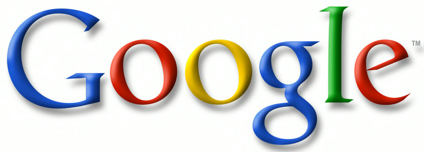
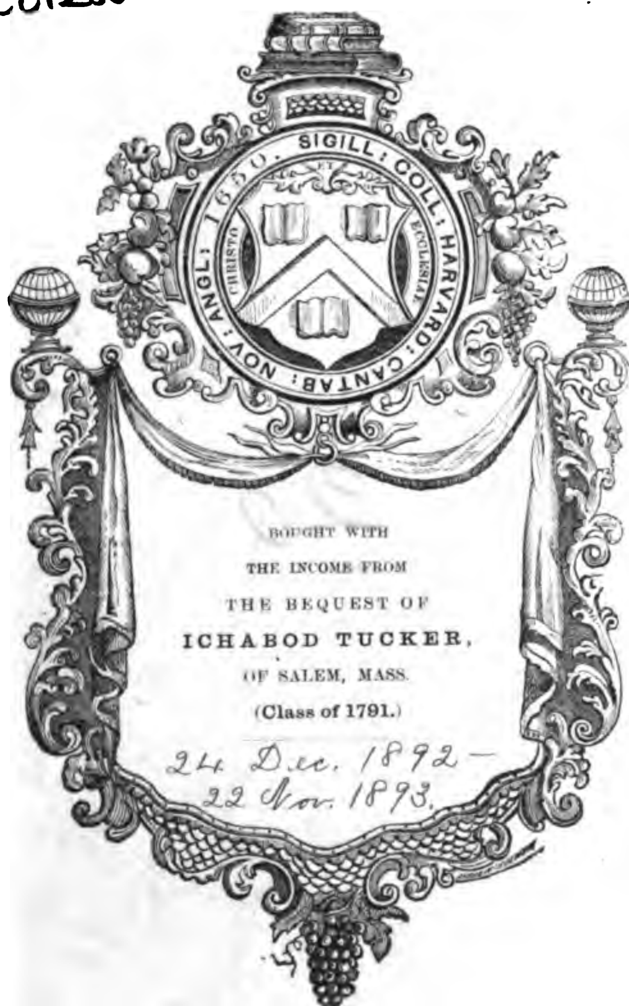
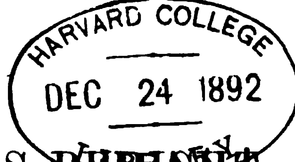



WIDENER LIBRARY
HX H7GP T


SIGILL: COLL: HARVARD: CANTAB: NOV: ANGL: 1650.
CHRISTO ET ECCLESIAE
BOUGHT WITH
THE INCOME FROM
THE BEQUEST OF
ICHABOD TUCKER,
OF SALEM, MASS.
(Class of 1791.)
24 Dec. 1892 –
22 Nov. 1893.





JAHRES-BERICHT

ÜBER DIE FORTSCHRITTE DER

THIER-CHEMIE

ODER DER

PHYSIOLOGISCHEN UND PATHOLOGISCHEN CHEMIE.

BEGRÜNDET VON WEIL. PROF. Dr **R. MALY.**

EINUNDZWANZIGSTER BAND
ÜBER DAS JAHR 1891.

HERAUSGEGEBEN UND REDIGIRT VON

PROF. Dr **M. v. NENCKI** IN ST. PETERSBURG UND PROF. **RUD. ANDREASCH** IN WIEN.

UNTER MITWIRKUNG VON

Dr. OLOF HAMMARSTEN, Univ.-Prof in Upsala; Dr. ERW. HERTER, Univ.-Docent in Berlin; Dr. J. HORBACZEWSKI, Univ.-Prof. in Prag; Dr. RICH. KERRY in Wien; Dr. LEO LIEBERMANN, Prof in Budapest; Dr. O. LOEW, Univ.-Docent in München; Dr. GEORG ROSENFELD in Breslau; Dr. ERNST WEIN, I. Assistent an der kgl. bayr. landw. Central-Versuchsstation in München; Dr. H. ZEEHUISEN in Amsterdam.

WIESBADEN.
VERLAG VON J. F. BERGMANN.
1892.

Die Herren Autoren werden ergebenst gebeten die Dissertationen, Separatabdrücke ihrer Arbeiten u. s. w. an Herrn Professor Rud. Andreasch, Wien XVIII, Schulgasse 38 senden zu wollen.

Sämmtliche Jahrgänge des vorliegenden Jahresberichts über Thierchemie sind noch in vollständiger Serie zu haben und zu nachstehenden Preisen pro Band:

III.	IV.	V.	VI.	VII.	VIII.	IX.	X.	Register zu I—X.
M. 7.—.	M. 15.—.	M. 11.50.	M. 12.—.	M. 14.—.	M. 14.—.	M. 14.—	M. 18.—.	M. 6.—

XI.	XII.	XIII.	XIV.	XV.	XVI.	XVII.
M. 18.—.	M. 20.—.	M. 16.—.	M. 18.—.	M. 18.—.	M. 18.—.	M. 16.—

XVIII.	XIX.	XX.	Register zu XI—XX.
M. 12.60.	M. 16.80.	M. 16.50.	M. 8.—

durch jede Buchhandlung zu beziehen. Band I und II sind im Verlage von Wilhelm Braumüller, Wien erschienen.

Bei Bezug einer grösseren Reihe von Bänden werden ganz bedeutende Vortheile gewährt.

J. F. Bergmann, Verlagsbuchhandlung,
Wiesbaden.

JAHRES-BERICHT

ÜBER DIE

FORTSCHRITTE DER THIER-CHEMIE.

Inhalts-Uebersicht.

I. Eiweissstoffe und verwandte Körper.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Allgemeines.

*H. Arnaud, über die Constitution der Albuminstoffe. Comp. rend. **112**, 148—151.

1. P. Schützenberger, Versuch über die Synthese der Albuminstoffe.

*A. Denayer, Umwandlung der Eiweisskörper durch hohen Druck. Compt. rend. der Station scientif. de Brasserie de Gand. Wochenschr. f. Brauerei 8, 127, durch chem. Centralbl. 1891, I., pag. 509. Bei einem Ueberdruck von einer Atmosphäre gehen Eiweisskörper in Gegenwart von Wasserdampf in Lösung und zeigen alle Reactionen des gewöhnlichen nicht coagulirten Eiweisses. Bei höherem Drucke beobachtet man tiefer gehende Zersetzung unter Bildung von Leucin und Tyrosin. Bei noch stärkerem Drucke wird die Flüssigkeit alkalisch, es entsteht Ammoniak und andere Amidosäuren. Erhitzen mit verdünnter Salzsäure liefert je nach dem Drucke α- resp. β-Säureeiweiss, aber kein Pepton.

*E. Roesing, Oxydation von Eiweiss in Gegenwart von Schwefel. Chem. Centralbl. **1891**, pag. 947; Inaug.-Diss. Rostock. Wenn man Kaninchen oder Hunden eine sterilisirte Emulsion von reinem Schwefel subcutan injicirt, treten Erscheinungen auf, welche auf eine Schwefelwasserstoffvergiftung hindeuten. Es wurde desshalb defibrinirtes Thierblut mit Schwefelemulsion gemischt und Luft durchgeleitet, wobei in der That Spuren von Schwefelwasserstoff bemerkbar wurden. War das Blut vorher gekocht worden, so blieb die Erscheinung aus. Auch bei Versuchen mit Eiereiweiss wurde etwas Schwefelwasserstoff erzeugt. Loew.

2. E. Drechsel, der Abbau der Eiweissstoffe.

*M. Siegfried, zur Kenntniss der Spaltungsproducte der Eiweisskörper. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 418—432, s. die Arbeit von E. Drechsel.

3. E. Schulze, über die Bildung stickstoffhaltiger Basen beim Eiweisszerfall im Pflanzenorganismus.
4. E. Schulze, über den Eiweissumsatz im Pflanzenorganismus.
   *J. A. Mac William, Bemerkungen über ein neues Reagens für Albumin und andere Proteïnstoffe. Brit. med. Journ. 1891, pag. 837; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 541. Die leicht lösliche Sulfosalicylsäure $C_6H_3.OH.SO_3H.COOH$ ist ein sehr empfindliches Reagens für Eiweissstoffe. 1—2 Tropfen der conc. Lösung erzeugen noch bei einer Verdünnung von 1 : 130000 eine Opalescenz. Auch zum Nachweis im Harn kann es verwendet werden; eine Opalescenz, die nach $^1/_2$—2 Min. auftritt zeigt Eiweissspuren an, die durch andere Reagentien nicht mehr nachgewiesen werden. Der Niederschlag oder die Trübung klärt sich beim Erwärmen, wenn es sich um Albumosen oder Peptone handelt, während die Niederschläge mit Albumin und Globulin flockig werden.
5. Bernh. Vas, über die practische Verwerthbarkeit einiger neuerer Albuminreactionen.
   *Ernst Jendrássik, über Jodalbuminat und über die chem. Constitution des Albumin. Magyar orvosi archivum 1891, pag. 128. Im Auszug nicht wiederzugeben.
   L. Crismer, über die sog. physikalischen Fällungen durch Ammoniumsulfat. Cap. IV.

Einzelne Eiweissstoffe.

6. A. Sabanejew und N. Alexandrow, über das Moleculargewicht des Eieralbumins.
7. Fr. Hofmeister, über Zusammensetzung des krystallisirten Eieralbumins.
8. S. Gabriel, Bemerkungen über Hofmeister's krystallinisches Eieralbumin.
9. Br. Werigo, das Harnack'sche aschefreie Albumin.
   Marfori, über die künstliche Darstellung einer resorbirbaren Eisenalbuminverbindung. Cap. XV.
10. Osc. Zoth, über das durchsichtig erstarrte Blutserum und Hühnereiweiss und über das Eiweiss der Nesthocker.
   *O. Loew und Th. Bokorny, Versuche über actives Eiweiss für Vorlesung und Praktikum. Biol. Centralbl. **11**, 1. Es werden hier eine Anzahl leicht auszuführender Versuche zusammengestellt, welche die Eigenschaften des activen Eiweissstoffs in Pflanzenzellen demonstriren. Dieses active Eiweiss ist nicht nur im Cytoplasma, sondern auch im Zellsaft bei vielen pflanzlichen Objecten aufgespeichert und dient zur Bildung der Organoide: Zellkern, Plasmahaut, Chlorophyllkörper. Es lässt sich mit Coffein in stark lichtbrechenden

Kugeln ausscheiden, welche Gerinnungserscheinungen wie beim Absterben des Protoplasmas zeigen. Der Artikel zerfällt in: 1) Auswahl der Objecte, Veränderung des Gehaltes an activem Albumin. 2) Versuche über Proteosomenbildung und Aggregation. 3) Wirkung verschiedener Metallsalze auf das active Albumin. 4) Versuche mit Ammoniakproteosomen. 5) Versuche mit Coffeinproteosomen. Vergl. übrigens auch J. Th. **19**, 404. Loew.

John Berry Haycraft und C. W. Duggan, über die Coagulation von Eier- und Serumalbumin, Vitellin und Serumglobulin durch Hitze. Proc. roy. soc. Edinburgh, **16**, 361—385, vergl. J. Th. **19**, 6.

*W. Demme, ein neuer Eiweiss liefernder Bestandtheil des Protoplasmas. Ing.-Diss. Dorpat 1890, 38 pag. Centralbl. f. med. Wiss. 1891, 483. Werden Lymphdrüsen, Milz, Leber ausgepresst, so erhält man durch Alcohol eine Fällung von „Cytoglobin“, welches Wasserstoffsuperoxyd kräftig zersetzt und durch verdünnte Säuren zersetzt wird in einen in Wasser löslichen und einen unlöslichen Eiweissstoff. Wahrscheinlich steht das Cytoglobin den Nucleïnen nahe (gef. 4,5 % P). Loew.

*A. Knüpfer, über den unlöslichen Grundstoff der Lymphdrüsen und der Leberzelle. Ing.-Diss. Dorpat 1891, durch St. Petersb. medic. Wochenschr. 1891 pag. 247. Im Anschlusse an die Arbeit von Demme weist K. nach, dass das Cytoglobin eisenhaltig ist. Das durch Essigsäure erhaltene Spaltungsproduct soll durch Alcohol noch weiter in zwei Körper zerlegt werden, die beide N, S, P und Fe enthalten. Das Cytin ist der unlösliche Zellenbestandtheil, der als Rest erhalten wird, wenn die in Alcohol löslichen Körper extrahirt, durch Wasser das Cytoglobin entfernt und durch 10%ige Kochsalzlösung vorhandene Globulinspuren entzogen worden sind. Dargestellt wurde der Körper aus Lymphdrüsen und Leberzellen, ist aber wahrscheinlich in jeder Zelle vorhanden. Er ist unlöslich in Wasser, Alcohol, Aether, leicht löslich in kochender Natronlauge, wobei er aber derart gespalten wird, dass durch Neutralisation mit Essigsäure ein in Kochsalzlösung und Essigsäure unlöslicher Eiweisskörper herausfällt, während ein in Wasser leicht löslicher, keine Eiweissreactionen gebender Körper in der Lösung zurückbleibt. Durch conc. Essigsäure wird das Cytin zersetzt, wobei die essigsaure Lösung Eiweissreactionen gibt; dieser Eiweisskörper ist in Essigsäure löslich, in Kochsalzlösung unlöslich. Cytin wirkt energisch zersetzend auf Wasserstoffsuperoxyd; mit 0,2%iger Salzsäure spaltet es Acidalbumin ab. K. schliesst aus seinen Untersuchungen und denen Demme's, dass die Zellen gar kein oder nur Spuren von fertig gebildetem Eiweiss besitzen. Den Hauptbestand-

theil der Zellen bilden eben neben den durch Alcohol entziehbaren Körpern, unter denen offenbar auch Lecithin ist. das Cytoglobin und das Cytin, die erst nach ihrer Zersetzung Eiweiss liefern.

P. Ehrlich, über Ricin und Abrin. Cap. XVII.

Toxalbumine und Bacterienproteïne. Cap. XVII.

Albumosen, Peptone.

11. L. Devoto, über den Nachweis der Peptone und eine neue Art der quantitativen Eiweissbestimmung.

*V. Gerlach, die Peptone in ihrer wissenschaftlichen und praktischen Bedeutung. Hamburg 1891. 96 Seiten. Diese kleine Schrift zerfällt in 4 Theile. 1. Beiträge zur Geschichte der Verdauung. 2. Beiträge zur Lehre von der Verdauung der Eiweisskörper. 3. Beiträge zur Lehre von der Verdauung des Leimes. 4. Ueber Ernährung mit Fleischpepton. Verfasser schliesst aus seinen Versuchen an zwei Hunden, „dass es gelingt, dem Organismus die gesammte Eiweissmenge der Nahrung in Form von Albumosen zuzuführen". Fütterungsversuche mit Pepton, das mit Trypsin-Sodalösung hergestellt war, missglückte insoferne, als die Thiere die damit hergestellte Nahrung wieder ausbrachen[1]. — Verf. stellte Leimpepton mittelst Pepsin (a) und mit Trypsin (b) her. Die Mittel aus je 4 Analysen waren nach Abzug der Asche (1,8—2,3 %).

	a)	b)
C	48,97	49,17
H	6,50	6,87
N	17,67	17,69

Die Ernährungsversuche mit Leimpepton ergaben, was schon längst bekannt, dass Leim ein Sparmittel, aber kein Eiweissersatzmittel ist. Im letzten Capitel wird das Kemmerich'sche Pepton sehr gelobt. Dieses lieferte Verf. 58,02 % Eiweisskörper, das Koch'sche Präparat aber nur 49,17 %. Loew.

12. R. H. Chittenden und Ralph Goodwin, Myosinpepton.

13. R. H. Chittenden und J. A. Hartwell, die Bildung der Proteosen und Peptone bei der Magenverdauung.

14. L. Crismer, über die Peptonisirung von Fibrin durch Einwirkung von Wasser und von verdünnten Säuren.

R. v. Jaksch, Vorkommen von Pepton in den Organen und dem Blute von Leukämischen. Cap. XVI.

S. Riva-Rocci, über eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung der Peptone im Mageninhalte. Cap. VIII.

Pepton im Blute. Cap. V.

---

[1] Im Mittel aus je 3 Analysen wurde Stickstoff gefunden bei Antialbumid 15,38 %; bei Hemialbumose 17,17 %; bei Hemipepton 16,78 %.

Den Eiweisskörpern verwandte Substanzen.

15. G. Walter, zur Kenntniss des Ichthulins und seiner Spaltungsproducte.
16. V. Grandis und T. Carbonne, Studien über die Reactionen der Amyloidsubstanz.
   *Hoyer, Nachweis von Mucin im Gewebe. Archiv f. microscop. Anat. **36**, Heft 2. Das beste Färbemittel für Mucin ist Thionin, dann folgen das Amethyst- und das Toluidinblau. Thionin färbt in sehr verdünnter Lösung Protoplasma und Kern hellblau, den schleimigen Inhalt der Becher- und Drüsenzellen tiefrothviolett. Loew.
17. H. Malfatti, über die Schleimsubstanz des Harns.
   *A. Kossel, über Schleim und schleimbildende Stoffe. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 48.
   *O. Hammarsten, über das Vorkommen von Mucoidsubstanzen in Ascitesflüssigkeit. Zeitschr. f. physiol. Chem. **15**; bereits J. Th. **20**, 419 referirt.
   *Th. B. Osborne, die Proteïde und Albuminoïde des Hafers. Amer. chem. Journ. **13**, 385—413; chem. Centralbl. 1891, II, pag. 434.
18. R. H. Chittenden und Fred. P. Solley, die primären Spaltungsproducte, welche bei der Verdauung von Gelatin gebildet werden.
   F. Klug, über die Verdaulichkeit des Leims. Cap. XV.
19. H. Malfatti, Beiträge zur Kenntniss der Nucleïne.
20. A. Kossel, chemische Zusammensetzung der Zelle.
   *H. Malfatti, zur Chemie des Zellkerns. Nach einem Vortrage. Sonderabdr. a. d. Berichten d. naturw.-medic. Vereins in Innsbruck 1891.



1. **P. Schützenberger: Versuch über die Synthese der Albuminstoffe**[1]). Auf Grund der von Sch. durch Einwirkung von Baryt erhaltenen, unter Wasseraufnahme gebildeten Spaltungsproducte lässt sich für die Synthese der Albuminstoffe folgende Formel aufstellen:

$$C_2H_2O_4 + 2\,NH_3 + 3\,(C_mH_{2m+1}NO_2) + 3\,(C_nH_{2n-1}NO_2) - 8\,H_2O$$

Bezeichnet man 3 (m + n) mit q, so würde man die Formel zu $C_{q+2}H_{2q-8}N_8O_8$ zusammenziehen können. Die bei der Elementar-Analyse der Albuminstoffe erhaltenen Werthe stimmen nahe mit den

1) Essai sur la synthèse des matières protéiques. Comp. rend. **112**, 198—201.

nach dieser Formel berechneten überein. Die Synthese der Leuceïne $C_nH_{2n-1}NO_2$ gelingt durch Einwirkung von Aethylenbromid auf die Zinkverbindungen der Amidosäuren $C_nH_{2n+1}NO_2$. Nach vielen vergeblichen Versuchen gelang Verf. auch die Synthese eines Albuminstoffes. Ein Gemisch der Amidoverbindungen ($C_mH_{m+1}NO_2$ und $C_nH_{2n-1}NO_2$) wurde mit 10% Harnstoff bei 110° getrocknet und mit $1\frac{1}{2}$ Gewichtstheilen Phosphorsäureanhydrid wenige Minuten auf 125° erhitzt. Das Reactionsproduct wird in etwas Wasser gelöst und mit mehreren Volumen Alcohol gefällt, durch Barytwasser von Phosphorsäure befreit und nach Entfernung des überschüssigen Baryt mittelst Schwefelsäure durch Abdampfen der wässerigen Lösung gewonnen. Es zeigt die wesentlichen Eigenschaften eines Pepton; Sch. bezeichnet es als »Pseudopepton«. Es wird gefällt durch Tannin, Pikrinsäure, Quecksilberchlorid, saures Quecksilbernitrat, Millon's Reagens, Kaliumjodid, Jodquecksilberjodkalium, Phosphorwolframsäure und Salzsäure, Phosphormolybdänsäure, neutrales und basisches Bleiacetat, nicht durch Ferrocyankalium und Essigsäure. Es gibt die Biuret- und die Xanthoproteïnreaction. Auch beim trocknen Erhitzen verhält es sich wie ein Albuminstoff.

Herter.

2. E. **Drechsel: Der Abbau der Eiweissstoffe**[1]). In dieser Abhandlung theilt Verf. eine Anzahl Arbeiten aus seinem Laboratorium mit. In der Einleitung wird nach dem Hinweis auf die verschiedenen Eiweisskörper des Thierleibes die Ansicht vertreten, dass die pflanzlichen Eiweisskörper eine besondere Atomgruppe enthalten, welche der Beobachtung bisher entgangen ist und bei der Verdauung abgespalten wird. Die Stücke, in die das pflanzliche Eiweiss zerfällt, müssen in anderer Ordnung wieder zusammengefügt werden, wenn das thierische entstehen soll. Ein Beweis für solche synthetische Bildungen ist die Entstehung von Hämoglobin und Mucin. Verf. hält daher das Studium der Spaltungsproducte für unerlässlich, um zu einem Verständniss der Umwandlung pflanzlicher Eiweissstoffe in thierische zu gelangen. Besonders wird die Wichtigkeit betont, nach Producten zu suchen, welche zwischen dem Pepton und dessen hydro-

[1]) Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 248—278.

lytischen Spaltungsproducten liegen. Hierauf wird näher auf den Oxydationsvorgang im Thier und die Harnstoffbildung eingegangen. Beide Processe haben durch Verf. bekanntlich eine sehr plausible Erklärung gefunden. Dass die Harnstoffbildung aus Kohlensäure und Ammoniak auf dem Wege über Carbaminsäure stattfindet, haben sowohl frühere Versuche des Verf. mit Blutserum und neuere in Gemeinschaft mit J. Abel am Pferdeharn ausgeführte ergeben. [Dieser Band, Cap. VII.] Ein gewisser Antheil des Harnstoffs ($^1/_9$) kann aber auch nach den interessanten Studien des Verf. durch einfache Spaltung aus dem Eiweiss hervorgehen. [J. Th. **20**, 6.] Diese Harnstoffbildung, sowie neue Spaltungsproducte des Caseïns werden im 2. und 3. Theile behandelt. Ueber die Spaltung des Caseïns wurde bereits früher eine Mittheilung gemacht. [J. Th. **19**, 15.] Es wurde eine Base, $C_6H_{14}N_2O_2$ — Lysin genannt — erhalten, welche 2 Chloroplatinate zu bilden vermag, die mit Krystallalcohol krystallisiren können; dann eine zweite Base, das Lysatinin. Im 4. Abschnitte wird eine Arbeit von Ernst Fischer über die Spaltungsproducte des Leimes mitgetheilt. Die Zersetzung wurde nach der Methode von Hlasiwetz und Habermann ausgeführt und die Lösung nachher mit Phosphorwolframsäure ausgefällt. Aus diesem Niederschlag wurden in der früher beschriebenen Weise 2 Basen gewonnen, welche mit den aus Eiweissstoffen erhaltenen identisch waren, das Lysin $C_6H_{14}N_2O_2$ und das Lysatinin $C_6H_{11}N_3O$ oder $C_6H_{13}N_3O_2$. Letztere Base ist sehr leicht zersetzlich, es gelang nicht, sie in reinem Zustand aus der krystallisirten Silbernitratverbindung zu isoliren. Im 5. Abschnitte folgen Untersuchungen von M. Siegfried über die Spaltungsproducte des Conglutins. Auch hier konnten bei Spaltung mit Salzsäure (und Zinnchlorür) die beiden Basen Lysin und Lysatinin wieder erhalten werden, ferner eine krystallisirte süssschmeckende Substanz von der Formel $(C_4H_8NO_2)_n$, die zur Classe der von Schützenberger entdeckten Glycoproteïne gehört.[1]) Schliesslich folgt noch eine Arbeit von G. Hedin über die Producte der tryptischen Verdauung

[1]) Ein genaueres Studium dieses Körpers wäre sehr erwünscht. d. Ref. Die Arbeit von Siegfried ist ausführlicher in den Ber. d. d. chem. Ges. **24**, 418—432 enthalten.

des Fibrins. Die Trypsinlösung wurde aus käuflichem, nach Kühnes Vorschrift dargestellten, Pankreaspulver mit der 6fachen Menge 0,1 % iger Salicylsäurelösung bereitet. Das neutralisirte Filtrat (300 Grm.) wurde mit 1500 Grm. feuchten Fibrins und 4 Liter 0,25 % iger Sodalösung gemischt und 4 Grm. Thymol in concentrirter alcoholischer Lösung zugefügt und das Gemisch eine Woche lang auf 40° erwärmt. Hierauf wurde das Antipepton mit $HgCl_2$ ausgefällt und dann nach Entfernung des Quecksilbers die Basen mit Phosphorwolframsäure. Aus diesem Phosphorwolframsäure-Niederschlag wurden nun ebenso wie aus Caseïn, Conglutin und Leim 2 Basen gewonnen, deren eine sicher mit Lysin, die andere wahrscheinlich mit Lysatinin identisch ist. Verf. stellte ferner fest, dass sehr geringe Mengen Lysin im Pankreaspulver präformirt sind (150 Grm. lieferten 0,7 Grm. Lysinchloroplatinat, während 3000 Grm. feuchtes Fibrin, mit 100 Grm. Pankreaspulver verdaut, 28 Grm. des Chloroplatinats lieferten). Der Umstand, dass Lysin und noch mehrere andere Basen, die Verf. später untersuchen will, bei der pankreatischen Verdauung entstehen, wird künftig bei Untersuchungen über Darmverdauung nicht zu vernachlässigen sein. Noch erwähnt der Verf. einen blau-violett fluorescirenden Körper (identisch mit dem sog. animalen Chiroidin? vide Schwanert, Ber. Chem. Ges. **7**, 1332) in der Mutterlauge der abgeschiedenen Silbersalze obengenannter Basen. Loew.

3. E. Schulze: **Ueber die Bildung stickstoffhaltiger Basen beim Eiweisszerfall im Pflanzenorganismus**[1]. Verf. hatte vor einigen Jahren [J. Th. **16**, 60.] gezeigt, dass bei der Keimung von Lupinen- und Kürbiskeimlingen eine stickstoffreiche Base neben viel Asparagin u. a. Producten entsteht, welcher er den Namen Arginin gab und die der Formel $C_6H_{14}N_4O_2$ entsprach. Diese Formel unterscheidet sich von der des Lysatins, das Drechsel bei Spaltung von Eiweissstoffen erhielt, nur durch den Mehrgehalt von 1 Atom N und 1 Atom H. In den trocknen Cotyledonen von Lupinenkeimlingen wurde nun der Arginingehalt zu 4,22 % berechnet. Unter den un-

---

1) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 1089–1101.

günstigsten Voraussetzungen beträgt der Gehalt für die ganzen Keimlinge 1,72 %. Da nun die in den ungekeimten Samen enthaltenen Stickstoffverbindungen nur 2,5 % des Gesammtstickstoffs einschliessen, so können dieselben nicht die Stickstoffmenge geliefert haben, welche nach 14tägiger Dauer der Keimung in Form von Arginin sich vorfand. An der Bildung der Base müssen also die Proteïnstoffe betheiligt gewesen sein; denn in dem vorhandenen Arginin sind bereits 4,8 % des Gesammtstickstoffs enthalten. Es treten also nicht nur bei Spaltung der Proteïnstoffe mit Salzsäure und bei Einwirkung von Trypsin Basen auf, sondern auch bei der im Keimungsprocess stattfindenden Eiweisszersetzung. Verf. konnte neben dem Arginin die Drechsel'schen Basen nicht in Lupinenkeimlingen finden, doch ist er der Ansicht, dass alle diese Basen aus ein und demselben Atomcomplex des Eiweisses hervorgehen. Dieser Schluss ist um so mehr berechtigt, als es Verf. gelang, auch aus Arginin durch Kochen mit Barytwasser Harnstoff abzuspalten [1]), wie dies Drechsel beim Lysatin gezeigt hat. [J. Th. **20**, 6.] Loew.

4. **E. Schulze: Ueber den Eiweissumsatz im Pflanzenorganismus** [2]). Der erste Theil der Abhandlung handelt von der Bildung des Arginins in Keimpflanzen, der zweite von der des Allantoins in den jungen Blättern und Sprossen der Platane. Ob das Allantoin beim Eiweisszerfall entsteht, steht noch nicht ganz fest, ist aber wahrscheinlich. Verf. hält dafür, dass diejenigen Gruppen im Molecül der Proteïnstoffe, welche bei Spaltung mit Salzsäure Lysin und Lysatinin und bei Spaltung mit Aetzbaryt Kohlensäure, Oxalsäure, Essigsäure und Ammoniak liefern, auch diejenigen sind, welche bei der Spaltung in den Pflanzenzellen Arginin und Allantoin geben. Im dritten Theile werden weitere Parallelen gezogen zwischen dem Eiweissumsatz in den Pflanzen und der Spaltung durch Salzsäure, Trypsin oder Bacterien. Als bemerkenswerth wird hervorgehoben, dass in den ersten Stadien der Keimung weit weniger Schwefelsäure sich vorfand, als aus dem Schwefel der zerfallenen Eiweissstoffe hätte entstehen können, indem wahrscheinlich beim Eiweisszerfall eine

---

1) E. Schulze und A. Likiernik, Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 2701—2704. — 2) Landw. Jahrb. **21**, 105—130.

schwefelhaltige Atomgruppe abgespalten wurde, welche erst nach und nach der Oxydation unterlag. (Das rohe, aus Keimlingen dargestellte Asparagin enthält öfters eine geringe Menge eines schwefelhaltigen Körpers. Ref.) Der folgende Theil handelt von der Entstehung der bedeutenden Menge Asparagin bei der Keimung. Es wird hier auch die Möglichkeit einer zweifachen Zersetzung der Eiweissstoffe [J. Th. **19**, 407 u. 356] erörtert. Die vom Verf. gemachte Beobachtung, dass ein ungleiches Verhältniss zwischen der Asparaginmenge und der Menge der andern Amidoverbindungen in den Cotyledonen einerseits und in den übrigen Theilen etiolirter Lupinenkeimlinge andrerseits besteht, spricht dafür: Bei 4tägigen Keimlingen entfallen bei den Cotyledonen auf 17,5 % Asparagin 82,5 andere Amidoverbindungen, bei den übrigen Pflanzentheilen aber auf 70,0 % Asparagin nur 30 % andere Amidoverbindungen. Es ist daher wohl möglich, dass auf die erste hydrolytische Spaltung eine Eiweissbildung erfolgt, und hierauf eine zweite Eiweisszersetzung, welche mit dem Athmungsvorgang im Zusammenhang steht und als Hauptproduct Asparagin liefert. Loew.

5. **Bernhard Vas: Ueber die praktische Verwerthbarkeit einiger neuerer Albuminreactionen**[1]. Die bekannten Albuminreactionen lassen in ihrer practischen Verwerthbarkeit zu wünschen übrig. Noch schlechter steht es um die quantitative Bestimmung von Eiweiss, wofür überhaupt keine practische, rasch durchzuführende und in jeder Hinsicht verlässliche Methode existirt. Die Chemie stellte in jüngster Zeit Präparate her, welche mit Albumin unlösliche Verbindungen bilden und solcher Art zum Nachweis des letzteren dienlich sein können. Unter Anwendung solcher Präparate wurden Albuminreactionen empfohlen, schon länger bekannte Reactionen hingegen abgeändert. Verf. studirte den Werth einiger dieser neuen Albuminreactionen; er war besonders zu constatiren bemüht, ob eine der neuen Reactionen sich mit den bisher besten Reactionen messen könne, oder noch vortheilhafter anzuwenden ist als diese. Grosses Augenmerk wurde auf die praktische Durchführbarkeit der Reaction gelegt.

---

[1]) Magyar orvosi archivum, Budapest, 1891, pag. 79.

Als Grenze der Empfindlichkeit der einzelnen Reactionen giebt Verf. folgende Albuminmengen an:

Trichloressigsäure-Probe,		Empfindlichkeitsgrenze		bei	0,002 %,
Salpetersäure-Bittersalz-Probe,		«	«	«	0,015 %,
Salicylsulfosäure-	«	«	«	«	0,002 %,
Essigsäure-Sublimat-	«	«	«	«	0,060 %,
Essigsäure-Rhodankali-	«	«	«	«	0,004 %,
Salzsäure-Chlorkalk-	«	«	«	«	0,010 %.

Auf Grund der Versuche hält Verf. die Sulfosalicylsäureprobe als die empfehlenswertheste, sie ist noch besser zu verwerthen als die bisher als empfindlichst gegoltene Essigsäure-Ferrocyankaliprobe. Dieser am nächsten steht die Rhodankaliprobe, nur ist ihre Empfindlichkeit geringer, wogegen die gleichempfindliche Trichloressigsäureprobe, trotz gleich leichter Ausführbarkeit in Betreff der Sicherheit, hinter den zwei erstangeführten Proben zurücksteht. Die übrigen angeführten Albuminreactionen documentiren keinen Fortschritt im Vergleiche zu den bisher angewendeten Albuminproben.

L. Liebermann.

6. **A. Sabanejew und N. Alexandrow: Ueber das Moleculargewicht des Eieralbumins**[1]. Das Albumin frisch gelegter Hühnereier wurde entweder nach Graham durch Dialyse oder nach Michailow durch Dialyse nach vorausgegangener Fällung mit Ammoniumsulfat gereinigt. Die erhaltenen 1—2 %igen Lösungen zeigten schwach saure Reaction und coagulirten gar nicht oder fast gar nicht. Sie wurden bei + 10° im Vacuum über Schwefelsäure concentrirt; der Aschegehalt des nach Graham gereinigten Albumins betrug 0,4—0,66 %, der des anderen Präparates nur 0,24—0,4 %. Aus dem kryoscopischen Verhalten der Lösungen berechnet sich im Mittel ein Molecül von 14270, welches etwa dem Dreifachen der Harnack-schen Formel ($3 . C_{210} H_{330} N_{52} S_3 O_{66} = 14190$) oder dem Neunfachen der Lieberkühn'schen Formel ($9 . C_{72} H_{112} N_{18} S O_{22} = 14508$) entspricht.

---

1) Journ. d. russ. phys.-chem. Gesellsch. 1891 [1] 7—19; durch Ber. d. d chem. Gesellsch. Referatb. 24, 558.

7. **Franz Hofmeister: Ueber Zusammensetzung des krystallinischen Eieralbumins**[1]). Es gelang Verf., das Eieralbumin dadurch in einem krystallinischen Zustand zu erhalten, dass er es mit Ammonsulfat mischte und durch freiwillige Verdunstung die Mischung concentrirter werden liess. Nach mehrmaliger Wiederholung dieser Operation gingen die anfänglich erhaltenen Globuliten in Nadeln und dünne Plättchen über [J. Th. **19**, 12]. Es gelang aber nicht, das Ammoniumsulfat ganz zu entfernen, ohne die Krystallform zu schädigen. da das Eiweiss sich ebenfalls leicht löste. Verf. hat nun die Krystalle durch mehrtägiges Liegenlassen in Alkohol in den unlöslichen Zustand übergeführt, hierauf das anhängende Ammoniumsulfat ausgewaschen und das bei 110° getrocknete Präparat analysirt. Es stellte sich heraus, dass das Eiweiss nicht mit Ammoniumsulfat chemisch verbunden war, denn die Zahlen liegen, abgesehen von dem etwas niederen N-gehalt noch den auf Eiweiss stimmenden Zahlen sehr nahe. Gef.: C 53,36 und 53,21 %; N 15,06 %, H 7,31 und 7,21 %, S 1,01 %. Loew.

8. **S. Gabriel: Bemerkungen über Hofmeister's krystallinisches Eieralbumin**[2]). Es wird zunächst eine kleine Modification des Hofmeister'schen Verfahrens mitgetheilt, die rascher zum Ziele führt. Statt den ersten Eiweissniederschlag in einer halbgesättigten Ammonsulfatlösung zu lösen, löst er in blosem Wasser und fügt Ammonsulfat bis zur leichten Trübung zu. Verf. meint, dass das krystallisirte Eieralbumin ein kleineres Molecül als das colloidale habe; es herrsche hier wahrscheinlich ein Polymerieverhältniss. Da das Hofmeister'sche krystallisirte Eieralbumin noch nicht frei von schwefelsaurem Ammoniak hergestellt werden konnte, versuchte Verf. festzustellen, ob ausser dem noch anhängenden Sulfat auch noch solches in chemischer Verbindung vorhanden sei. Die Menge des letzteren könne nur unbedeutend sein. Er fand die Zusammensetzung seines Präparates zu: 80,86 krystallisirtes Eiweiss, 15,56 Ammonsulfat. 3,39 Wasser. Ammonsulfat ist wesentlich der Beimengung von Mutterlauge zuzuschreiben. (Siehe vorhergehendes Referat.) Loew.

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 187—191. — 2) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 456—465.

9. **Br. Werigo: Das Harnack'sche aschefreie Albumin**[1]. Die Angaben Harnack's (J. Th. **20**, 9) wurden im Wesentlichen bestätigt. Doch fand Verf., dass man einen geringen Ueberschuss von Salzsäure anwenden muss, um jenes Eiweiss zu fällen. Bei genauer Neutralisation der alkalischen Lösung der Kupferverbindung erhielt er stets nur die Kupferverbindung wieder, von welcher er ausging. Das von Harnack geschilderte Product ist eine Verbindung mit Salzsäure, nach deren Neutralisation das Product nicht mehr in Wasser löslich ist, wohl aber sich leicht in kleinem Ueberschusse von Säure oder Alkali löst. Wird im Kupferalbuminat das Kupfer durch Natrium ersetzt, so treten nur 2 Atome Natrium an Stelle von 2 Atomen Kupfer; aus der Natriumverbindung berechnet Verf. für das Moleculargewicht des Albumins fast dieselbe Zahl wie Harnack. Aus dem Grade der Löslichkeit in Säure oder Alkali schliesst Verf., dass es sich bei diesen Lösungen um Verbindungen nach bestimmten Verhältnissen handelt. Loew.

10. **Osc. Zoth: Ueber das durchsichtig erstarrte Blutserum und Hühnereiweiss und über das Eiweiss der Nesthocker**[2]. I. Das durchsichtig erstarrte Blutserum von Koch. In einer Reihe von Einzelversuchen suchte Verf. den Einfluss verschiedener äusserer Bedingungen auf das Zustandekommen der Gallerte zu ermitteln. Es ergab sich: 1) Das reine Blutserum erstarrt durchsichtig bei Temperaturen von ca. 65°. 2) Die Concentration des Blutserums ist innerhalb weiterer Grenzen von keinem wesentlichen Einflusse auf das durchsichtige Erstarren; je concentrirter das Serum ist, um so früher erstarrt es, desto fester, aber auch um so weniger transparent wird es. 3) Die Reaction ist von wesentlichem Einflusse in der Weise, dass durchsichtiges Erstarren nur bei alkalischer Reaction eintritt und dass die Durchsichtigkeit eine desto grössere und die Festigkeit der entstehenden Gallerte eine desto geringere ist, je grösser ein gemachter Alkalizusatz war. 4) Der Salzgehalt befördert das Gelatiniren und erhöht die Festigkeit, setzt aber die Durchsichtigkeit herab. 5) Ein Hämoglobingehalt oder genauer:

[1] Pflüger's Arch. **48**, 127—149. — [2] Sitzungsber. d. k. Akademie in Wien. Math.-naturw. Classe III. Abth., **100**, 140—178.

ein Gehalt an lackfarbigem Blut ist nicht von wesentlichem Einflusse auf das durchsichtige Erstarren. — Verf. spricht diese Gallerte als ein Alkalialbuminat an. II. Die »Hühnereier mit durchsichtigem Eiweiss« Tarchanoff's. Die Versuche mit alkalisirtem Blutserum erinnern an diejenigen von Tarchanoff mit Hühnereier und Alkali. T. führte eine Reihe von Punkten an, in welchen sich sein »durchsichtiges Eiweiss« von dem Lieberkühn'schen Alkalialbuminat unterscheiden soll. Dies ist nach des Verf.'s auf Grund verschiedener Versuche gewonnenen Anschauung nicht richtig; Z. sieht vielmehr auch das »durchsichtige Eiweiss« als eine alkalialbuminatartige Gallerte an, die dem Lieberkühn'schen Kalialbuminat zum mindesten sehr nahe steht und wie das durchsichtig erstarrte Blutserum die hervorragendste Reaction mit jenem vollständig gemein hat, nämlich die Bildung von fällbarem Eiweiss beim Neutralisiren seiner Lösungen mit Essigsäure. III. Das »Tataeiweiss«. Auch bezüglich des Eiweisses der Nesthoker, das nach Tarchanoff ebenfalls eine besondere Eiweissart sein soll, kommt Verf. auf Grund seiner Beobachtungen und einiger Versuche zu dem Schlusse, dass sich die Verschiedenheit von Hühnereiweiss durch den verschiedenen Wasser-, Alkali- und Salzgehalt erklären lasse. Andreasch.

11. **L. Devoto: Ueber den Nachweis des Peptons und eine neue Art der quantitativen Eiweissbestimmung**[1]. Bei dieser Untersuchung wird schwefelsaures Ammoniak zur Fällung des Eiweisskörpers benützt. Die Eiweisskörper des Blutserums, des Harns und der Transsudate, das Acidalbumin, das Nucleoalbumin der Synovia lassen sich so mit genügender Schärfe von den »secundären Albumosen« und dem Pepton trennen. Ungenügend dagegen erfolgt die Abscheidung des Hämoglobins und der Heteroalbumose. Man versetzt die eiweisshaltige Flüssigkeit in einem Becherglas auf 100 CC. mit 80 Grm. Ammonsulfat und bringt das Salz unter gelindem Erwärmen in Lösung, setzt dann die Mischung 30—40 Minuten dem Dampf siedenden Wassers aus, worauf die Coagulation vollendet ist.

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 465—476. J. Th. **20**, 27 enthält schon ein kurzes Referat über eine vorläufige Mittheilung.

Bei zweistündigem Verweilen im Dampf wird das Coagulum dichter und das Filtriren und Auswaschen geht dann leichter von statten. Das Gelingen der Reaction ist unabhängig von der Reaction der Eiweisslösung, weshalb dies Verfahren einfacher ist als die Coagulation nach Scherer. Das Erhitzen im Dampftopf lässt sich behufs vollständiger Ausfällung nicht umgehen. Das Ammonsulfat muss absolut rein sein, damit die nun folgende Biuretprobe auf Pepton beweisend ist, welche unter Zusatz von viel Natronlauge vorzunehmen ist. Das Pepton ist im Filtrat von den coagulirten Eiweisskörpern aufzusuchen, das Propepton bei Behandlung der coagulirten Eiweisskörper mit heissem Wasser. Verf. hat sein Verfahren mit dem Hofmeister's verglichen, die Peptonmengen in einer Verdauungsflüssigkeit polarimetrisch bestimmt, und die nach seinem Verfahren isolirten Peptonmengen immer etwas grösser gefunden. Verf. hat den Harn in 6 Fällen von Pneumonie, 2 Tuberkulosen, 3 Eiterungen, 1 Rheumatismus und 2 pleuritischen Exsudaten nach seinem Verfahren geprüft und in allen Fällen Pepton gefunden. Bei Vergleich mit Scherer's Methode lieferte das neue Verfahren stets etwas höhere Zahlen für die Eiweissbestimmung. Loew.

12. **R. H. Chittenden und Ralph Goodwin: Myosin-Pepton**[1]. Verff. untersuchten das Pepton, welches sich bekanntlich sehr schnell aus Myosin unter Einwirkung alkalischer Trypsinlösung bildet. Zerkleinertes Rindfleisch wurde mit 5 % Ammoniumchlorid extrahirt, das Extract durch Dialyse entsalzt und das ausgeschiedene Myosin direct in 0,5 % Natriumcarbonat übertragen und mit Kühne'scher Trypsinlösung bei 40° digerirt. Nach sechs Tagen wurde der ungelöst gebliebene Theil noch eine Woche hindurch mit einer Trypsinlösung behandelt. Das ungelöst bleibende Antialbumid wurde in warmer 0,2 % Chlorwasserstoffsäure gelöst, durch Neutralisiren daraus gefällt, 3—4 Tage mit Pepsin-Chlorwasserstoff behandelt, wiederum durch Neutralisiren gefällt und mit Wasser, 95 % Alkohol und Aether gewaschen. Zur Gewinnung des Myosin-Peptons aus der alkalischen Lösung wurde dieselbe neu-

---

[1]) Myosin-Peptone. Journ. of physiol. **12**, 34—41. Sheffield Biological laboratory, Yale University.

tralisirt, zum dünnen Syrup eingedampft, nach Abscheidung bedeutender Mengen Leucin und Tyrosin mit heissem Alkohol gefällt, das Präcipitat mit viel Alkohol 95 $^0/_0$ ausgekocht, in Wasser gelöst, dialysirt, die concentrirte Lösung wieder mit heissem Alkohol gefällt, mit Alkohol ausgekocht und getrocknet. Die Analyse der bei 110° getrockneten Substanzen lieferte folgende Werthe:

	C	H	N	S	O
Myosin	52,79	7,12	16,86	1.26	21,97
Protomyosinose .	52,43	7,17	16,92	1,32	22,16
Deuteromyosinose .	50,79	7,42	17,00	1,22	23,39
Myosin-Pepton . .	49,26	6,87	16,62	1,16	26,09
Antialbumid . .	57,48	7,67	13,94	1,32	19,59

Das Myosin-Pepton ist durch den niederen Kohlenstoffgehalt als Hydratationsproduct charakterisirt. Mit alkalischer Bleilösung gekocht lieferte es eine dunkle Lösung ohne deutliche Abscheidung von Bleisulfid. Bei dem Antialbumid ist die hohe Zahl des Kohlenstoffs und die niedrige des Stickstoffs auffallend..

Herter.

13. **R. H. Chittenden und J. A. Hartwell: Die Bildung von Proteosen und Peptonen bei der Magenverdauung**[1]. Gegenüber Boas [J. Th. **17**, 264] halten Verff. an der regelmässigen Bildung von Proteosen als Vorstufen der Peptone bei der peptischen Verdauung der Albuminstoffe fest. Mässig starke Pepsinlösungen bilden bei 12 bis 24 stündiger Einwirkung im Wesentlichen nur Proteosen, welche bei fortgesetzter Pepsin-Salzsäure-Wirkung in Pepton übergehen. Verff. machten quantitative Bestimmungen der verschiedenen Verdauungsproducte bei künstlicher Pepsin-Verdauung von gekochtem Eierweiss, gekochtem Blutfibrin und von Milch- und Glutencaseosen. Nach Ablauf der Versuchszeit wurden die Verdauungsgemische neutralisirt, mit Natriumcarbonat erwärmt, das Neutralisationspräcipitat auf gewogenem Filter gesammelt und bei 110° getrocknet zur Wägung gebracht. Filtrat und Waschwasser wurden auf ein kleines Volum eingedampft, mit Essigsäure schwach angesäuert, mit Ammoniumsulfat heiss gesättigt, die ausgefällten Proteosen

[1]) The relative formation of proteoses and peptones in gastric digestion. Journ. of physiol. **12**, 12–22.

mit heisser Lösung des Salzes gewaschen, dann in Wasser gelöst und die Lösung eingedampft, bei 110° getrocknet und gewogen. Von dem so erhaltenen Gewicht wurde das beigemengte Ammoniumsulfat abgezogen (berechnet aus der Menge der als Baryumsulfat bestimmten Schwefelsäure). Die Differenz zwischen dem Gewicht der angewandten Albuminsubstanz und der Summe von Acidalbumin und Proteose ergab die Menge des gebildeten Peptons. Von den erhaltenen Werthen wurden die Beträge der Niederschläge abgezogen, welche in Parallelversuchen aus der Pepsin-Salzsäure allein nach gleich langer Digestion bei 40° erhalten wurden. Zu den Versuchen wurden in der Regel je 200 CC. Pepsinsalzsäure angewendet (in Versuchsreihe I und III mit 0,2 % HCl, in Reihe II und VII mit 0,4 % HCl), welche verschieden lange bei 40° auf gleiche Mengen der Albuminstoffe einwirkten (in den ersten drei Versuchsreihen je 30 Grm. coagulirtes Eierweiss, entsprechend 3,547, 3,880 und 3,854 Grm. Trockensubstanz bei 110°, in Reihe VII je 10 Grm. feuchtes Fibrin mit 3,2733 Grm. Trockensubstanz. Dazu kam in Reihe I je 0,15 Grm. Pepsin, in II und III je 0,2 Grm.) Folgende Resultate wurden erhalten, ausgedrückt in Procenten der Trockensubstanz:

Versuchs-reihe.	Zeitdauer.	Neutralisations-präcipitat.	Proteosen.	Pepton.
I.	42 Stunden	6,34 %	63,94 %	29,72 %
	69 «	4,90 «	63,77 «	31,33 «
	91 «	4,65 «	61,51 «	33,84 «
	142 «	4,05 «	53,05 «	42,90 «
II.	72 «	2,68 «	65,70 «	31,62 «
	96 «	2,14 «	55,23 «	42,63 «
	120 «	2,01 «	55,51 «	42,48 «
	144 «	1,85 «	52,99 «	45,16 «
III.[1])	6 «	7,1 «	69,8 «	23,1 «
	22 «	3,5 «	62,9 «	33,6 «
	28 «	3,3 «	61,7 «	34,9 «
	118 «	0,1 «	50,3 «	49,6 «

[1]) In Versuchsreihe III erhielt eine fünfte Portion, welche wie die vierte 118 Stunden digerirt wurde, einen weiteren Zusatz von Pepsin und Salzsäure. Hier wurden 54,9 % Pepton erhalten, nur wenig mehr,

Versuchsreihe.	Zeitdauer.	Neutralisationspräcipitat.	Proteosen.	Pepton.
VII.	25 Stunden	9,7 %	41,9 %	48,3 %
	47 «	10,9 «	29,5 «	59,5 «
	65 «	9,7 «	30,4 «	59,8 «

In Versuchsreihe VII mit Fibrin, wo ein sehr wirksames Infus von Schweinemagen-Mucosa angewendet wurde, erreichte die Peptonisirung den höchsten von Verff. beobachteten Werth. Obige Zahlen zeigen die allmälige Bildung des Pepton aus den Proteosen. Schliesslich werden Versuche mitgetheilt, aus denen hervorgeht, dass die Deuteroalbumose leichter als die Proto- und Heteroalbumose peptonisirt wird [1]).

Material.	Versuchsdauer.	Neutralisationspräcipitat.	Proteosen.	Pepton.
Heterocaseose .	94 Stunden	0,9 %	83,9 %	15,1 %
Protocaseose . .	72 «	0,5 «	75,9 «	23,4 «
« . . .	119 «	0,3 «	67,5 «	32,1 «
« . . .	166 «	0,2 «	64,5 «	35,2 «
Deuterocaseose .	69 «	1,1 «	37,5 «	61,2 «
« .	137 «	3,9 «	29,7 «	66,2 «

Herter.

14. L. Crismer: **Ueber die Peptonisirung von Fibrin durch Einwirkung von Wasser und von verdünnten Säuren** [2]). Die Peptonisirung von Albuminstoffen durch Wasser bei hoher Temperatur [Wöhler, Neumeister, J. Th. **19**, 24, Gabriel, ibid., p. 26] ist vom Verf. [3]) eingehend untersucht worden. Derselbe studirte die

als in der vierten Portion; Verff. bemerken dazu, dass demnach die Anhäufung der Verdauungsproducte bei den künstlichen Verdauungsversuchen keine so wesentliche Störung zu verursachen scheint, als Lea (J. Th. **20**, 246) annimmt. — [1]) Der künstliche Magensaft enthielt 0,4 % HCl; von der Heterocaseose wurde je 3,5972 Grm., von der Deuterocaseose je 2,9279 Grm., von der Protocaseose je 3,6258 Grm. verwendet; letzteren war etwas Deuteroverbindung beigemischt. — [2]) Sur la peptonification de la fibrine sous l'influence de l'eau et des acides dilués. Bull. de l'assoc. belge des chimistes, **5**, 46—52. — [3]) Ann. de la société méd. chir. de Liége, **296** 23—261, 1890.

Wirkung von Wasser bei 180° auf Fibrin in zugeschmolzenen Röhren und erhielt daraus Pepton neben Leucin und Tyrosin. Die mit Ammoniumsulfat ausgesalzenen Lösungen wurden mit dem gleichen Volum 50%iger Kali- oder Natronlauge versetzt,[1] filtrirt und dann der Biuretprobe unterworfen. Das Fibrin wurde in Alcohol aufbewahrt; vor dem Versuch wurde dasselbe ausgepresst, gewogen und mit Wasser ausgewaschen. Verf. theilt nunmehr seine Versuche über die Peptonisirung durch verdünnte Säuren mit. Beim Erhitzen von Fibrin mit Wasser, dem 2,5 bis 2,7 Volumprocente reine Schwefelsäure zugesetzt war, während 4 bis 15 Stunden, erhielt er neben wenig Syntonin, Albumose und Leucin reichlich Pepton. Als 575 Grm. Fibrin mit 820 Grm. der verdünnten Schwefelsäure eine Stunde auf 120° erhitzt wurden, betrug die Ausbeute an rohem Pepton ca. 17% des feuchten Fibrin, die an reinem Pepton 5,2%. Die Reinigung des Pepton geschah durch Ausfällen der 10%igen Lösung mit Ammoniumsulfat, Eindampfen zur Hälfte, Ausfällen mit dem gleichen Volum Alcohol 94°, Wiedereindampfen, Wiederfällen mit Alcohol, Verjagen des letzteren, genaues Ausfällen mit Barymhydrat und Abdampfen im Vacuum. Auch mit Weinsteinsäure (5% auf dem Wasserbad, 4% bei 120°) wurde Pepton erhalten. Nach dem Erhitzen mit Säuren bleibt stets ein unlöslicher Rückstand, welcher durch weitere Einwirkung von Säuren nicht verändert wird. Nach dem Erhitzen mit Wasser ist dieser Rückstand weniger bedeutend, weil das sich entwickelnde Ammoniak lösend wirkt; beim Ansäuern entsteht hier ein Niederschlag, beim Neutralisiren der durch die Säuren gebildeten Producte dagegen nicht.

Herter.

15. **H. Walter: Zur Kenntniss des Ichthulins und seiner Spaltungsproducte**[2]. Valenciennes und Frémy nahmen bekanntlich in den Karpfeneiern zwei verschiedene Eiweisskörper an, der eine, das Ichthidin (Dotterplättchen) sei in Wasser löslich, der andere, das in der Eimasse gelöste Ichthulin werde durch Wasser gefällt. Verf.

[1]) Verf. kritisirt die Versuchsmethoden von Clermont (Comp. rend. **105**, 2022), welcher negative Resultate erhielt. — [2]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 477—494.

zeigt nun, dass der Unterschied beider Substanzen nur ein scheinbarer ist; denn das Ichthulin löst sich völlig in verdünnten Salzlösungen und wird daraus durch reichlichen Wasserzusatz ausgeschieden. Bei Behandlung der salzreichen Karpfeneier wird zuerst das krystallisirte Eiweiss gelöst, dann bei starker Verdünnung wieder ausgeschieden. Es stellt also das Ichthulin wohl nichts anderes als die amorphe Ausfällung des Ichthidins vor, vielleicht nur mit dem Unterschiede, dass in der krystallisirten Verbindung noch Na, Mg oder Lecithin vorhanden sind. Beim Karpfenei scheint eben das Ichthulin besonders günstige Bedingungen für die Krystallisation vorzufinden. — Behufs Darstellung des Ichthulins wurden zunächst die Karpfeneier mit gut ausgewaschenem Sande zerdrückt, Wasser zugefügt zu einem dünnen Brei und filtrirt, in viel Wasser gegossen, wobei sofort Trübung entstand, und Kohlensäure eingeleitet, wodurch eine flockig-voluminöse Fällung entstand. Da die Anwesenheit fettiger Materien das Filtriren der Lösungen erschwerte, wurde das Verfahren dahin abgeändert, dass das durch Auspressen erhaltene colirte Rogenextract mit Aether zunächst von Fett befreit und dann erst mit Wasserzusatz und Kohlensäureeinleiten gefällt wurde. Das nach Waschen mit Alcohol und Aether erhaltene Präparat betrug 8 $^0/_0$ der Karpfeneier. Bei 110^0 getrocknet gab das Product folgende Zahlen in Procenten: C 53,52, H 7,71, N 15,64, S 0,41, P 0,43, Fe 0,10. Die von Valenciennes und Frémy für ein aus Salmenrogen erhaltenes Präparat gefundenen Zahlen sowie die von Gobley für sein aus Karpfeneiern gewonnenes »Paravitellin« kommen diesen Zahlen ziemlich nahe, bis auf den Schwefelgehalt, der mehr wie doppelt so hoch ist. Nach dem Phosphorsäuregehalt und seinen Lösungsverhältnissen stellt sich das Ichthulin in die Reihe der Vitelline. Auf Lackmuspapier wirkt es wie eine Säure. Betreffs des Eisengehalts weist Verf. auch auf den Eisengehalt des Caseïns, und des von Bunge aus dem Hühnerei gewonnenen Hämatogens hin. Wird das Ichthulin in 0,1 $^0/_0$iger Salzsäure gelöst und der Pepsinverdauung unterworfen, so scheidet sich ein Paranucleïn[1]) unlöslich aus (im Max. 4 $^0/_0$)

---

[1]) Unter dem Namen Paranucleïn fasst Kossel die Nucleïne zusammen, welche keine Xanthinkörper bei der Spaltung liefern.

wie beim Caseïn. Dieses Product lieferte C 47,98 und 47,75, H 7,18 und 7,15, N 14,66 und 12,70, S 0,30, P 2,42 und 2,85, Fe 0,25 %, also Zahlen, welche sich den von Lubavin für Paranucleïn aus Caseïn erhaltenen nähern. Verf. bezweifelt noch die Reinheit seines Paranucleïns. Bei dem Verdauungsvorgang scheidet sich noch ein Phosphorsäure und Fettsäure enthaltender Complex aus, welcher durch Extrahiren des rohen Paranucleïns mit Aether erhalten wird. Beim Kochen mit Schwefelsäure (1 : 5) wird aus dem Paranucleïn eine Substanz gewonnen, welche Fehlings Lösung reducirt und Nadeln einer Phenylhydrazinverbindung (ein Osazon?) liefert, also nach Verf. wahrscheinlich ein Kohlehydrat ist[1]. Loew.

16. **V. Grandis und T. Carbone: Studien über die Reaction der Amyloidsubstanz**[2]. Die Verff. isoliren aus amyloiddegenerirter Leber die auf Jod reagirende Substanz nach Kühne's Methode mit geringer Variante. Sie untersuchen darauf, ob die Jodreaction irgend einem Kohlehydratkern zukäme, indem sie in vierfacher Weise vorgehen. 1) Kochen der Substanz durch 30 Stunden mit HCl, abfiltriren. Das Filtrat wird mit Aether extrahirt und der Rückstand auf eine Substanz untersucht, welche die Lieben'sche Jodoformreaction gäbe. 2) Kochen der Substanz mit HCl durch 20 Stunden, filtriren, Neutralisation mit Natron, dann nach Baumann mit Benzoylchlorid und Natronlauge behandelt. Der bräunliche Niederschlag wird auf dem Filter in wenig Alcohol gelöst, mit Wasser ausgefällt, krystallisirt in Prismen. Diese Krystalle werden mit α-Naphtol und Schwefelsäure behandelt. 3) Die Substanz wird mit Natronlauge vom spec. Gew. 1,36 gekocht, durch Asbest filtrirt, nach dem Erkalten mit Benzoylchlorid behandelt. Der flockige, blassgelbe Niederschlag mit α-Naphtol untersucht. 4) 6 Grm. der Substanz mit 15 Grm. Schwefelsäure und 7 Grm. Wasser behandelt. Das Destillat, welches einen sehr intensiven und stark reizenden Geruch hat, wird mit Xylidinpapier und α-Naphtol auf Furfurol untersucht. — Da alle vier Reactionen negativ ausgefallen sind,

[1] Das Ichthulin erinnert demnach in einigen Beziehungen an das Jecorin Drechsels. [Ref.] — [2] Studii sulla reazione della sostanza amiloide. Atti dell'Acad. di Med. di Torino. 1891.

schliessen die Verff.: dass die Amyloidsubstanz mit Sicherheit keine Kohlenhydratgruppe enthielte. Da nun Amyloidsubstanz nach Modrzejewski Leucin und Tyrosin, nach Weyl Indol und Phenol bei der Fäulniss gibt, so unterscheidet es sich vom Eiweiss nach diesen Untersuchungen durch den Mangel einer furfurolbildenden Substanz und durch die Jodreaction. Die Autoren heben noch hervor, dass die Aehnlichkeit, welche die Amyloidsubstanz darin mit der Gelatine zeigt, deshalb bedeutungslos ist, weil Gelatine bei der Fäulniss nicht Tyrosin und Phenol gibt. Rosenfeld.

17. H. Malfatti: Ueber die Schleimsubstanz des Harns[1]. Der Harn einer kräftigen Person [J. Th. **19**, 419] wurde mit Essigsäure angesäuert, die nach einigem Stehen gebildete Schleimwolke abfiltrirt, in verdünntem Ammoniak gelöst, die Lösung mit Essigsäure oder Salzsäure gefällt und die Fällungen durch Wiederlösen etc. gereinigt. Die Substanz bildete schliesslich einen feinflockigen, weissen Niederschlag, der in verdünnten Alkalien, ja selbst in reinem, destillirtem Wasser leicht löslich war. Längere Einwirkung des Alkali oder Kochen mit demselben erzeugen Albuminate, d. h. durch Essigsäure lässt sich keine Fällung mehr erzielen. Die nicht veränderte Flüssigkeit wird durch Essigsäure oder Salzsäure gefällt, der Niederschlag löst sich erst bei Zusatz der doppelten Menge concentrirter Salzsäure oder eines grossen Ueberschusses von Eisessig. Durch Gegenwart von Kochsalz oder essigsaurem Natron wird die Fällung der alkalischen Lösung verhindert. Eine so gewonnene saure Lösung zeigte sich durch Ferrocyankalium oder Tannin nicht fällbar. Durch Stehen unter Alcohol wird Mucin nicht verändert. Der eigentliche Beweis für die Mucinnatur des fraglichen Eiweisskörpers liegt in der Abspaltung einer reducirenden Substanz. Dazu wurde eine wässerige Lösung mit conc. Salzsäure eingedampft; der Rückstand gab mit Fehling'scher Lösung reichliche Abscheidung von Kupferoxydul. Durch Controllversuche überzeugte sich Verf., dass diese Reduction nicht etwa durch beigemengte Harnsäure, welche sich sehr schwer vom Mucin abtrennen lässt, bedingt war. Beim Er-

[1]) Internat. Centralbl. f. d. Physiol. u. Pathol. d. Harn- und Sexualorgane. **8**, 17—24. Separatabdr.

wärmen mit Alkali spaltet sich aus dem Mucin ein Körper ab, der mit alkalischer Kupferlösung einen blauen Niederschlag liefert. Wird dieser Niederschlag mit verdünnter Schwefelsäure anhaltend gekocht, so gibt die mit Alkali versetzte Lösung in der Wärme eine Ausscheidung von Kupferoxydul. Es wird mithin aus dem Schleimstoff des Harns in erster Linie ein Kohlehydrat, dem thierischen Gummi Landwehr's entsprechend, abgespalten, das bei der Inversion durch Säure die reducirende Substanz, und zwar verhältnissmässig schwierig, liefert. — Das Harnmucin nähert sich in seinen Eigenschaften dem Mucine aus der Sehne des Rindes. Möglicherweise kommt im Harn neben dem Mucin noch ein Nucleoalbumin vor.

Andreasch.

18. **R. H. Chittenden** und **Fred. P. Solley: Die primären Spaltungsproducte, welche bei der Verdauung von Gelatin gebildet werden**[1]. Käufliches französisches Gelatin wurde gereinigt, indem dasselbe tagelang mit kaltem, destillirtem Wasser gewaschen, in mässiger Wärme gelöst und durch Eintragen der Lösung in Alcohol 93 $^0/_0$ gefällt, auf's Neue in wenig Wasser gelöst und auf dem Wasserbad getrocknet wurde. Die Analyse des bei 110^0 getrockneten Products lieferte einen niedrigeren Werth für Kohlenstoff (49,38 $^0/_0$), als dem Gelatin gewöhnlich zugeschrieben wird. Das so gereinigte Product wurde der Verdauung durch Pepsin-Salzsäure (0,4 $^0/_0$) und durch alkalische Trypsinlösung (mit 0,5 $^0/_0$ Natriumcarbonat) bei 40^0 unterworfen. 600 Grm. Gelatin wurden 3 Tage lang mit $2^1/_2$ L. Pepsin-Salzsäure digerirt. Es blieb eine geringe Menge ungelöster antialbumid-artiger, aschereicher Substanz zurück, theilweise löslich in Natriumcarbonat 0,5 $^0/_0$. Die erhaltene Lösung wurde neutralisirt, wobei keine Fällung eintrat, und zum Syrup eingedampft. Beim Sättigen desselben mit Ammoniumsulfat wurde derselbe fast vollständig ausgefällt, es war also nur sehr wenig echtes Gelatin-Pepton[2]) gebildet worden.

[1]) The primary cleavage products formed in the digestion of gelatin. Journ. of physiol. **12**, 23—33. — [2]) Von Protogelatose, welche 137 Stunden bei 40^0 mit starker Pepsinsalzsäure digerirt wurde, wurden 20$^0/_0$ in Gelatinepepton verwandelt, nicht fällbar durch Ammoniumsulfat.

Die ausgefällten Gelatosen wurden in Wasser gelöst, nochmals mit Ammoniumsulfat gefällt und dann die Protogelatose durch Sättigen mit Chlornatrium und Zufügen von Essigsäure 30 % als braungelbes Gummi getrennt von der Deuterogelatose erhalten. Letztere wurde nach Entfernen des Chlornatriums, theils durch Fällen mit Alcohol, theils durch Dialysiren, in der Wärme durch Ammoniumsulfat gefällt. Nach Ausdialysiren des Sulfats wurde dieselbe aus concentrirter, wässeriger Lösung durch Alcohol niedergeschlagen. Die Protogelatose gibt die Millon'sche und die Biuretreaction, mit Platinchlorid, Quecksilberchlorid und Pikrinsäure gibt sie einen in der Wärme löslichen Niederschlag. Durch Chlornatrium wird die Protogelatose aus neutraler Lösung nur unvollständig gefällt. Die Deuterogelatose zeigt ähnliche Reactionen, ist jedoch durch Chlornatrium auch aus saurer Lösung nicht fällbar. — 600 Grm. Gelatin, mit alkalischer Trypsinlösung unter Zusatz von Thymol eine Woche digerirt, lieferte dieselben Producte. Ein der Heteroalbumose entsprechender Körper wurde nicht erhalten. Die Analyse lieferte folgende Werthe für die bei 110° getrockneten Substanzen.

		Pepsin-Verdauung.		Trypsin-Verdauung.	
	Gelatin.	Proto-gelatose.	Deutero-gelatose.	Proto-gelatose.	Deutero-gelatose.
C . .	49,38	49,98	49,23	49,45	49,07
H . .	6,81	6,78	6,84	6,61	6,66
N . .	17,97	17,86	17,40	17,81	17,52
S . .	0,71	0,52	0,51	0,57	0,65
O . .	25,13	24,86	26,02	25,56	26,10
Asche .	1,26	1,98	1,08	1,75	1,08

Die Gelatosen stehen demnach wie die Elastosen [J. Th. **19**, 22] der Muttersubstanz in der Zusammensetzung sehr nahe.

Herter.

19. **H. Malfatti: Beiträge zur Kenntniss der Nucleïne** [1]. Durch die hier beschriebenen Versuche sollte entschieden werden, ob die von Liebermann aus Eiweissstoffen und Metaphosphorsäure erhaltenen Nucleïne ebenfalls wie die aus pflanzlichen und thierischen

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 68—87.

Substanzen direct erhaltenen Nucleïne die von Altmann beschriebenen Nucleïnsäuren liefern können. In der That erhielt Verf. nach dem Altmann'schen Verfahren [J. Th. **19**, 16] aus dem Liebermann'schen Nucleïn einen sich wie eine Nucleïnsäure verhaltenden Körper, der aber nicht der Elementaranalyse unterworfen wurde. Nur der Phosphorgehalt wurde bestimmt, aber sehr wechselnd (bis 12,3 %) befunden. Da dieser Körper aber keine Xanthinkörper bei der Spaltung liefert, rechnet ihn Verf. zu den »Paranucleïnsäuren.«

Loew.

20. **A. Kossel: Chemische Zusammensetzung der Zelle**[1]). Verf. gibt zunächst eine Erörterung über die nothwendigen und zufälligen Stoffe einer Zelle. Die primären oder nothwendigen Stoffe werden in vier Gruppen eingetheilt: 1) die Eiweisskörper und Nucleïne, 2) die Lecithine, 3) die Cholesterine, 4) die anorganischen Stoffe. Die Eiweisskörper werden in einfache und zusammengesetzte eingetheilt; zu letzteren gehören die phosphorsäurehaltigen Eiweissstoffe, wie Vitellin, welches im Cytoplasma vorkommt, ferner die Nucleïne und Paranucleïne. Unter letzterem Ausdruck versteht Verf. solche, welche keine Xanthinkörper enthalten und sich bei Verdauung von Vitellin, Caseïn etc. abscheiden. Die Nucleïne gehen wahrscheinlich aus den Vitellinen oder Caseïnen in den Zellen hervor. Wie neuere Versuche von Altmann [J. Th. **19**, 17] gezeigt haben, geben Nucleïne unter dem spaltenden Einflusse von Alkalien phosphorreichere Säuren, die Nucleïnsäuren, deren Analyse zu Formeln führte, wie $C_{17}H_{26}N_6P_2O_{14}$ oder $C_{25}H_{36}N_9P_3O_{22}$. Da sich Lecithin und Cholesterin in kernreichen Elementen (z. B. Spermatozoiden) in ebenso grosser Menge finden, als in kernärmeren Gebilden, so lässt sich schliessen, dass diese Stoffe ziemlich gleichmässig durch Karyoplasma und Cytoplasma vertheilt sind. Was die Elemente K, Na, Ca, Mg und Cl betrifft, so ist nach Verf. nur das K ziemlich sicher zu den primären Bestandtheilen und zwar des Cytoplasmas zu rechnen. Loew.

---

1) Dubois-Reymond's Arch., physiol. Abth. 1891, pag. 181—186.

II. Fett, Fettbildung und Fettresorption.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Allgemeines.

*W. Maxwell, über die Methoden der Bestimmung der Fette in Pflanzenorganismen. Amer. chem. Journ. **18**, 13—16; Berliner Ber. **24**, Referatb. pag. 129.

*Raoul Brullé, neue Methode zum Nachweis von Olivenöl und von Samenöl, auch anwendbar auf Naturbutter u. Margarinbutter. Compt. rend. **112**, 105—106.

*Kuno Obermüller, weitere Beiträge zur quantitativen Bestimmung des Cholesterins. Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 147—151.

*A. Likiernik, über das Lupeol. Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 415—425; auch Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 183—186. Dieser krystallisirte, aus dem Samen von Lupinus luteus isolirte Körper, $C_{26}H_{42}O$, scheint dem Cholesterin nahe zu stehen.

*A. Likiernik, über einige Bestandtheile der Samenschalen von Pisum sativum und Phaseolus vulgaris. Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 426—435; auch Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 187—188. Bezieht sich auf das Vorkommen von Phytosterin und zwei demselben nahestehenden Verbindungen, Paraphytosterin und Phasol.

*E. Gérard, über eine neue Fettsäure. Compt. rend. **111**, 305. Aus dem Samen von Datura stramonium wurde durch Extraction mit Aether, Auflösen des Extractionsrückstandes in Petroleumäther, Verseifen mit Bleioxyd, Waschen der Bleiseifen mit Aether, Zerlegen derselben mit Salzsäure, Aufnehmen in heissem Alcohol und Fractioniren mit essigsaurem Baryt nach Heintz eine bei 55° schmelzende, nicht fractionirbare, in Nadeln krystallisirende Säure gewonnen, entsprechend der Formel $C_{17}H_{34}O_2$, das bisher in der Natur noch nicht sicher nachgewiesene Zwischenglied zwischen der Stearin- und der Palmitinsäure, von G. als Daturinsäure bezeichnet. Die Analyse ergab C 75,20 und 75,51, H 12,59 und 12,69 (bez. 75,55 resp. 12,59 %). Auch die Analyse des Zink-, Baryum- und Magnesiumsalzes, sowie des Aethyläthers bestätigte die obige Formel. Die Säuren von Beeker (1857), von Heintz und von Krafft (1879), welche bei 52—53°, 59,9° resp. 60° schmelzen, sind mit der Daturinsäure nicht identisch. Herter.

*Dem. Galatti, Versuche über Lipanin als Ersatzmittel für Leberthran. Arch. f. Kinderheilk. **11**, 31—47.

*O. Reitmair, über die Veränderlichkeit einiger Futtermittelfette. Landw. Versuchsstat. **38**, 373—400. Verf. zeigt, dass „frischgepresster, aus den besten Erdnüssen erhaltener Kuchen durch fettspaltende Einflüsse bald freie Säuren bildet; das abgepresste Oel aber verändert sich nur sehr langsam. Frisches Erdnussöl wird beim Aethern durch Bildung freier Säuren fest." Loew.

*E. Schulze und A. Likiernik, über das Lecithin der Pflanzensamen. Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 405—414 und Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 71—74. Aus den Mittheilungen geht hervor, dass sich aus Pflanzensamen eine Substanz isoliren lässt, welche in den Eigenschaften mit dem thierischen Lecithin übereinstimmt und die gleichen Zersetzungsproducte, Cholin, Glycerinphosphorsäure und fette Säuren, liefert.

*W. Maxwell, über das Verhalten der Fettkörper und die Rolle der Lecithine während der Keimung. Amer. chem. Journ. **13**, 16—24; Chem. Centralbl. 1891, I, 364. Während der Keimung wird Lecithin gebildet und die Menge nimmt bis zu einem gewissen Stadium zu; später vermindert sich die Lecithinmenge wieder. So enthalten die reifen Samen von Phaseolus vulgaris 0,933% Lecithin, beim Stadium der Plumula-Entwicklung aber 3,230%. Loew.

*W. Maxwell, die biologische Function der Lecithine. Amer. chem. Journ. **13**, 428—429. Bei der Bebrütung des Hühnereies wird Lecithin verbraucht, wobei der Phosphorsäuregehalt desselben in die Knochen des jungen Hühnchens übergeht. Loew.

*E. Ritsert, Ranzigwerden der Fette. Naturw. Wochenschr. 1891; Fortschr. d. Medic. **5**, 405.

*K. Obermüller, zur Kenntniss der Verseifung mittelst Natriumalcoholats. Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 152—159.

21. A. Kossel und M. Krüger, über die Verseifung von Estern durch Natriumalcoholat.
22. E. Salkowski, zur Kenntniss der Fettwachsbildung.

Fettbildung und Fettresorption.

23. Walther, über die Synthese der Fettsäuren im thierischen Organismus.

Siegfr. Rosenberg, über den intermediären Kreislauf der Fette durch die Leber. Cap. IX.

R. Virchow, der intermediäre Kreislauf des Fettes durch die Leber und Gallenblase. Cap. IX.

E. Pflüger, über die Entstehung von Fett und Eiweiss im Thierkörper. Cap. XV.

24. N. Zuntz, einige Versuche zur diätetischen Verwendung des Fettes.

*J. Munk und A. Rosenstein, zur Lehre von der Resorption im Darm, nach Untersuchungen an einer Lymph (Chylus) fistel beim Menschen. Virchow's Archiv **128**, 230—279 und 484—518. Ist nach der vorläufigen Mittheilung im Wesentlichen bereits J. Th. **20**, 40 referirt worden. Als neu hinzugekommen wäre erwähnenswerth, dass von dem in Emulsionsform per rectum einverleibten Oele mindestens 3,7 bis 5,5% resorbirt werden. Die Lymphe enthielt, in Uebereinstimmung mit den Angaben von Grohé und von Hensen ein diastatisches Ferment, das beim Digeriren derselben mit Stärkekleister binnen 4 Stunden den Zuckergehalt von 0,101 auf 0,162% erhöhte. Ein zuckerzerstörendes Ferment, das Lépine im Chylus gefunden haben will [J. Th. **20**, 121], konnte nicht nachgewiesen werden. Andreasch.

*A. Slutschewski, zur Frage von dem Einflusse der Sitzbäder auf die Fettassimilation bei gesunden Menschen. Wratsch 1890 No. 40. Die Fettassimilation war geringer, der Hautlungenverlust vergrössert.

*A. Dastre, Untersuchungen über die Ausnutzung der Fette im Darme. Arch. de Physiol. [5] **3**, 711. Ein junger kräftiger Hund wurde mit gemischter Kost gefüttert und die Fettresorption durch Ermittlung der Einnahme und Ausgabe im Kothe bestimmt. Die Ausnutzung der Fette steht in einer gewissen Beziehung zur dargereichten Menge; bei verringerter Zufuhr nimmt auch die Fettmenge im Kothe ab, doch ist die absorbirte Fettmenge bei reichlicherer Zufuhr stets grösser als bei geringerer. Ein Viertel des Kothfettes bestand aus freien Fettsäuren und Seifen. Bei Ausschluss der Galle wurden niemals freie Fettsäuren gefunden.

*J. J. Winokurow, Beiträge zur Frage vom Einflusse des Saccharins auf die Fettassimilation bei Gesunden. Ing.-Diss. St. Petersburg 1890.

*N. Th. Flörin, zur Frage der Assimilation von natürlicher Butter und geschmolzenem Fett bei Gesunden. Ing.-Diss. St. Petersburg 1890.

*G. J. Gubkin, über die Assimilationsfähigkeit des Leberthrans, des Lipanins und der Schmandbutter bei Gesunden. Ing.-Diss. St. Petersburg 1890.

21. **A. Kossel und M. Krüger: Ueber die Verseifung von Estern durch Natriumalcoholat**[1]. Die schon J. Th. **20,** 32 kurz erwähnte Methode lässt sich zur Bestimmung der Fettsäuren in Fetten in folgender Weise verwenden. Die zur Verseifung nöthige Menge von Natriumalcoholat ist jedesmal frisch zu bereiten. Man löst dazu 5 Grm. Natrium in 100 CC. absolutem Alcohol am Rückflusskühler auf. 10 CC. einer solchen Lösung genügen zur Verseifung von 5 Grm. Hammeltalg, für Butterfett nimmt man etwa 15 CC. Zur Analyse wägt man 5 Grm. des geschmolzenen Fettes in einem 250 CC. fassenden Kolben ab, übergiesst sie mit 10—20 CC. absolutem Alcohol, erwärmt auf dem Wasserbade, bis das Fett wieder geschmolzen ist und fügt 10—15 CC. der Alcoholatlösung dazu. Das Fett löst sich sofort. Alsdann verjagt man auf stark siedendem Wasserbade den Alcohol, indem man den Kolben schief stellt, und erhitzt die trockene Seife noch kurze Zeit. Man löst hierauf in 100 CC. Wasser und verfährt im Uebrigen nach Hehner. Andreasch.

22. **E. Salkowski: Zur Kenntniss der Fettwachsbildung**[2]. Verf. machte die Beobachtung, dass Butterstücke, welche in einem nur locker mit Korkstöpsel verschlossenen Gefässe etwa drei Jahre lang aufbewahrt worden waren, nach dieser Zeit ein ganz anderes Aussehen darboten. Die einzelnen Stücke waren theilweise vereinigt, an ihrer Oberfläche mit einer dicken Pilzschichte bedeckt, ihre Consistenz war durchaus fest und körnig, deutlich krystallinisch, der Geruch nicht ranzig, sondern fast aromatisch. Während der Schmelzpunkt des Milchfettes bei 33° liegt, ergab er sich hier bei 49°, der Erstarrungspunkt bei 46—46,5°. Der Wassergehalt war ausserordentlich gestiegen; er betrug in dem alten Präparate 45,17 %, in einem frischen dagegen 14,1 %; ebenso hat der Stickstoff eine erhebliche Zunahme erfahren (von etwa 0,6 bis 2,893 %, als Eiweiss berechnet), desgleichen die Extractivstoffe. — Die Bestimmung der flüchtigen Fettsäuren nach Reichert-Meissl ergab, dass die Glyceride der niederen Fettsäuren bis auf höchstens 3 % verschwunden waren. Das Fett löste sich in schwacher erwärmter Sodalösung mit

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie 15, 321—330. — [2]) Separatabdr. aus der Festschrift zu Virchow's Jubiläum 1891, 23 pag.

geringer Trübung auf; die Fettsäuretitrirung nach Fr. Hofmann zeigte, dass das veränderte Milchfett zu 81,3 %, also zu mehr als 4/5 aus Fettsäuren, zu 18,7 % aus Neutralfett bestand. Das durch die Spaltung frei gewordene Glycerin konnte in dem Fette nicht mehr nachgewiesen werden, dagegen zeigte sich der wässerige Auszug stark reduzirend (Milchzucker?). Die Veränderungen des Butterfettes beschränken sich nun aber nicht auf das Verschwinden der Buttersäure und flüchtigen Fettsäuren überhaupt und die Spaltung des Neutralfettes, sondern es hat auch eine weitere Veränderung der Fettsäuren selbst stattgefunden. Da das Fettsäuregemenge nach Entfernung der flüchtigen Fettsäuren einen Schmelzpunkt von 50° zeigte, statt 42° bei gewöhnlicher Butter, schien ein Zurücktreten resp. Verschwinden der Oelsäure stattgefunden zu haben. Ein Versuch, dieselbe daraus darzustellen, ergab nur 0,9 %, während Butterfett 28,5 % enthielt. — Sieht man vom Verschwinden der flüchtigen Fettsäure ab, die sich in bemerkenswerther Menge nur in der Butter finden, so hat man besonders in der Leichenwachsbildung einen analogen Vorgang; man kann allgemein den Satz aufstellen: »Ueberall da, wo animalisches Fett sich ohne Einfluss starker chemischer Agentien langsam spaltet, verschwindet gleichzeitig die Oelsäure und geht in feste Fettsäure über, wahrscheinlich wird auch stets das Glycerin oxydirt.« Ebenso ist die von Virchow beschriebene Bildung des »Macerirfettwachses« in den Macerirtrögen, sowie die schnelle Spaltung des Fettes mit Uebergang der Oelsäure in feste Fettsäuren bei Fäulnissmischungen bei Bluttemperatur hierher zu rechnen. — Bezüglich des Leichenwachses ist heute besonders die Ansicht verbreitet, dass es zum grossen Theile oder ganz aus Eiweiss stammt, wie die Untersuchungen von Kratter [J. Th. **11**, 45], K. B. Lehmann [J. Th. **19**, 516), Voit und Bergeat [Münchener medic. Wochenschr. 1888, p. 518] ergeben haben. Jedenfalls wird nach der Ansicht des Verf.'s die Betheiligung des präformirten Fettes des Unterhautbindegewebes an der Adipocirebildung wohl kaum in Abrede gestellt werden können. Anderseits ist ebenso unbestritten die Angabe, dass das Leichenwachs nicht aus Neutralfett, sondern aus den Kalk- resp. Ammoniaksalzen von festen Fett-

säuren besteht. Das menschliche Fett enthält nach Langer [J. Th. 11, 40] 86,21 % Oelsäure, gegenüber 9,76 % fester Fettsäuren, besteht also ganz überwiegend aus Oleïn. Da man nun schwer annehmen kann, dass die festen Fettsäuren im Adipocire nur den Rest darstellen, welcher nach Oxydation der Oelsäure übrig geblieben sei, wird man zu der Ansicht geführt, dass die Oelsäure bei der Fettwachsbildung aus Neutralfett in eine feste Fettsäure umgewandelt worden ist. — Eine Bestimmung der Oelsäure in einer Leichenwachsprobe ergab Verf. nur 0,8 %. Genauer konnte Macerirfettwachs, aus macerirten Knochen durch Auskochen gewonnen, untersucht werden. Durch Lösen in Aether oder Benzol können aus dem Macerirfettwachs Kalkseifen abgetrennt werden, deren Bestimmung 18,13 % auf 81,87 % freie Fettsäure ergab. Der Oelsäuregehalt betrug 5,31 %. — Endlich machte Verf. noch die Beobachtung [J. Th. 9, 226], dass bei der Fäulniss von Pferdefleisch stets höhere Fettsäuren, insbesondere Palmitinsäure auftreten, deren Bildung er heute nicht auf Eiweiss, sondern auf präformirtes Fett zurückführen möchte. — Jedenfalls finden die genannten Umwandlungen der Fette zum Theile unter der Einwirkung von Fäulnissbacterien statt, besonders dann, wenn durch gleichmässige Mischung des Fettes mit dem Eiweiss des Fleisches, Vorhandensein von Alkali etc. für besonders günstige Bedingungen gesorgt ist. — Ausserdem wurden specielle Versuche über die Spaltung von Fett durch auf Pflaumendecoct gezogene Culturen von Penicillium glaucum, sowie jener Schimmelpilze (hauptsächlich Mucorineen), die von dem beschriebenen Butterfette abgeimpft waren, ausgeführt. In letzterem Falle zeigten sich 7,65 resp. 4,5 % (Schweine- resp- Butter-) Fett gespalten. Wenn mithin auch eine Fettspaltung durch Schimmelpilze nicht geleugnet werden kann, so ist dieselbe immerhin ziemlich unbedeutend. Da sich des Weiteren zeigte, dass das Innere der erwähnten Butterknollen steril war, so konnten bei der Umsetzung des Inneren keine Microorganismen mitwirken und musste sich in dem angezogenen Falle eine eventuelle Veränderung durch dieselben nur auf die Oberfläche beschränken. Da dies keineswegs der Fall war, muss man an eine spontane Umwandlung der Fette denken, wofür Verf. einige Beispiele anführt. — Eine genügende Erklärung

für die Bildung des Leichenwachses aus dem Fettgewebe der Leichen ist damit noch nicht gefunden; warum diese vornehmlich im Wasser und auch hier nur unter bestimmten Bedingungen stattfindet, bleibt noch aufzuklären. Jedenfalls erhält aber durch die vorliegenden Untersuchungen die Annahme, dass das Leichenwachs nicht allein aus dem Eiweiss, sondern auch aus dem Fette hervorgehen kann, eine feste Unterlage. Andreasch.

23. **Walther: Ueber die Synthese der Fettsäuren im thierischen Organismus**[1]. Die Versuche wurden zur Prüfung der Theorie von Munk über den synthetischen Uebergang der Fettsäuren in Neutralfette im Organismus ausgeführt. Die erhaltenen Resultate bestätigen vollkommen diese Ansicht. Die Lymphe von Hunden, die mit einem Gemenge von Eiweiss, Stärke und Fettsäuren gefüttert waren, enthielt sehr wenig Fettsäuren und viel Neutralfett. Hingegen enthielt die Lymphe hungernder oder blos mit Eiweiss und Stärke gefütteter Hunde neben etwas Fettsäure nur wenig Neutralfett, welches sofort anstieg, wenn zur Nahrung Fettsäure gesetzt wurde, während die Menge der Fettsäuren der Lymphe dadurch fast gar nicht beeinflusst wurde. Es entsteht mithin fast alles neutrale Fett der Lymphe synthetisch aus Fettsäuren. Als Ort der Bildung hat man die Schleimhaut des Magens und des Darmes anzusehen, oder das adenoide Gewebe der Darmzellen im Falle, dass sich weder im Magen, noch in den Gedärmen neutrale Fette vorfänden. Im Magen erlitten die Fettsäuren keine Veränderung, im Darme fanden sich stets steigende Mengen von Neutralfett vor. — In einem der Versuche, nachdem der Darminhalt wie gewöhnlich mit Alcohol ausgezogen, der Alcohol verdampft und der Rückstand wieder mit Aether ausgezogen wurde, fand sich ein Körper vor, der erst über 100^0 schmolz. Derselbe enthielt Leucin, war krystallisirbar und die Analyse bewies, dass er keiner der bekannten Verbindungen der Fettsäuren ähnelte. W. schliesst daraus, dass die Fettsäuren im Darme eine noch nicht genau bekannte chemische Modification erleiden, bevor sie in Fette übergehen und dass dieser Uebergang in

---

1) Wratsch 1890, No. 12, 14, 15; Centralbl. f. Physiol. 4, No. 19, 590—591.

einem gewissen Zusammenhange mit dem Lecithin steht. Letzteres wurde immer im Mageninhalte und im Darme gefunden, doch war seine Menge sehr gering.

24. **N. Zuntz: Einige Versuche zur diätetischen Verwendung des Fettes**[1]. Das Fett ist unter allen Nahrungsmitteln das concentrirteste und erfordert bei seiner Verdauung den geringsten Kraftaufwand, es hat jedoch den Nachtheil, dass es bei grösseren Gaben leicht eine Schädigung der Magenverdauung, Darmreizung etc. hervorbringt. v. Mering ist es gelungen, das Fett der Chocolade ohne Schädigung des Wohlgeschmackes in leicht emulgirbare Form zu bringen, so dass dieses Präparat als Ersatzmittel des Leberthranes dienen kann. — Z. hat durch das Thierexperiment die Cacaobutter in Bezug auf ihre Verdaulichkeit geprüft. Ein Hund erhielt neben seinem gewöhnlichen Futter einmal Cacaobutter, anderseits Cacaobutter mit einem Zusatz von Oelsäure. Die Cacaobutter wurde fast eben so gut ausgenutzt wie Schweineschmalz (Rosenheim). Die Differenz zu Gunsten des sauren Fettes war so gering, dass sie keine sicheren Schlussfolgerungen zulässt. In anderen Versuchen wurde die Menge des Fettes vergrössert; hier war die Wirkung des Oelsäurezusatzes, welcher das Fett emulgirbar machte, auf dessen Verdauung unverkennbar; der Antheil, welcher im Koth verloren ging, verminderte sich von 9,88 auf 6,06 %, d. h. um etwa 40 % des gesammten Verlustes. — Nachdem die leichte Verdaulichkeit fettsäurehaltiger Cacaobutter beim Thiere festgestellt war, galt es noch zu prüfen, ob sich dieselbe auch beim Menschen bei Genuss des Chocoladepräparates bewähre. Verf. nahm in 3 Tagen je 416 Grm. Chocolade, 390 Grm. Weissbrod, 158 Grm. mageres Fleisch und 15 Grm. Zucker zu sich. In diesen 979 Grm. fester Nahrung waren enthalten: 85,6 Grm. Eiweiss, 90,46 Grm. Fett und 519 Grm. Kohlehydrate. Der Koth hatte einen Fettgehalt von 8,85 %, im Ganzen wurden 13,25 Grm. Fett ausgeschieden, per Tag also 4,4 Grm. = 4,88 % des eingenommenen Fettes. Die Ausnutzung des Fettes der Chocolade war also eine vorzügliche. Andreasch.

[1]) Therap. Monatsh. 4, 471—474.

III. Kohlehydrate.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

*E. Fischer, über die Configuration des Traubenzuckers und seiner Isomeren. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 1836—1845 und 2683—2687.

25. E. Fischer und O. Piloty, Reduction der Zuckersäure.

*Berthelot und Matignon, Untersuchungen über einige Zuckerarten. Compt. rend. **111**, 11—14. Verff. bestimmten die Verbrennungswärme und berechneten die Bildungswärme von Erythrit, Arabinose, Xylose, Raffinose, Inosit (4 Isomere). Herter.

*G. Pum, über den Benzoësäureester des Glycosamins. Monatshefte f. Chemie **12**, 435—440.

Analytisches.

*Maquenne, über den Gebrauch des Phenylhydrazins zur Erkennung der Zuckerarten. Compt. rend. **112**, No. 15.

*H. Ost, die Bestimmung der Zuckerarten mit Kupferkaliumcarbonatlösung. III. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 1634—1636.

*M. Schmoeger, über Zuckerbestimmungen mittelst Ost'scher Kupferlösung. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 3610—3620.

*Neum. Wender, über den Einfluss inactiver Substanzen auf das Drehungsvermögen sehr verdünnter Traubenzuckerlösungen. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 2200—2203. Nachdem Vorversuche ergeben hatten, dass man mit Hilfe des Polarisationsapparates noch einen Zuckergehalt von 0,1 % nachweisen kann, wurden verdünnte Traubenzuckerlösungen mit reinem Harnstoffe versetzt und untersucht; ebenso wurde in einem Versuche als Lösungsmittel normaler, durch Thierkohle entfärbter Harn angewendet. Aus den mitgetheilten Versuchszahlen ergibt sich, da sämmtliche Differenzen so klein sind, dass sie noch innerhalb der Fehlergrenze des Apparates liegen, das gewiss beachtenswerthe Factum, dass die inactiven Harnbestandtheile eine Verminderung der Rotation des Traubenzuckers nur in concentrirten Lösungen hervorrufen können. Bei sehr verdünnten Traubenzuckerlösungen bewirkt weder Harnstoff noch die Gesammtheit der inactiven Harnbestandtheile irgend einen Einfluss auf die Rotation. Andreasch.

Zuckerbestimmung im Harn. Cap. VII.

26. S. G. Hedin, über Traubenzuckerbestimmung durch Vergährung und Messung des Kohlensäurevolums.

Assimilation und Verhalten im Organismus.

27. P. Albertoni, über Bedeutung und Wirkung der Zuckerarten im Organismus.

*J. Seegen, über die Umsetzung von Zucker im Blute. Centralbl. f. Physiol. 5, No. 25 und 26.

V. Harley, das Verhalten von Zucker im Blute. Cap. V.

28. Bourquelot u. Troisier, Untersuchungen über die Assimilation des Milchzuckers.

29. A. Dastre, directer Nährwerth des Milchzuckers.

30. A. Dastre, Umwandlungen des Milchzuckers.

*M. M. Wolkow, zur Entstehung des Zuckers im Organismus. Jeshenedelnaja klinitscheskaja gaseta 1890, No. 30.

*B. I. Kijanowski, zur Frage der diuretischen Wirkung des Milchzuckers. Wratsch 1890, No. 39, 44.

Stärke, Cellulose etc.

*B. Tollens, Untersuchungen über Kohlehydrate. Landw. Vers.-Stat. 39, 401—453. Dieser Artikel enthält eine Zusammenstellung früher von Tollens und seinen Schülern erhaltener Resultate. Zunächst wird die Natur der „stickstofffreien Extractstoffe“ der Pflanzen discutirt und die Nothwendigkeit dieselbe genauer zu untersuchen betont, da manche noch werthvolle Stoffe darin vorhanden sind, wie z. B. Pentosen und deren Anhydride. Auch das Studium des Verhaltens des thierischen Organismus bei Einführung von Pentosen $C_5H_{10}O_5$ statt Hexosen $C_6H_{12}O_6$ müsste von einigem Interesse sein. Diese Pentosen liefern mit Salzsäure weit mehr Furfurol als die Hexosen, aber die Glycuronsäure und deren Derivate verhalten sich, trotzdem sie zur Glucose noch in nächster Beziehung stehen, ebenso in dieser Beziehung wie die Pentosen.[1]) Loew.

---

[1]) Hieraus könnte Tollens wohl schliessen, wie ungerechtfertigt es ist, aufzustellen, dass nur die Pentosen viel Furfurol, die Hexosen aber Laevulinsäure liefern. Nur das soll eine echte Zuckerart sein, welche mit HCl Laevulinsäure gibt. Da nun die von mir entdeckte Formose (in welcher E. Fischer noch kleine Mengen anderer Zuckerarten nachwies) keine Laevulinsäure, sondern Furfurol gibt, soll sie keine echte Zuckerart sein. Tollens sollte doch bei solchen Verallgemeinerungen zuerst an die vielen möglichen Isomeren denken, die noch genau zu prüfen wären. Loew.

*W. Hofmeister, die Cellulose und ihre Formen. Landw. Versuchsstat. **39**, 461—468. Es wurde Kiefer- und Guajacholz, Steinnüsse, Palmkuchen und Filtrirpapier mit 5%iger Natronlauge extrahirt, und dabei verschiedene dem Holzgummi ähnliche Stoffe ererhalten, unter denen sich auch Pentaglucosen gebende Kohlehydrate befinden. Loew.

*E. Schulze, Zur Kenntniss der chemischen Zusammensetzung der pfanzlichen Zellmembranen. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 2277—2287.

31. C. Tanret, über das Lävulosin, einen neuen Bestandtheil des Cerealien.

*C. Scheibler und H. Mittelmeier, Studien über die Stärke. II. Ueber das Gallisin und dessen Entstehungsweisen. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 301—305.

25. **E. Fischer und O. Piloty: Reduction der Zuckersäure**[1]. Durch Reduction mittelst Natriumamalgam erhielten Verff. aus Zuckersäure das Lacton der Glucuronsäure, welche damit synthetisch dargestellt erscheint. Weitere Reduction liefert den vor Kurzem von Thierfelder (J. Th. **20**, 50) erhaltene Körper, welcher Gulonsäurelacton genannt wird. — Schmiedeberg und Meyer, welche die Glucuronsäure zuerst aus der Campherglucuronsäure darstellten, nahmen an, dass dieselbe ein Derivat des Traubenzuckers sei, dass der letztere zuerst zu Glucuronsäure oxydirt und sich diese dann mit Campherol verbinden würde. Die erstere Annahme ist durch die Oxydation der Glucuronsäure zu Zuckersäure und insbesondere durch die vorliegende Synthese bewiesen. Die Glucuronsäure enthält dieselbe Aldehydgruppe wie der Traubenzucker. Dass diese Aldehydgruppe bei der Oxydation unverändert bleiben soll, während die endständige Alkoholgruppe in Carboxyl übergeht, ist unwahrscheinlich. Bei dem Durchgang von Campher oder Chloral durch den Thierkörper entsteht zunächst eine Verbindung mit Traubenzucker, in welcher die Aldehydgruppe festgelegt und vor weiterer Oxydation geschützt wird; diese Zwischenproducte gehen bei weiterer Oxydation in Campherglucuronsäure und Urochloralsäure über. Damit

[1]) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 521—528.

stimmt auch, dass weder die Campherglucuronsäure noch die Euxanthinsäure Fehling'sche Lösung reduciren. Verff. sind der Ansicht, dass in diesen beiden Säuren die Aldehydgruppe der Glucuronsäure in ähnlicher Weise verändert ist, wie die Aldehydgruppe des Traubenzuckers im Rohrzucker und der Trehalose, oder wie die Aldehydgruppe der Galactose im Milchzucker. Auf die reducirende Urochloralsäure, welche das Anhydrid von Trichloräthylalcohol und Glucuronsäure ist, kann diese Anschauung nicht direct übertragen werden. Andreasch.

26. S. G. Hedin: **Ueber Traubenzuckerbestimmung durch Vergährung und Messung des Kohlensäurevolumens**[1]. Die Vergährung der Zuckerlösung geschah stets über Quecksilber in einem graduirten Glasrohr, in welchem das Volumen der Kohlensäure direct abgelesen wurde, wobei selbstverständlich auch die Menge der von der Lösung absorbirten Kohlensäure berücksichtigt wurde. Das Gesammtvolumen der Kohlensäure wurde immer auf 0^{0} C. und 760 Mm. Hg-Druck berechnet. Zur Feststellung der Kohlensäuremenge, welche bei der Gährung der Glycose entsteht, wurden zuerst Versuche mit Presshefe angestellt. Mit nicht gewaschener Hefe wurden dabei regelmässig grössere und mehr wechselnde Kohlensäuremengen — auf dieselbe Zuckermenge bezogen —, als mit gewaschener Hefe erhalten, was wenigstens zum Theil von einer Selbstgährung der Hefe herrührt. Mit gründlicherem Waschen sinkt die Kohlensäuremenge bis zu einer Grenze herab, unterhalb welcher sie durch weiteres Waschen nicht herabzubringen ist, und erst wenn diese Grenze erreicht ist, wird eine constante Kohlensäuremenge entwickelt. Diese Kohlensäuremenge betrug in den Versuchen von H. für 0,05 Grm. Zucker als Mittel 10,53 CC. oder 41,51 $^{0}/_{0}$ des vergohrenen Zuckers. — H. hat auch Versuche mit Reinculturen verschiedener Hefearten ausgeführt. Er fand dabei, dass Culturhefe im Allgemeinen mehr Kohlensäure, als Presshefe gibt, und ferner, dass bezüglich der producirten Kohlensäuremenge zwischen verschiedenen Arten ein Unterschied besteht.

---

1) Om bestämning af drufsocker genom förjäsning och uppmätning af kolsyrans volum. Lunds Universitets årsskrift. Tom. XXVII.

So lieferte z. B. Saccharomyces ellipsoideus 44,15, S. exignus dagegen nur 40,29 % Kohlensäure aus derselben Zuckermenge. Die Wirksamkeit der Hefe hängt auch von dem Alter derselben derart ab, dass ältere Hefe weniger Kohlensäure, als jüngere producirt. Auch die Nährflüssigkeit ist von Einfluss, und wenn sie ein mit der fraglichen Hefeart vergährbares Kohlehydrat enthält, so erhält man eine kräftiger wirkende Hefe, als im entgegengesetzten Falle. — Bezüglich der Einwirkung fremder Stoffe auf die Leistungsfähigkeit der Hefe ist zu erwähnen, dass (bei Versuchen mit Presshefe) verschiedene stickstoffhaltige Stoffe, wie Salmiak, Harnstoff, Leucin und Pepton, die Kohlensäureproduction vermehrten. Eine ähnliche, recht kräftige Wirkung übte auch das Natriumsalicylat, 1 : 4000, aus. Bei Gegenwart von Harn geht, in Folge des Harnstoffgehaltes desselben, die Zuckergährung rascher von Statten und es wird auch etwas mehr Kohlensäure producirt. Dies kann auch von der gleichzeitigen Gegenwart von etwas Kohlehydrat und diastatischem Enzym im Harne herrühren. H. erhielt in der That auch aus ungekochtem Harn bei den Gährungsversuchen ein wenig mehr Kohlensäure, als aus gekochtem; aber auch in den Versuchen mit gekochtem Harn erhielt H. stets etwas mehr Kohlensäure, als aus einer reinen, wässerigen Zuckerlösung. Der Unterschied rührte indessen nur von der Einwirkung des Harnstoffs her, denn aus einem Gemenge von Harn und reiner Zuckerlösung mit 1,5 % Harnstoff erhielt H. etwa dieselbe Kohlensäuremenge, wie aus einer Zuckerlösung mit 1,5 % Harnstoff. — Will man den Zuckergehalt eines diabetischen Harns durch Gährung und Messung der Kohlensäure bestimmen, so muss man nach H. zuerst ermitteln, bis zu welchem Grade das Waschen der Hefe fortgesetzt werden muss, damit man aus einer bekannten Zuckermenge das constante, niedrige Kohlensäurevolumen (vergl. oben) erhalte. H. theilt auch in einer Tabelle 10 Versuche mit, in welchen in diabetischen Harnen der Zucker theils aus dem Kohlensäurevolumen und theils durch Titration (nach Fehling) bestimmt wurde. Die Differenzen bewegten sich zwischen 0,01 und 0,27 % und betrugen im Mittel 0,12 %.

Hammarsten.

27. **P. Albertoni: Ueber Bedeutung und Wirkung der Zuckerarten im Organismus**[1]). II. Mittheilung. 1) Aufsaugung von Maltose, Milch- und Rohrzucker. Nüchternen Hunden werden Lösungen in den Magen gebracht, dann Magen und Duodenuminhalt nach 1 Stunde untersucht. Resorbirt werden 60—90 $^0/_0$ Maltose, 50—80 $^0/_0$ Rohrzucker. Von der Lösung wird immer mehr Zucker als Wasser aufgesaugt. Bei Milchzuckerlösungen tritt umgekehrt noch Wasser in Magen und Darm über, resorbirt werden zwischen 17 und 55 $^0/_0$. Somit ist Milchzucker ein Laxativum — dünne Lösungen, wie sie die Milch darstellt, werden gut resorbirt. 2) Einwirkung von Lactose und Lävulose auf die Circulation. Die Lösungen in's Blut gespritzt, erhöhen den Blutdruck um 10—20 Mm. Hg und setzen die Pulsfrequenz herab. Die Systolegrösse nimmt zu. Die Verminderung der Frequenz hängt von der Reizung des intracardialen Hemmungsapparates ab, die Druckvermehrung ist die Folge directen Reizes auf Herz und Gefässwand. — Die Urinsecretion wird durch Lactose, nicht durch Lävulose vermehrt. — Temperatursteigerungen, die Butte durch Injection in's Blut bewirkt hatte, hängen nicht vom Zucker ab, der, per os gegeben, die Temperatur nicht verändert. Rosenfeld.

28. **Bourquelot und Troisier: Untersuchungen über die Assimilation des Milchzuckers**[2]). Verff. prüften das Verhalten des per os eingeführten Milchzuckers bei einem 51jährigen kachektischen Diabetiker, welcher bei ausschliesslicher Milchdiät noch bis 200 Grm. Lactose täglich erhielt. Im Urin wurde der Zucker sowohl polarimetrisch als auch durch Reduction von Fehling'scher Lösung bestimmt; die nach beiden Methoden erhaltenen Zahlen auf Glucose berechnet, stimmten sehr gut überein, auch zeigte die specifische Drehung des aus dem Urin dargestellten Zuckers ($\alpha_D = + 52{,}4^0$) dass derselbe aus Glucose bestand. Da mit steigender Einfuhr von Milchzucker die Glucose im Urin sich vermehrte, nehmen Verf. eine Umwandlung des Milchzuckers in Glucose an. Herter.

---

[1]) Sul contegno e sull' azione degli Zuccheri nell organismo. Annali di Chim. e Farm. XIII. S. 145. — [2]) Recherches sur l'assimilation du sucre de lait. Comp. rend. soc. biolog. 41, 142—144.

29. **A. Dastre: Directer Nährwerth des Milchzuckers**[1]. D. setzte seine Untersuchungen über das physiologische Verhalten des Milchzuckers[2] fort. Aus denselben geht hervor, dass der Milchzucker nicht direct assimilirbar ist. Während von 2 Grm. Glucose, in 20 Ccm. 7 ‰ Kochsalzlösung gelöst, nach intravenöser Injection bei einem Hund von 7 Kgrm. nur 9,7 % in den Harn übergingen, liessen sich von 0,7 Grm. Milchzucker bei einem Hund von 6,5 Kgrm. 0,682 Grm. im Harn nachweisen, von 0,5 Grm. bei einem Kaninchen von 1,4 Kgrm. 0,387 Grm. Die Methode der künstlichen Circulation gab ähnliche Resultate. Bei einem Hund wurde Arteria und Vena cruralis einer Seite freigelegt, durch ein hölzernes Compressorium der Collateralkreislauf unterdrückt, und durch die mit der physiologischen Kochsalzlösung ausgewaschene Extremität 2—3 L. einer Milchzucker haltenden Kochsalzlösung in 5/4 Stunden fünfmal circuliren lassen, die Analyse wies in der Lösung vor dem Versuch 8,27 Mgrm., nach dem Versuch 7,96 Mgrm. Milchzucker nach, Auch als Milchzucker in defibrinirtem Blut durch das Herz einer Schildkröte circulirte, zeigte sich nur eine unbedeutende Verringerung desselben, während Glucose unter diesen Umständen in erheblicher Menge verzehrt wird. Bekanntlich findet auch keine directe Vergährung des Milchzuckers durch Saccharomyces cerevisiae und durch Tyrothrix tenuis statt. Nach der Assimilirbarkeit ordnen sich die Zuckerarten in folgender Reihe: Saccharose, Milchzucker, Maltose, Glucose. Herter.

30. **A. Dastre: Umwandlung des Milchzuckers**[3]. Wird der Milchzucker durch Säure invertirt, und nach Neutralisation die erhaltene Lösung von Glucose und Galactose intravenös injicirt, so zeigt sich, dass letztere ebenso wie erstere direct assimilirt wird; als bei einem Kaninchen ein Gemisch injicirt wurde, welches 50 Grm. Galactose enthielt, fanden sich im Urin nur 8 Cgrm. reducirender Zucker. Ein ähnliches Resultat wurde bei künstlicher Circulation erhalten. Da nun der vom Magen aus eingeführte Milchzucker bekanntlich leicht assimilirt wird, so liegt die Annahme nahe, dass derselbe im Darmkanal eine Invertirung erleidet. M. Bernard nahm an, dass die Invertirung durch das Pankreas geschieht, indessen selbst eine 48stündige Einwirkung von Ochsen-Pankreassaft im Digestor, wobei die Wirkung von Mikroben nicht ausge-

---

[1] Pouvoir nutritif direct du sucre du lait. Arch. de physiol. norm. et pathol. **21**, 718—725 und Comp. rend. soc. biolog. **41**, 145—149. — [2] Cl. Bernard, Phénomènes de la vie communs aux animaux et aux végétaux, 1878, pag. 543; Rapport sur l'Ecole pratique des hautes études, 1879, pag. 94; Bulletin de la société philomatique **3**, 130; Etude sur le rôle physiologique du sucre de lait, Mémoire présenté à l'académie de sciences, 1882. — [3] Transformations du lactose dans l'organisme, ibid. **22**, 103—110.

schlossen war, zerlegte nur eine unbedeutende Menge Milchzucker; nach Filtration durch Pasteur'sche Filter invertirte derselbe nicht mehr. Ebenso wenig hatte filtrirter Darmsaft eine invertirende Wirkung auf Milchzucker. Eine Zerlegung desselben in der Leber liess sich auch nicht nachweisen, denn als bei einem Hund eine 7 ‰ Salzlösung mit 2 % Milchzucker in eine Vena mesaraica injicirt wurde, fand sich fast die ganze Menge im Urin wieder (81,5 resp. 98,1 %). Herter.

31. **C. Tanret: Ueber das Laevulosin, einen neuen Bestandtheil der Cerealien**[1]). Aus der Masse der als Dextrine bezeichneten Körper hat Verf. eine mit Jodlösung sich nicht färbende Substanz, welche er Laevulosin nennt, isolirt. Mehl wird mit Alcohol 50° ausgezogen, und das Extract mit 2 Volum Alcohol 94° gefällt. Aus der von dem ausgeschiedenen Gummi abgegossenen Lösung wird der Alcohol verjagt und der Rückstand mit kleinen Portionen Barytwasser versetzt, bis der neu entstehende Niederschlag sich auf Zusatz von mehr Barytwasser wieder löst (Wirkung des Zuckergehalts). Man filtrirt und gibt zum Filtrat einen grossen Ueberschuss von concentrirtem warmem Barytwasser. Die jetzt erhaltene Fällung wird mit kaltem Barytwasser gewaschen und mit Kohlensäure zerlegt. Nach Abfiltriren des Baryumcarbonats und Eindampfen erhält man das Laevulosin. Behufs Reinigung wird dasselbe in so wenig wie möglich Alcohol 60° gelöst, mit der eben nöthigen Menge Schwefelsäure vom Rest des Baryums befreit und mit einem Ueberschuss von Alcohol 95° gefällt. Man löst dasselbe in Wasser und dampft zur Trockne. Bei 110° getrocknet entspricht das Laevulosin der Formel $(C_6H_{10}O_5)^4$. An der Luft nimmt es 11 % Wasser auf, entsprechend $(C_6H_{10}O_5, H_2O)^4$. Es stellt einen amorphen, fast geschmacklosen Körper dar; in Wasser in allen Verhältnissen löslich. Bei 145° erweicht es, schmilzt aber erst bei 160°. Sein spec. Gewicht beträgt 1,62. Es ist laevogyr; $[\alpha_D] = -36°$; das Drehungsvermögen ist constant. Es reducirt nicht und ist nicht gährungsfähig. Durch Diastase wird es nicht angegriffen. Verdünnte Säuren zerlegen es leicht, auch Wasser bei 100°, wenn man es 24 Stunden im zugeschmolzenen Rohr einwirken lässt. Bei dieser Zerlegung, welche das Rotations-

1) Sur la lévulosine, nouveau principe immédiat des céréales. Comp. rend. **112**, 293—295.

vermögen auf —76° steigert, erhält man drei Viertel Laevulose und ein Viertel schwach dextrogyre Glucose. Durch Alkalien wird das Laevulosin auch beim Kochen nicht zersetzt. Eine Verbindung mit Baryum $C_{24}H_{36}Ba_2O_{20}$ bildet sich, wenn man Laevulosin-Lösung in Barytwasser giesst; dieselbe ist unlöslich in Barytwasser; Wasser entzieht Baryum und bildet $C_{24}H_{38}BaO_{20}$. Die Calciumverbindung $C_{24}H_{38}CaO_{20}$ bildet sich beim Auflösen von Kalk in verdünnter Lösung von Laevulosin, bis sich eine bleibende Trübung zeigt, und wird durch schwachen Alcohol gefällt. In wässeriger Lösung fällen Bleisalze nicht, in Gegenwart von Alcohol wird durch basisches Bleiacetat $C_{24}H_{36}Pb_2O_{20}$ niedergeschlagen, ammoniakalisches Bleiacetat gibt $C_{24}H_{34}Pb_3O_{20}$. Mit Eisessig und Chlorzink wird der Tetracetyläther $[C_6H_8O(C_2H_4O_2)^4]^4$ erhalten. Ein Gemisch der Di- und Trinitroverbindungen zeigte sich wenig explosiv. Das Laevulosin findet sich in den Körnern von Roggen, Gerste und Weizen. Im Roggen nahm der Gehalt bis zur Reife zu, bis 7 $^0/_{00}$; bei der Gerste waren die grünen Körner reicher daran. Im Hafer und Mais fand es sich nicht. Herter.

IV. Verschiedene Körper.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Harnstoff, Harnsäure und Verwandtes.

E. Poulsson, Harnstoffbildung bei Fröschen. Cap. XIII.

J. Horbaczewski, zur Kenntniss der Bildung der Harnsäure und der Xanthinbasen. Cap. VII.

*J. Ville, Wirkung von Harnstoff auf Sulfanilsäure. Compt. rend. **112**, 868—870. Beim Erhitzen von einem Molecül wasserfreier Sulfanilsäure mit ein und einem halben Molecül Harnstoff auf 125° während 3 bis 4 Stunden bildet sich Sulfanilcarbaminsäure: $HSO_3 — C_6H_4 — NH — CO — NH_2$ unter Entwickelung von Ammoniak. Herter.

32. Em. Formánek, Bildung der Harnsäure aus Cyanessigsäure.

*C. Matignon, über die Oxydationsproducte der Harnsäure. Compt. rend. **112**, 1263—1266.

33. G. Bruhns und A. Kossel, über Adenin und Hypoxanthin.

34. M. Krüger, zur Kenntniss des Adenins.

*G. Salomon, zur Kenntniss des Paraxanthins. Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 319. In Vervollständigung seiner früheren Untersuchungen erwähnt Verf., dass das Paraxanthin unter nicht genau festgestellten Bedingungen auch mit Krystallwasser krystallisiren könne.

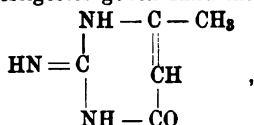
35. G. Salomon, über ein verbessertes Verfahren zur Unterscheidung der Xanthinkörper im Harn.

*A. Hoffmann, über die therapeutische Anwendung des Diuretins. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **28**, 1. Hervorgehoben sei daraus nur, dass es durch die Schwarzenbach'sche Reaction mit Chlorwasser und Ammoniak gelang, in dem letzten Rückstande des wiederholt mit Chloroform ausgezogenen Urins das Theobromin nachzuweisen. Andreasch.

*F. Emich, Notizen über das Guanidin. Monatsh. f. Chemie **12**, 23—28. Guanidin ist gegen Schimmelpilze und Bacterien sehr beständig; kräftige antiseptische Eigenschaften besitzt es nicht.

*Pellizzari, Untersuchungen über Guanidin. Atti della R. Accad. dei Lincei VII, 1. sem. 1. pag. 40 und 1. sem. 8. p. 351.

*Jul. Jäger, über die Condensation von Guanidin mit β-Ketonsäureestern. Annal. Chem. Pharm. **262**, 365—372. Guanidincarbonat und Acetessigester geben Imidomethyluracil,



von dem einige Derivate beschrieben wurden. Andreasch.

*G. Colasanti, eine weitere Reaction auf Sulfocyansäure und eine neue Anwendung der Reaction von Molisch. Separatabdr. aus Moleschott's Unters. zur Naturlehre **14**, 4. Heft. Bereits J. Th. **19**, 73 u. 74 referirt.

Fettkörper.

*C. Binz, zur Umwandlung des Bromoforms im Warmblütler. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **28**, 201—205. Verf. wendet sich hauptsächlich gegen die Ausführungen von Monnikendam [J. Th. **16**, 97], der eine Spaltung der Brom- und Jodverbindungen im Organismus geleugnet hat. B. weist bezüglich des Bromoforms nach, dass es zum Theile als Bromid im Harn erscheint, wenn man dem Brom die nöthige Zeit zur Aufnahme und Ausscheidung lässt, wie beispielsweise selbst Bromnatrium langsam in den Harn übergeht und lange darin nachweisbar bleibt. Andreasch.

36. J. Pohl, über Aufnahme und Vertheilung des Chloroforms im thierischen Organismus.

A. Kast und B. Mester, Stoffwechselstörungen nach länger dauernder Chloroformnarkose. Cap. XV.

*E. Vahlen, über das oxymethylsulfosaure Natron. Ing.-Diss. Berlin 1890. Die Substanz wirkt nicht auf die Alcoholgährung, in mehr als 1%iger Lösung verhindert sie die Milchgerinnung. Ein Einfluss auf die Eiweissfäulniss ist nicht vorhanden, Oxyhämoglobin wird nicht reducirt. Die tödtliche Dose für Kaninchen liegt zwischen 0,5—1 Grm. pro Kilo Thier.

*R. Demme, über den Einfluss des Alcohols auf den Organismus des Kindes. Stuttgart 1891.

R. H. Chittenden, der Einfluss des Alcohols auf den Eiweissumsatz. Cap. XV.

*P. v. d. Mühll und A. Jaquet, zur pharmacologischen Wirkung des Alcohols. Corresp.-Blatt f. Schweizer Aerzte 1891, No. 15.

F. Klingemann, Uebergang des Alcohols in die Milch. Cap. VI.

*Miessner, über die Wirkung des Allylalcohols. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 33, pag. 819—822.

*A. Mallèvre, Untersuchung über die giftige Wirkung des Amidoacetals. Pflüger's Arch. **49**, 484—492. Dasselbe, $NH_2CH_2CH(OC_2H_5)_2$, bewirkt Lähmung der Athmung.

*V. Lusini, Untersuchungen über die Ausscheidung von Sulfaldehyd, Thialdin und Carbolthialdin. Atti dell' Accadem. Fisiocritici. Serie IV, Vol. II. Alle drei Körper werden durch die Nieren in Form präformirter und Aetherschwefelsäure ausgeschieden.
Rosenfeld.

*Ernst Schmidt, über das Cholin. Arch. f. Pharm. **229**, 467—486, chem. Centralbl. 1891, II, p. 696.

*A. Kwisda, Einwirkung von Jodwasserstoff auf einige Amidosäuren. Monatsh. f. Chemie **12**, 419—430. Die Amidogruppe wird dabei durch Wasserstoff ersetzt.

*E. Schulze, über basische Stickstoffverbindungen aus den Samen von Vicia sativa und Pisum sativum. Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 140—160. Aus Wickensamen wurde neben Vicin noch Cholin und Betaïn, aus Erbsen Cholin und eine dem Betaïn ähnliche Base abgeschieden.

*E. Schulze und A. Likiernik, über die Constitution des Leucins. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 669—673. Das durch Erhitzen von pflanzlichen Eiweissstoffen mit Barytwasser dargestellte inactive Leucin ist als α-Amidoisobutylessigsäure, welche aus Isovaleraldehydammoniak und Blausäure erhalten werden kann, aufzufassen.

*S. Gabriel und W. Aschan, über die Natur eines Productes der Eiweissfäulniss. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 1364—1366. Verff. zeigen, dass die von E. und H. Salkowski bei der Fäulniss von Fibrin und Fleisch erhaltene Substanz von der Formel einer Amidovaleriansäure mit der synthetischen δ-Amidovaleriansäure (Homopiperidinsäure) identisch ist. Sie unterscheidet sich von den anderen bekannten Amidovaleriansäuren hauptsächlich dadurch, dass sie wohl Silberoxyd, aber kein Kupferoxyd löst. Loew.

*A. Pöhl, Spermin, ein neues Stimulans. Petersburger medic. Wochenschr. 1890, No. 31. Die Testikeln oder Prostatadrüsen von jungen Rindern oder Hengsten werden zerrieben, mit angesäuertem Wasser extrahirt, die Eiweisskörper aus der Flüssigkeit ausgeschieden, das Spermin als phosphorwolframsaures Salz gefällt, der Niederschlag mit Baryt zerlegt und das freigewordene Spermin mit absolutem Alcohol extrahirt. Zur weiteren Reinigung wendet man Thierkohle an und die Ueberführung in das unlösliche Phosphat, das dann durch Baryt zerlegt werden muss. Es ist eine farb- und geruchlose, syrupöse Flüssigkeit von stark alkalischer Reaction und liefert gut krystallisirende Salze.

*D. Mendelejeff, über das Spermin. Petersburg. medic. Wochenschr. **15**, 437.

*M. Frenkel, über Spermin. Chemikerzeitung **15**, 374.

*H. Hager, über Spermin und den Werth derselben. Pharm. Post. **24**, 369—370.

*Brown-Sequard, über das Spermin. Journ. de méd.; Pharm. Post. **24**, 373.

*Alex. Jürgens, über die Schreiner'sche Base (Spermin). Pharm. Zeitschr. f. Russland **29**, 726—732; chem. Centralbl. 1891, I, p. 193.

*Zur Sperminfrage. Pharm. Zeitg. **36**, 39—40; chem. Centralbl. 1891, I, p. 444. Protokoll der zur Prüfung des Spermins resp. der Pöhl'schen Präparate eingesetzten Commission.

37. W. Majert und Albr. Schmidt, zur Kenntniss des Spermins, dessen Nichtidentität mit Piperazin, dem sog, Aethylenimin Ladenburg's.

38. A. Poehl, weitere Mittheilungen über Spermin.

*Heubach, einige Beobachtungen über das Piperazin. Intern. Centralbl. f. d. Physiol. u. Pathol. d. Harn- u. Sexualorg. **3**, 191—195. Bei Einnahme von 1—2,5 Grm. pro Tag liess sich das Piperazin schon 2 St. nach der Einführung im Harne nachweisen. Harnvolum, Stickstoff und Phosphorsäure zeigten keine Veränderung, die Harnsäure schien etwas vermehrt zu sein (von 0,78—0,94).
Andreasch.

39. V. Grandis, über die physiologische Wirkung des Gerontins

Aromatische Substanzen.

40. K. Klingenberg, über Oxydationen aromatischer Substanzen im thierischen Organismus.

*G. Oddo, Beziehungen zwischen der chemischen Constitution und der physiologischen Wirkung der Verbindungen der aromatischen Reihe. Gazz. chim. **21**. II, 237—258. Bezieht sich auf die antipyretische Wirkung von Triazobenzol und Benzamid.

*A. Curci, Wirkung und Umwandlung des Toluol im Organismus. Annali di Chim. e Farm. XIII, 209. Toluol erzeugt Erregungs- und Lähmungserscheinungen. Diese Wirkung schreibt Verf. der Umwandlung des Toluol in Paroxybenzoësäure (durch Paracresol als Zwischenstufe) zu. Der grösste Theil des Toluol wird unwirksam durch Umwandlung in Benzoësäure. Rosenfeld.

*P. Giacosa, Studien über die physiologische Wirkung des Euphorin (Phenylurethan) und ähnlicher Körper. Annali di Chim. e Farm. XIII, S. 74. Euphorin wirkt stark antiseptisch, z. B. hebt es die Zuckergährung durch Saccharomyces auf. Im Harn er-

höhen sich die gepaarten und ungepaarten Sulfate. Es wird zum kleinen Theil als Paraoxyphenylurethan ausgeschieden.

Rosenfeld.

*Zwaardemaker, Idiosynkrasie gewisser Thierspecies für Phenol. Compt. rend. **112**, 492—493.

*Simon Duplay und Maurice Cazin, über die Wirkung von Phenol auf die Thiere. Compt. rend. **112**, 627—630. Bei subcutaner Injection waren folgende Dosen ohne deutliche Wirkung: 0,043 Grm. pro Kgrm. bei Mäusen, 0,077 bei Ratten, 0,088 bei Meerschweinchen, 0.106 bei Hunden, 0,139 bei Kaninchen; Convulsionen wurden hervorgerufen durch 0,125 Grm. bei Mäusen, 0,217 bei Ratten, 0,266 bei Hunden, 0,445 bei Meerschweinchen; tödtlich waren 0,296 Grm. pro Kgrm. für Mäuse, 0,514 für Kaninchen, 0,657 für Ratten, 0,680 für Meerschweinchen. Herter.

*L. Sabbatani, einige pharmakologische Untersuchungen über den Aethylsalicyläther. Annali di Chim. e Farm. XIII, 281. Der Aethyläther wird im Darm zerlegt, er wirkt langsamer, als das Natronsalz. Rosenfeld.

*Arm. Huber, Beiträge zur Giftwirkung des Dinitrobenzols. Virchow's Arch. **126**, 240—242. Dinitrobenzol geht theilweise unverändert in den Harn über und lässt sich nach der Reduction durch Zinn und Salzsäure als Metaphenylendiamin darin nachweisen; sonst von klinischem Interesse.

*Albert Baur, Beiträge zum Studium des künstlichen Moschus. Compt. rend. **111**, 238—240. Trinitrobutyltoluen besitzt den Geruch des Moschus; chemisch ist es durchaus verschieden von demselben, da der Moschus keinen Stickstoff enthält.

Herter.

41. C. Th. Mörner, über das Verhalten der Gallussäure und der Gerbsäure im Thierkörper.

*Ernst Schwimmer, über die Heilwirkung der Sozojodolverbindungen, namentlich über jene des Sozojodolquecksilbers. Gyógyászat, Budapest 1891, pag. 301. Nachdem Verf. eine Anzahl von Sozojodolpräparaten wie Zincum sozojodolicum, Kalium sozojodolicum, Natrium sozojodolicum und Hydragyrum sozojodolicum auf ihre Heilwirkung erprobte, kommt er unter Mittheilung der durch dieselben erzielten Wirkungen zu dem Schlusse, dass letzteres, subcutan angewendet, eines der besten antisyphilitischen Mittel sei, unvergleichlich bessere Wirkung hervorbringt, als welch' immer bisher angewendetes Präparat, und dazu berufen, als ausgezeichnetes Antilueticum eine ausgedehnte Verbreitung zu finden.

Liebermann.

H. Rosin, über das Indigoroth. Cap. XVI.

42. Hans Meyer, über Aloë.

43. Jul. Kóssa, antagonistische Studien über das Morphin.

Anorganische Körper.

44. R. Gottlieb, über die Ausscheidungsverhältnisse des Eisens.

R. Kobert, über resorbirbare Eisenpräparate. Cap. XV.

*J. Woroschilsky, über die Wirkungen des Urans. Arb. aus dem pharmakol. Institute zu Dorpat, pag. 1—41.

*J. Bernstein-Kohan, über die Wirkung des Wolframs. Daselbst.

*K. B. Lehmann, kritische und experimentelle Studien über die hygienische Bedeutung des Kupfers. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 35 und 36.

*M. T. Lecco, zur Kenntniss der Quecksilbernachweisung bei toxicologischen Untersuchungen. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 928—929. L. macht darauf aufmerksam, dass metallisches Quecksilber von Chlorat und Salzsäure schwer angegriffen wird und man daher bei toxicologischen Untersuchungen noch über die Zerstörung der organischen Massen hinaus mit Kaliumchlorat und Salzsäure zu erwärmen hat.

*Hanriot und Richet, über die physiologischen und giftigen Wirkungen des Nickelkohlenoxydes. Compt. rend. soc. de Biolog. 1891, p. 185. Das bei 40° siedende Nickelkohlenoxyd ist eine stark giftige Flüssigkeit, deren Dämpfe schon in geringer Menge heftigen Kopfschmerz verursachen. Wenige Centigramme pro Kilo Thier genügen, um Kaninchen und Hunde zu tödten. Im Blute zeigen sich die Streifen des Kohlenoxydhämoglobins; doch scheint das Gift im Blute nicht sofort in Kohlenoxyd zerlegt zu werden, da die Thiere mehrere Stunden eine Einspritzung überleben können, welche genügend wäre, alles Hämoglobin in Kohlenoxydhämoglobin umzuwandeln.

*Langlois, Wirkung des Nickelkohlenoxydes auf die Blutgase. Compt. rend. soc. Biol. 1891, p. 212. Das Blut der mit Nickelkohlenoxyd vergifteten Thiere zeigt eine verminderte respiratorische Capacität für Sauerstoff.

45. A. Müntz, über die Abhängigkeit der Verbreitung des Seesalzes von der Höhe.

*L. W. Winkler, die Löslichkeit der Gase in Wasser. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 89—101.

*Leonh. Kessler, über acuten Jodismus. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1891, No. 27.

Analytische Methoden.

*C. Michie Smith, die Absorptionsspectren gewisser vegetabilischer Farbstoffe. Proc. roy. soc. Edinburgh, **17**, 121—127.

*L. Knaster, zur Kjeldahl-Borodin'schen Methode der Stickstoffbestimmung in organischen Verbindungen. Wratsch. 1890, No. 2. Modification der Methode.

*Berthelot, André und Matignon, über die Oxydation des Schwefels der organischen Verbindungen. Compt. rend. **111**, 6—8. Die Ueberführung des Schwefels in Sulfat behufs Dosirung kann durch Auffangen der Destillationsproducte in rothglühendem Kalium-Natrium-Carbonat und Oxydation durch Sauerstoff geschehen [1]). Ebenso genau und weit einfacher ist die Verbrennung der organischen Substanz in Sauerstoff bei 25 Atmosphären innerhalb der calorimetrischen Bombe; Substanzen, die arm an Wasserstoff sind, werden mit dem gleichen Gewicht Campher verbrannt. Nach diesen beiden Methoden wurden erhalten für gereinigtes Eieralbumin 1,59—1,67%, für Gluten 1,10 resp. 0,90, Pflanzenfibrin aus Weizen 1,10 resp. 0,97, Vitellin 1,25 resp. 1,26, Fibrin vom Kalb 1,17, Wolle 3,59—3,71%. Herter.

*St. Szcz. Zaleski, die Vereinfachung von macro- und microchemischen Eisenreactionen. Zeitschr. f. physiol. Chem. **14**, 274—282. Ein Theil des zu untersuchenden Gewebes oder Organes wird 25 St. lang in 65% Alcohol gelegt, dann ebenso lange in 96% Alcohol, dem einige Tropfen Schwefelammon zugesetzt sind. Aufbewahrt wird das Präparat in mit Schwefelammon versetztem absolutem Alcohol. Bei Verwendung von Ferro-, Ferricyankalium oder Rhodankalium werden die Gewebsstücke wie oben behandelt, dann auf 2—3 Tage in 1%ige Lösungen der Salze in 96% Alcohol gebracht, hierauf werden sie mit 1%iger Salzlösung in 65% Alcohol behandelt und nach 24 St. mit 1—2% Salzsäure in 96%igem Alcohol, in welchem sie wieder 2—3 Tage bleiben. Dann werden sie mit absolutem Alcohol gewaschen und in demselben aufbewahrt.

*Berthelot, über eine Reaction des Kohlenoxyds. Compt. rend. **112**, 197. Eine verdünnte Lösung von Silbernitrat, tropfenweise mit Ammoniak versetzt, bis der anfangs entstehende Niederschlag sich wieder auflöst, wird durch Kohlenoxyd gebräunt. Die empfindliche Reaction tritt schon in der Kälte ein, beim Kochen bildet sich sofort ein schwarzer Niederschlag. Herter.

*L. Crismer, über die sogenannten physikalischen Fällungen durch Ammoniumsulfat. Ann. de la soc. méd. chir. de Liége 1891, 183—202. C. prüfte eine grosse Anzahl von Substanzen auf ihr Verhalten beim Sättigen der wässerigen Lösungen mit Ammoniumsulfat. Er zeigt in Uebereinstimmung mit Neumeister [J. Th. 20, 27], dass dieses Verhalten durchaus nicht zur Unter-

[1]) Ann. de chim. et de phys. [6] **15**, 121.

scheidung von krystalloiden und colloiden Substanzen dienen kann. Bereits früher[1]) hatte Verf. angegeben, dass Albumosen, Pepton, Gelatin ebenso wie viele Alkaloide durch Jodquecksilberjodkalium nicht nur aus sauren, sondern auch aus neutralen Lösungen ausfallen, wenn denselben geringe Mengen von „indifferenten" Salzen, z. B. von Ammoniumsulfat zugesetzt werden. Es werden ausgefällt Alkaloide: Antipirin, Caffeïn, Theobromin, Curarin, Phenacetin, Chinolin etc., stickstoffhaltige Körper verschiedener Function: Urethan, Benzamid, Phenylhydrazin, Antifebrin, Hippursäure, Glykoside und deren Derivate: Phloridzin, Coniferin, Amygdalin, Salicin, Saligenin, verschiedene vegetabilische Substanzen: Pikrotoxin, Colocynthin, Digitalin, Digitaleïn, Quassin, verschiedene Substanzen: Vanillin, Terpinhydrat, Natriumsantonat und Benzoat, Sulfonal, Butylchloral, Phenol, Chloralalkoholat, Paraldehyd, Sulfate von Alkaloiden: Chinin, Chinidin, Cinchonin, Cinchonidin, Strychnin, Curarin etc. Es werden ferner ausgesalzen: Aether, Chloroform, Essigäther, die höheren Alcohole und die höheren Glieder der Fettsäurereihe. Es werden nicht ausgefällt von Alkaloiden: Nicotin, Cicutin, Atropin, Hyoscyamin, die Sulfate von Nicotin, Cicutin, Sparteïn, Atropin, Hyoscyamin, die Glykoside Arbutin und Linamarin, ferner: Tannin, Gallussäure, Saponin, Digitin, Gummi, Mannit, Zuckerarten, Chloralhydrat, Propylamin, Methylalcohol, Ameisensäure und Essigsäure (30 %). Manche der obigen Niederschläge lösen sich in wenig verdünnter Schwefelsäure, andere, wie z. B. Caffeïn und Theobromin dagegen nicht. Bei vielen der genannten Körper ist die Fällung eine quantitative, so dass dieselbe für analytische Zwecke Verwendung finden kann. Verf. behandelt einige dieser Anwendungen, z. B. die Prüfung der Spirituosen auf Fuselöl mittelst Ammoniumsulfat (Traube und Neuberg, Bodlaender), die Trennung des Pyridin von Ammoniak, die Darstellung von Caffeïn aus Thee etc. Eine Reihe von Einzelnheiten sowie die Bedeutung der Beobachtungen für die Theorie der Lösungen kann hier nicht besprochen werden, es sei hier nur noch erwähnt, dass bei physiologischen Analysen Ptomaïne und manche andere Substanzen im Ammoniumsulfat-Niederschlag zu suchen sind und dass die Fällung mit Ammoniumsulfat zur Isolirung vieler Substanzen dienen kann. Herter.

*A. Heidenhain, Urmaass bei der Acidimetrie und Alkalimetrie. Pharm. Rundsch. 1890, p. 133. Als solches wird das wenig

[1]) Analyse des peptones. Ann. de la soc. méd. chir. de Liége, 1890, **30**, 244, 252.

hygroscopische, wasserfrei krystallisirende, saure weinsaure Kalium empfohlen.

*F. Mylius und F. Foerster, über die Bestimmung kleiner Mengen von Alkali und die Erkennung der Neutralität des Wassers. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 1482—1498.

*W. Spitzer, über die Benutzung gewisser Farbstoffe zur Bestimmung von Affinitäten. Pflüger's Arch. **50**, 551—573.

*O. Henzold, modificirter Soxhlet'scher Extractionsapparat. Zeitschr. f. anal. Chemie **30**, 15—16. Mit Abbildung.

*Jul. Mai, Vademecum der Chemie. Repertorium der anorganischen, organischen und analytischen Chemie. Mannheim. J. Bensheimer. 1890.

*Rich. Maly und K. Brunner, Anleitung zu pharmaceutisch-medicinisch-chemischen Untersuchungen. Wiesbaden. J. F. Bergmann. 1891.

---

32. **Em. Formánek: Bildung der Harnsäure aus Cyanessigsäure.**[1]) Durch Erhitzen von Cyanessigsäure und Harnstoff entsteht neben anderen Producten auch eine kleine Menge Harnsäure. Zweckmässig werden nur 0,5 Grm. Cyanessigsäure und 2 Grm. Harnstoff vorsichtig in einer Eprouvette bis zum Erstarren der Masse geschmolzen, die Schmelze in Lauge gelöst, die Lösung mit Chlorammonium und Ammoniak versetzt und mit einer Mischung von Magnesiamixtur und ammoniakalischer Silberlösung gefällt. Aus dem Niederschlage wird die Harnsäure durch Zersetzen mit Schwefelnatrium und Ausfällen des Filtrates mit Salzsäure gewonnen. Durch Wiederholung der Reaction, Darstellung des sauren Kalisalzes, sowie Lösen der Säure in concentrirter Schwefelsäure und Fällen mit Wasser wird die Säure gereinigt. Die Ausbeute beträgt nur 20—30 Mgrm. aus 1 Grm. Cyanessigsäure. Die Elementaranalyse gab die für Harnsäure geforderten Werthe. Andreasch.

33. **G. Bruhns und A. Kossel: Ueber Adenin und Hypoxanthin.**[2]) Moleculargewichtsbestimmungen nach der von Beckmann beschriebenen Siedemethode ergaben für das Adenin nahezu zur

1) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 3419—3420. — 2) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 1—12.

Formel $C_5H_5N_5$ stimmende Werthe, jedenfalls ist ein höheres Molecül ausgeschlossen. — Behufs Ausführung von Oxydationsversuchen mit Hypoxanthin wurde die Einwirkung von Aethylchlorocarbonat versucht und dabei ein in schmalen Tafeln krystallisirender, in Wasser unlöslicher Körper, das Urethan des Hypoxanthins, $C_5H_3N_4O—CO_2—C_2H_5$ erhalten; für Oxydationsversuche erwies sich die Substanz als nicht brauchbar. — Nach den Versuchen von Br. gibt Adenin mit Brom behandelt zunächst ein Additionsproduct, aus welchem sich durch Einwirkung von Natriumbisulfit oder Ammoniak Bromadenin $C_5H_4BrN_5$ gewinnen lässt. Dasselbe ist in kaltem Wasser schwer, in heissem Wasser etwas leichter löslich, sehr leicht in Ammoniak, Alkalien und Säuren; Verbindungen mit Schwefelsäure, Salz-, Salpeter- und Pikrinsäure werden näher beschrieben. Das Bromadenin gibt auch wie das Adenin Metallderivate; Natriumamalgam sowie Kochen mit Zinkstaub regenerirt Adenin. Wird Bromadenin mit starker Salpetersäure verdampft, so erhält man einen gelben bis röthlichen Rückstand, der sich mit Alkalien violett färbt.

Andreasch.

34. **Mart. Krüger: Zur Kenntniss des Adenins.**[1]) Um Adenin aus der Theelauge zu gewinnen, wird dieselbe (1 Liter) mit dem vierfachen Volumen Wasser verdünnt, zur Ausfällung der Huminsubstanzen mit $^1/_2$ Liter Schwefelsäure (1 : 5) versetzt, das Filtrat mit Ammoniak alkalisch gemacht und die Basen durch Silbernitrat gefällt. Nach 24 Stunden wird der Niederschlag abfiltrirt, zuerst mit kaltem, dann mit heissem Wasser ausgewaschen, nach 1—2 Tagen vom Filter genommen und durch Salzsäure zersetzt. Man erwärmt zu diesem Zwecke in grossen, etwa 2 Liter fassenden Bechergläsern 100 CC. Wasser mit der zur Zersetzung nöthigen Menge Salzsäure und trägt in kurzen Zwischenräumen unter Umrühren die Silberverbindungen ein. Die stark gefärbte Lösung der Basen wird abgegossen, nach Neutralisation mit Natronlauge durch Thierkohle möglichst entfärbt, eingedampft und der Krystallbrei abgesaugt. Man erhielt aus 50 Litern Theeextract im Ganzen (sammt den Mutter-

---

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 160—172 und Verh. der physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 546—549.

laugen) 498 Grm. Rohproduct. Zur Reinigung des Rohproductes löst man je 100 Grm. desselben in einem Liter Salzsäure (900 Theile Wasser und 100 Theile 10%ige Salzsäure) in der Wärme, entfärbt mit Thierkohle und lässt erkalten, wodurch man fast reines Chlorhydrat erhält; die Mutterlaugen geben noch weitere Krystallisationen. — Es werden weiters noch Eigenschaften des Adenins, sowie das Verhalten desselben zu einigen Reagentien beschrieben. — Wird Adenin mit conc. Salzsäure im Rohre erhitzt, so wird es nach der Gleichung: $C_5H_5N_5 + 8H_2O = 4NH_3 + CO_2 + 2CH_2O_2 + C_2H_5NO_2$ (Glycocoll) zerlegt. In der zweiten Mittheilung berichtet Kr. über Oxydationsversuche mit Bromadenin. Wird dasselbe mittelst Chlorates und Salzsäure in der von E. Fischer beim Caffeïn angegebenen Weise oxydirt und weiter behandelt, so erhält man (aus 17 Grm.) Alloxantin (1 Grm.) und Harnstoff (2 Grm.). Letzterer gab zwar niemals die für Harnstoffnitrat characteristischen Krystalle, gab aber bei der Analyse seines Oxalats die betreffenden Werthe. Alloxantin färbt sich wie Amalinsäure mit Eisenvitriol und Ammoniak intensiv indigoblau.

Andreasch.

35. **G. Salomon: Ueber ein verbessertes Verfahren zur Unterscheidung der Xanthinkörper im Harn**[1]. S. hat vor Allem die durch überschüssige Natron- oder Kalilauge entstehenden, im Ueberschusse schwer lösliche Alkali-Verbindungen des Para- und Heteroxanthins studirt. Das Paraxanthinnatron bildet langgestreckte dünne Tafeln, das Heteroxanthinnatron schiefwinklige Tafeln, die häufig Büscheln bilden oder zu Zwillingen verwachsen sind (Abbildungen im Original); ihr Verhalten im polarisirten Lichte ist besonders charakteristisch. Säuren, sowie saure Salze bringen die reinen Basen zur Ausscheidung, ebenso Ammoniaksalze. — Zur Darstellung der Xanthinkörper aus kleineren Harnmengen ist eine sorgfältige Entfernung der Harnsäure nothwendig, welche leicht gelingt, wenn man nach der Zerlegung des ersten Silberniederschlages das Filtrat zur Trockne bringt und den Rückstand mit verdünnter Schwefelsäure behandelt. Im übrigen hat man besonders auf die mechanische Trennung der Basen zu achten. Oft erscheinen Xanthin, sowie die

---

[1]) Virchow's Arch. 125, 554—566.

beiden anderen Körper in Knollen oder auch in gallertigen oder hautartigen Rückständen. Man hebt die Krystalle, Körner oder Knollen, wenn nöthig, nach Verflüssigung der gelatinösen Grundsubstanz durch Anwärmen, heraus, spült sie ab und verfährt weiter nach folgendem Schema: 1) Es sind Krystalle oder krystalloide Körner ausgeschieden worden, deren Lösung nach dem Erkalten typische Paraxanthinkrystalle liefert. Ein Krystall oder Korn wird mit Wasser befeuchtet, mit wenig Natronlauge überschichtet. Bildung eines Krystallrasens bestätigt die Anwesenheit von Paraxanthin. 2) Es sind Körner isolirt worden, deren Lösung amorphe oder knollige Massen ausscheidet; einige Körner werden wie unter 1 behandelt: a) Es bildet sich ein Krystallrasen. Die Krystallmassen werden auf Thon abgesogen, abgespült, in eine Lösung von salpetersaurem Ammon gebracht. α) Es scheiden sich typische Paraxanthinkrystalle [J. Th. **14**, 66] oder Büscheln grosser Nadeln ab — Paraxanthin. β) Es scheiden sich amorphe Massen aus, die allmählich Knollenform annehmen. Heteroxanthin mit Wahrscheinlichkeit nachgewiesen. Man kocht das ganze Material mit wenig Wasser aus, behandelt den grösseren Theil des Ungelösten mit verdünnter Natronlauge und lässt langsam verdunsten. Auftreten von Zwillingskrystallen beweist die Anwesenheit von Heteroxanthin (Prüfung mit dem Polarisationsmicroscop). b) Die Körner lösen sich leicht und schnell. Xanthin wahrscheinlich. Xanthinprobe, Gelbfärbung, die durch Natronlauge in Roth übergeht. 3) Die zu untersuchende Substanz ist homogen und von amorpher Beschaffenheit (gelatinös, feingranulirt, hautartig). Die ganze vorher getrocknete Masse wird zur Entfernung der Ammonsalze mit Wasser abgespült, in wenig Natronlauge gelöst, auf einem Uhrglase verdunstet. Es bilden sich Krystallbüscheln, die auf Thon abgesogen, abgespült und in eine Ammonsalzlösung gebracht werden. a) Es scheiden sich Paraxanthinkrystalle aus. b) Es scheiden sich amorphe Massen aus. Heteroxanthin mit Wahrscheinlichkeit nachgewiesen. — Das Hypoxanthin wird beim Neubauer'schen Verfahren aus der erkaltenden Salpetersäure vollständig als Silberdoppelsalz ausgeschieden, sodass seine Trennung nicht weiter in Betracht kommt. — In 21 Untersuchungen mit 840—6300 CC. Harn, (4 Pneumonien, 2 Leukämien, 1 Milzvergrösserung, sonst Gesunde)

wurde nachgewiesen: Paraxanthin 9 mal, Heteroxanthin 5 mal, Xanthin 3 mal, ausgeschlossen: Paraxanthin 2 mal, Heteroxanthin 4 mal, Xanthin 1 mal. Paraxanthin und Heteroxanthin neben einander wurden 2 mal, Paraxanthin und Xanthin neben einander ebenfalls 2 mal gefunden. Es scheint übrigens, dass sich die Xanthinkörper im Harn theilweise vertreten können. In einem Falle wurden in 5 Lit. Harn etwa 0,01 Grm. Paraxanthin und ebenso viel Heteroxanthin, in einem anderen 0,008 Grm. Paraxanthin gefunden. — Im Organismus des Rindes scheinen Para- und Heteroxanthin zu fehlen. 60 Lit. Kuhharn, sowie 4 Kgrm. Rindernieren lieferten nichts. Andreasch.

36. **J. Pohl: Ueber Aufnahme und Vertheilung des Chloroforms im thierischen Organismus**[1]). Die Chloroformbestimmungen wurden in der Art ausgeführt, dass durch die betreffende Flüssigkeit (Blut, Organbrei) Luft geleitet wurde, welche dann in eine mit gebrannter Magnesia beschickte, glühende Verbrennungsröhre trat, woselbst das Chloroform zersetzt und der Chlorgehalt nach dem Auflösen in Salpetersäure durch Titrirung nach Volhard bestimmt werden konnte. Vorversuche zeigten, dass man aus Wasser, sowie aus Blut (bei genügend langem Durchleiten) die ganze zugesetzte Chloroformmenge wieder erhalten könne. Bei zum Theile tödtlichen Chloroformnarkosen zeigte das Blut einen Procentgehalt von 0,01—0,06, doch musste dabei tagelang Luft durch die Probe geleitet werden. Da das Blut weniger Chloroform bei der Narkose enthält, als reines Wasser (0,795 %) und dasselbe trotzdem so langsam abgibt, so müssen im Blute Bestandtheile vorhanden sein, welche das Chloroform in einer Art Bindung hartnäckig zurückhalten. Specielle Versuche zeigten, dass der aus dem Blute abgesetzte Blutkörperchenbrei 2,5—4 mal so viel Chloroform enthält, als das abgegossene Serum. Weiter ergab sich, dass eine Hämoglobinlösung kein grösseres Absorptionsvermögen für Chloroform besitzt, als Wasser, dass aber das aus Lecithin und Cholesterin bestehende Blutextract weit mehr Chloroform (1,105 %) zu binden vermag, als Wasser. Auch Olivenöl vermag das Chloroform leicht und vollständig aus einem Luftstrome aufzunehmen und es beim Erwärmen und Luftdurchleiten wieder

[1]) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **28**, 239—255.

abzugeben. Es ist daher zu erwarten, dass auch im lebenden Thiere jene Gewebe mehr Chloroform aufnehmen, welche reicher an solchen Chloroform bindenden Bestandtheilen, Lecithin und Cholesterin, sind. Verf. spricht sich in folgendem Sinne aus: »Das Chloroform wird im circulirenden Blute vorwiegend an die rothen Blutkörperchen gebunden. Die Bindung ist eine lockere, durch Luftdurchleiten völlig lösbare. Das Bindungsvermögen der rothen Blutkörperchen beruht auf ihrem Gehalt an Cholesterin und Lecithin.« — Quantitative Chloroformbestimmungen in verschiedenen Organen (Gehirn, Leber) und im Harn ergaben: Das Gehirn kann in gewissen Stadien der Vergiftung mehr Chloroform enthalten, als das Blut, z. B. 0,0418 % gegen 0,015 % im Blute; die Leber enthielt einmal 0,044 % gegen 0,062 % im Blute. In 10 CC. Harn befanden sich bei einer halbstündigen Narkose nur 0,00039 Grm. Chloroform, sehr wenig auch im blutarmen Fettgewebe. — Den Schluss bilden einige Bemerkungen des Verf.'s über die Narkose, auf welche hier verwiesen werden soll. Andreasch.

37. **W. Majert und Albr. Schmidt: Zur Kenntniss des Spermins, dessen Nichtidentität mit Piperazin, dem sogenannten Aethylenimin Ladenburg's**[1]). Verff. hatten Gelegenheit, künstliches Piperazin oder Aethylenimin mit einem Originalpräparate des Spermins von Dr. Schreiner zu vergleichen und kommen dabei zu dem Schlusse, dass beide Körper nicht identisch sein können. Insbesondere sind Verschiedenheiten bei den Jodwismuthdoppelverbindungen und den phosphorsauren Salzen vorhanden, während beide Basen im freien Zustande den spermaartigen Geruch besitzen. — Piperazin, in Mengen von 0,5—1,5 Grm. in den menschlichen Magen eingeführt, verlässt den Organismus unzersetzt und lässt sich im Harne nachweisen. Andreasch.

38. **Alex Pohl: Weitere Mittheilungen über Spermin**[2]). Die Analyse des Platin- und Golddoppelsalzes des Spermins führen zu

1) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, 241—243. — 2) Berliner klin. Wochenschrift No. 39, 40 u. 43; auch kurze Mittheilung Ber. d. d. chem. Gesellschaft **24**, 359—360.

einer der Formeln $n(C_5 H_{12} N_2)$ oder $C_{10} H_{26} N_4$ oder einer ähnlichen Formel, die in ihrer Zusammensetzung nur wenig abweichen. Jedenfalls ist so viel festgestellt, dass das Spermin keineswegs mit dem Aethylenimin oder Diäthylendiamin (Piperacidin) identisch sein kann, da das Verhältniss der Kohlenstoffatome zu den Stickstoffatomen beim Diäthylendiamin 4 : 2, beim Spermin jedoch 5 : 2 beträgt. Alloxan gibt mit Spermin beim Verdunsten der Lösung zuerst eine lilaroth gefärbte Flüssigkeit, später einen hochrothen Rückstand; Natronlauge verwandelt die Färbung in Violett. Die charakteristischste Reaction besteht in dem Geruche nach frischem Menschensperma, welcher sich entwickelt, wenn man zu einer Sperminlösung Goldchlorid und metallisches Magnesiumpulver hinzufügt. Die weiteren Ausführungen behandeln die Wirkungen der Sperminpräparate auf den Organismus. Andreasch.

39. **Grandis: Ueber die physiologische Wirkung des Gerontins**[1]**.** Die Isolation dieser in den Kernen der Leber- und Nierenzellen älterer Hunde krystallinisch vorkommenden Substanz geschieht nach J. Th. **20**, 277. Die Substanz tödtet Frösche in der Dosis von 0,5 Mgr. pro 10 Grm. Thier, in dosi refracta vertragen sie viel mehr. Es wirkt lähmend auf die Nervencentren und auf die Herzganglien, hat aber keine Wirkung auf Nerven oder Muskeln.

Rosenfeld.

40. **K. Klingenberg: Studien über die Oxydationen aromatischer Substanzen im thierischen Organismus**[2]**.** Der Verf. hat das Verhalten einiger aromatischer Körper im Organismus, welche mehr als einen Benzolkern enthalten, untersucht. Diphenyl, $C_6 H_5 - C_6 H_5$, wird von Hunden sehr gut vertragen. Die Aetherschwefelsäuren des Harnes sind vermehrt, was auf eine Oxydation schliessen lässt. Es gelang dem Verf. auch das Oxydationsproduct (Paraoxydiphenyl) aus dem Harne darzustellen und zu identificiren. Bei Versuchen mit Benzidin, $H_2N - C_6 H_4 - C_6 H_4 - NH_2$, liess sich eine Vermehrung der Aetherschwefelsäuren nicht nachweisen, es besteht demnach keine Analogie mit dem Anilin, welches bekanntlich

[1]) Sull' azione fisiologica della gerontina. Giornale della R. Academia di Med. di Torino LIII Nro. 7 u. 8. — [2]) Ing.-Diss. Rostock 1891; Centralbl. f. Physiol. **5**, 164.

im Thierkörper oxydirt wird. **Parabromdiphenyl**, $Br C_6 H_4 - C_6 H_4 Br$, wurde nicht oxydirt. **Paramidodiphenyl** erwies sich als giftig und tödtete Hunde nach kurzer Zeit. **Carbazol**, $\begin{matrix} C_6 H_4 \\ | \\ C_6 H_4 \end{matrix} \rangle NH$ wurde in Oxycarbazol $\begin{matrix} C_6 H_3 - OH \\ | \\ C_6 H_4 \end{matrix} \rangle NH$ umgewandelt und in Form der Aetherschwefelsäureverbindung ausgeschieden. Die Darstellung von Oxycarbazol extra corpus gelang nicht. Bei Fütterung mit Fluoren, $C_{13}H_{10}$, Phenanthren, $C_{14}H_{10}$, Phenanthrenchinon, $C_{14}H_8O_2$, liess sich keine Oxydation nachweisen. Bei Diphenylamin $(C_6 H_5)_2 NH$ ergab sich bedeutende Vermehrung der Aetherschwefelsäuren; aus dem Harne konnte Paraoxydiphenyl dargestellt werden. Diphenylmethan wurde zu Oxydiphenylmethan oxydirt. — Die Resultate der Untersuchung ergaben eine Bestätigung resp. Erweiterung der Nölting'schen Regel, nach welcher bei der Hydroxylirung aromatischer Körper die Hydroxylgruppe zu einer schon besetzten Stelle in Parastellung tritt; ist aber die Parastellung schon besetzt, so erfolgt die Hydroxylirung im Thierkörper nicht. Kerry.

41. **C. Th. Mörner: Ueber das Verhalten der Gallussäure und der Gerbsäure im Thierkörper**[1]. In dem Laboratorium von Prof. Baumann, auf dessen Anregung diese Untersuchungen unternommen wurden, hat M. zunächst geprüft, in wie weit eine quantitative Bestimmung der Gallussäure im Harne mittelst einer ammoniakalischen Silberlösung möglich sei. Nachdem er zuerst gefunden hatte, dass durch das fragliche Reagens 0,005 % oder sogar 0,001 % Gallussäure qualitativ nachzuweisen waren, verfuhr er bei der quantitativen Bestimmung in folgender Weise: Von dem Harne wurden mehrere gleich grosse Portionen (10—50 C.) abgemessen, mit Silbernitratlösung in verschiedener Menge versetzt und dann concentrirtes Ammoniak (1 CC. auf je 10 CC. Harn) zugefügt. Nach 10 Minuten wurde von dem ausgeschiedenen Silber abfiltrirt und das Filtrat durch Uebersättigung mit Salzsäure auf überschüssiges Silber geprüft. Nachdem in dieser Weise die ungefähre Menge der erforderlichen

---

1) Om gallus- och garfsyraus förhållande inom organismen. Upsala Läkareförenings förhandlingar **27**, 104.

Silberlösung ermittelt worden, wurde eine neue Reihe von Harnproben mit um je 0,2 CC. steigenden Mengen Silberlösung (und Ammoniak) versetzt und wie oben geprüft. Wenn dabei z. B. die Probe mit 6,5 CC. Silberlösung mit Salzsäure klar blieb, die mit 6,7 CC. dagegen von Salzsäure schwach getrübt wurde, betrachtete man die Zahl 6,6 CC. als die richtige. Es werden 30 CC. Silberlösung, $\frac{N}{10}$, von 0,1 Grm. Gallussäure reducirt, es konnte also aus der verbrauchten Menge Silberlösung die Menge der im Harne vorhandenen Gallussäure leicht berechnet werden. Wegen der Gegenwart von Harnsäure im Harne ist hierbei jedoch eine Correction der Art nothwendig, dass auf je 10 CC. Harn 0,3 CC. Silbersalzlösung abgezogen werden müssen. — Der Verf. experimentirte theils an sich selbst und theils an einem Hunde. Durch qualitative Prüfung überzeugte er sich zuerst davon, dass nach der Einnahme von Gallussäure die fragliche Säure wieder im Harne auftreten kann, in einem Falle wurde die Säure sogar aus dem Harne in Substanz isolirt durch Ausschütteln des mit Schwefelsäure angesäuerten Harnes mit Aether. Dagegen geht die Gallussäure nicht als eine gepaarte Schwefelsäure in den Harn über, ebensowenig konnte M. etwaige andere Umsetzungsproducte derselben im Harne nachweisen. — Bezüglich der Menge der im Harne wieder erscheinenden Gallussäure fand M. bei Beobachtungen an sich selbst Folgendes: Nach Einnahme von 0,25 Grm. enthielt der Harn keine Spur der Säure und nach 0,5—1 Grm. nur Spuren davon. Nach Einnahme von 1,5 Grm. erschienen 5 $^0/_0$, nach 2 Grm. etwa 20 $^0/_0$ und nach 4 bis 6 Grm. etwa 30 $^0/_0$ der Säure im Harne wieder. Beim Hunde erschienen von eingenommenen 5 Grm. 1,08 Grm. oder etwa 22 $^0/_0$ im Harne wieder. Die Excremente enthielten entweder gar keine Gallussäure oder höchstens Spuren davon; da im Harne keine Umsetzungsproducte der Säure nachzuweisen waren, zieht M. den Schluss, dass die Hauptmasse der Gallussäure im Körper verbrannt wird. — Nach Einnahme von Gerbsäure fand M. weder in seinem eigenen Harne noch in dem des Versuchshundes die Säure wieder. Dagegen fand er in Uebereinstimmung mit anderen Forschern hierbei Gallussäure in dem Harne. Die Menge der ausgeschiedenen Gallussäure

repräsentirt indessen nur einen sehr unbedeutenden Bruchtheil der aufgenommenen Gerbsäure. Während also von eingenommenen 2 bis 4 Grm. Gallussäure etwa 21—30 % im Harne wieder erscheinen. entsprach dagegen die nach Einnahme von 6—8 Grm. Gerbsäure im Harne erscheinende Menge Gallussäure nur etwa 1 % der Gerbsäure. Dies rührt, wie M. gezeigt hat, nicht daher, dass ein Theil der Gerbsäure mit den Fäces ausgeschieden wird. Diese letzteren erwiesen sich nämlich bei der Untersuchung als frei von Gerbsäure. Nach M. liegt die Ursache des verschiedenen Verhaltens der zwei Säuren vielleicht darin, dass die Gerbsäure im Darme Verbindungen mit den Eiweisskörpern eingeht, dadurch nur langsam resorbirt und in Folge dessen vollständiger verbrannt wird als die Gallussäure. Von dieser letzteren, welche solche Verbindungen nicht eingeht, dürften nämlich grössere Mengen auf einmal in das Blut aufgenommen werden, wodurch ein Theil der Säure leichter der Verbrennung sich entzieht.

Hammarsten.

42. **Hans Meyer: Ueber Aloë.**[1]) Aus dieser pharmakologischen Arbeit seien nur die Methoden zum Nachweis des Aloïns in den Excreten herausgehoben. Der eine Nachweis beruht darauf, dass eine sehr verdünnte wässrige Aloïnlösung durch eine Spur $CuSO_4$ intensiv gelb und dann nach Zusatz von einigen Kochsalzkrystallen und Erwärmen (oder Zufügen von Alkohol) roth gefärbt wird (Klunge). Nach der zweiten Methode versetzt man die Aloïnlösung mit einem Tropfen Piperidin: Natal-Aloïn wird dadurch violett gefärbt, war die Lösung concentrirt, so wird die Farbe tief blau; Barbados-Aloïnlösung wird zunächst gelb gefärbt, säuert man mit Essigsäure an und schüttelt mit Essigäther aus, so nimmt letzterer die gelbe Farbe auf, während die wässrige Lösung schön violettroth erscheint. Zum Nachweise in Harn und Koth zieht man dieselben mit Essigäther aus und stellt mit dieser Lösung die Piperidinreaction an, oder man verdampft und prüft den Rückstand nach Klunge. Da aus den Fäces oft andere Farbstoffe in den Aether übergehen, so versetzt man die Probe mit destillirtem Wasser, welches man zuvor stark mit Essigsäure angesäuert hat. Bei der Barbados-Aloë

[1]) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. 28, 186—196.

nimmt dann die wässrige Lösung die rothe Farbe an, während bei der Natal-Aloë die rothe Farbe im Essigäther verbleibt. Barbados-Aloïn liess sich bei innerer Darreichung nur einmal im Harn, stets aber in den Fäces nachweisen; auch bei subcutaner Injection fiel die Reaction im Harn nur schwach aus oder fehlte ganz.

Andreasch.

43. **Julius Kóssa: Antagonistische Studien über das Morphin.**[1]) Auf Veranlassung von A. Bókai hat Verf. eine ältere Angabe von Tschudi (1847) geprüft, derzufolge das Pikrotoxin ein mächtiger Antagonist des Morphins sein sollte. Versuche an Kaninchen haben das interessante Resultat ergeben, dass die beiden Mittel nur bezüglich der Respirations- und Blutdrucksymptome, nicht aber in Bezug auf Erhaltung des Lebens antagonistisch wirken, ja dass beide Gifte zusammen gegeben schwerere Vergiftungen veranlassen als einzeln. Wird aber gleichzeitig Paraldehyd verabreicht, dann wird auch das Leben erhalten. Paraldehyd allein wirkt schwächer antagonistisch als in Combination mit Pikrotoxin, ist aber immer noch wirksamer als die bisher bekannten derartigen Mittel.

L. Liebermann.

44. **R. Gottlieb: Ueber die Ausscheidungsverhältnisse des Eisens**[2]). Einem Hunde wurde weinsaures Eisenoxydnatron subcutan injicirt und täglich der Eisengehalt der Fäces untersucht, während gleichzeitig ein sehr eisenarmes Futter (Kleister, Schmalz und Topfen) verabreicht wurde. Es zeigte sich, dass die Ausscheidung des in den Säftestrom eingeführten Eisens in den Darmcanal erfolgt; nach subcutaner Injection von 100 Mgrm. während 9 Tagen stieg der Eisengehalt der Fäces auf etwa das Doppelte. Die Ausscheidung des Eisens liess sich durch 19 Tage nach der letzten Injection verfolgen und sank erst dann auf den gewöhnlichen Werth; im Ganzen wurden 96,9 Mgrm. durch die Fäces wieder entleert. — In weiteren Versuchen wurde der Eisengehalt der Excrete, sowie der blutfrei gemachten Organe nach intravenöser Injection untersucht. Um Vergiftungserscheinungen hintan zu halten, muss die Injection sehr langsam vor sich gehen (50 Mgrm. in 40—60 Min.; 100—200 Mgrm. auf 2 Tage vertheilt). In den 6 mitgetheilten Versuchen war stets

[1]) Magyar orvosi archivum, 1891, pag. 25. — [2]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 371—386.

ein beträchtlicher Theil des eingeführten Eisens (bis 70 %), der jedoch wechselte, in den Darm ausgeschieden. Von den Organen häuft insbesondere die Leber das Eisen an; doch ist auch sonst der Eisengehalt der Leber grösseren Schwankungen unterworfen und scheint wesentlich von dem Ernährungszustande des Thieres abzuhängen. Während sich bei reichlicher Fleischfütterung 0,035 % Fe vorfanden, enthielt eine Leber nach 18 tägigem Hungern 0,169 % Fe. Diese Vermehrung ist wohl dem Zerfall der rothen Blutzellen in der Leber zuzuschreiben. Von der injicirten Eisenmenge fanden sich 20—65 % in der Leber wieder; ähnliche Beobachtungen liegen auch für andere Schwermetalle (Blei, Quecksilber, Kupfer, Mangan) vor. Die genauere Betrachtung der einzelnen Fälle lehrt, dass das Eisen aus der Leber wieder in den Darm gelangt. Da die untersuchte Galle stets nur qualitativ nachweisbare Spuren von Eisen enthielt, so hält Verf. die Abgabe des Eisens auf diesem Wege für unwahrscheinlich. Man gelangt vielmehr zu der Anschauung, dass das in den Blutstrom eingeführte Eisen zunächst in der Leber abgelagert und von da allmählich wieder an das Blut abgegeben wird, dass aber die Epithelien des Darmcanals die Fähigkeiten besitzen, diese nach und nach in den Kreislauf eintretenden Eisenmengen in sich aufzunehmen und in den Darmcanal auszuscheiden.

Andreasch.

45. **A. Münz: Ueber die Abhängigkeit der Verbreitung des Seesalzes von der Höhe.**[1]) Die Hauptquelle für das in den Pflanzen enthaltene Chlornatrium bildet das Regenwasser, welches den vom Meere stammenden, durch die Winde fortgetragenen Salzstaub aus der Luft niederschlägt. Das Regenwasser niederer Gegenden ist reicher an Salz als das auf den Bergen fallende; Verf. fand auf dem Pic du Midi (2877 Meter) im Mittel nur 0,34 Mgrm. pro Liter, während er zu Bergerac 2,50 und zu Joinville-le-Pont 7,60 Mgrm. pro Liter fand. Daher sind die im Gebirge wachsenden Pflanzen ärmer an Salz als die der Niederung; bei gleicher Entfernung vom Meere fand M. in Heu vom Gebirge 0,254 %

[1]) Sur la répartition du sel marin suivant les altitudes. Comp. rend. 112, 447—449.

Chlornatrium, in Niederungsheu dagegen 1,017 %, in weissem Klee 0,285 resp. 0,505, in Roggenstroh 0,054 resp. 0,127 %. Aus diesen Verhältnissen erklärt sich die grosse Begierde, mit welcher das Gebirgsvieh das ihnen gebotene Salz verzehrt. Trotz der Beigabe von Salz zum Futter fand M. das Blut und die Milch von Gebirgsthieren ärmer an Chlornatrium als die entsprechenden Flüssigkeiten von in der Niederung lebenden Thieren. So fand er im Blut von Schafen im Mittel 0,476 resp. 0,610 Grm. Chlornatrium pro Liter, im Blut von Kaninchen 0,397 resp. 0,470, in der Kuhmilch 1,083 resp. 1,350 Grm. pro Liter.

Herter.

V. Blut.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Hämoglobin, Blutgase.

*d'Arsonval, über ein Differential-Spectrophotometer. Arch. de physiol. norm. et pathol. 22. ann., 111—117.

*Sadler, Resultate der mit dem Hämometer von v. Fleischl und dem Chromo-Cytometer von Bizzozero vorgenommenen vergleichenden Untersuchungen. Prager medic. Wochenschr. 1891. No. 22.

*E. Tietze, über den Hämoglobingehalt des Blutes unter verschiedenen Einflüssen. Ing.-Diss. Erlangen 1890; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 282.

*Sheridan Delépine, über Hautpigment, als Vorläufer der Hämoglobine. Journ. of physiol. **12**, 27—34.

*A. Corona, Bemerkungen zur gerichtlich-medicinischen Blutuntersuchung. Atti dell' Acad. di Med. di Torino. Fäulniss beeinflusst die Bedeutung der spectroscopischen Untersuchung

und der auf Häminkrystalle; die Untersuchung auf Eisen bleibt immer positiv. Rosenfeld.

Hämatoporphyrin im Harn. Cap. XVI.

46. Adalb. Tóth, neue Hämoglobinreaction.

47. Chr. Bohr, findet sich das Hämoglobin im Blut als homogene Substanz?

*Georges Linossier, über ein vegetabilisches Hämatin, das Aspergillin; Pigment der Sporen von Aspergillus niger. Compt. rend. **112**, 489—492, 807—808.

* T. L. Phipson, über das vegetabilische Hämatin (Palmellin). Comp. rend. **112**, 666—667.

48. W. Fick, über einen bei der Einwirkung isolirter Leberzellen auf Hämoglobin oder Eiweiss entstehenden harnstoffähnlichen Körper.

49. N. Höhlein, über die Einwirkung der Milzzellen auf das Hämoglobin.

R. Stern, Auftreten von Oxyhämoglobin in der Galle. Cap. IX.

*Gürber, Wechselbeziehungen zwischen dem Hämoglobin und dem thierischen Protoplasma. Sitzungsberichte d. physik.-medic. Gesellsch. zu Würzburg, 1891, pag. 114—122. Kritik der Arbeiten von Schwarz, Anthen u. Anderen.

*L. Finazzi, Wirkung des Wasserstoffsuperoxyds auf das Blut. Sicilia Medica II. fasc. IX. Das Blut wird durch H_2O_2 stark verändert, schwarz, mit anderem Absorptionsstreifen; die CO_2 Ausscheidung ist erst vermehrt, dann vermindert. Rosenfeld.

*Combemale, über die methämoglobinisirende Wirkung von Methylenblau. Comp. rend. Soc. biolog. **43**, 300—302. Im lebenden Thier färbt das Methylenblau nicht den Axencylinder (gegen die Annahme von Ehrlich und Lippmann). Verf. verknüpft die schmerzstillende Wirkung desselben [J. Th. **20**, 61] mit der Bildung von Methämoglobin im Blut. Herter.

50. P. Dittrich, über methämoglobinbildende Gifte.

R. Kobert, über Cyanmethämoglobin und den Nachweis der Blausäure. Cap. XVI.

*Christian Bohr, Beiträge zur Lehre von den Kohlensäureverbindungen des Blutes. Derselbe, Ueber die Verbindung des Hämoglobins mit Sauerstoff. Derselbe, Ueber den specifischen Sauerstoffgehalt des Blutes. Skandin. Arch. f. Physiol. **3**, 47, 76 und 101. Diese Aufsätze enthalten ausführliche Angaben über die Methodik, die zahlreichen Versuche u. s. w., über welche schon in J. Th. **20**, 94—97 berichtet worden ist.

Hammarsten.

51. Chr. Bohr und Soph. Torup, der Sauerstoffgehalt der Hämoglobinkrystalle.
52. P. Viault, über die bedeutende Vermehrung der Zahl der rothen Blutkörperchen bei den Bewohnern der Hochebene von Südamerika.
53. P. Viault, Beitrag zum Studium der Blutgase. Ueber die Sauerstoffmenge im Blute der Thiere, welche auf den Hochplateaus von Südamerika leben.
54. A. Müntz, über die Bereicherung des Blutes an Hämoglobin, abhängig von den Existenzbedingungen.

*A. Hénocque, Wirkung der Steigung um 300 Meter auf die Energie der Reduction des Oxyhämoglobin. Comp. rend. soc. biolog. **41**, 648—651; Arch. de physiol. **21**, 710—717. Verf. hat seine Beobachtungen auf dem Eifelthurm und in Glyon am Genfersee gemacht. Er fand, dass die Energie der Reduction in der Höhe sich vermehrte (von 0,82 bis 0,90 auf 1,15 bis 1,40), diese Vermehrung erreichte ihr Maximum nach einstündigem Aufenthalt in der Höhe. Herter.

55. Peyron, Studien über die Schwankungen der respiratorischen Capacität des Blutes Antidot bei Blei- und Quecksilbervergiftung.
56. G. Wittkowsky, über die Zusammensetzung der Blutgase des Kaninchens bei der Temperaturerhöhung durch den Wärmestich.

G. Klemperer, der Kohlensäuregehalt des Blutes bei Krebskranken. Cap. XVI.

57. Blachstein, die Verarmung des Peptonblutes an Kohlensäure.
58. V. Grandis, über den Grund der geringen Kohlensäuremenge im Peptonblute.
59. H. Dreser, zur Toxicologie des Kohlenoxydes.
60. L. de Saint-Martin, Untersuchungen über die Elimination von Kohlenoxyd.

Blutgerinnung, morphologische Elemente.

61. A. Béchamp, Bemerkungen über die Ercheinung der Gerinnung: das Fibrin und die Gerinnung des Blutes.

*A. Béchamp, Antwort auf die Bemerkungen von Le Bel auf die vorstehende Mittheilung. Bull. soc. chim. [3] **5**, 769—773. B. weist die Vermuthung zurück, dass die beschriebenen Veränderungen durch Mikroben bedingt seien.

L. Crismer, Peptonisirung von Fibrin. Cap. I.

*Corin und Anisaux, über die Coagulation des Serumalbumins vom Rind durch Wärme. Bull. de l'Acad. Roy des Sc. **21**, 321.

*L. C. Wooldridge, die Gerinnung des Blutes. Nach dem Tode des Verf. herausg. von M. v. Frey. Leipzig, Veit u. Comp. Ausführlich referirt im Centralbl. f. Physiol. **5**, 335—**344**.

*L. C. Wooldridge, die Gerinnungsfrage, Journ. of physiol. **10**, 329—340. W. vertheidigt seine Theorie der Blutgerinnung [J. Th. **17**, 130] gegen Halliburton [J. Th. **18**, 51].

*E. Freund, über die Ursachen der Blutgerinnung. Nach einem Vortrage. Wiener medic. Blätter 1891 No. 52.

62. S. Ringer und H. Sainsbury, der Einfluss von Salzen auf die Wärmecoagulation.

*Maurice Arthus und Calixte Pagès, chemische Theorie der Blutgerinnung. Compt. rend. **112**, 241—244. Vergl. J. Th. **20**, 107. Es ist nachzutragen, dass auch Silicate die Blutgerinnung verhindern. Bei der Gerinnung wird das Fibrinogen gespalten, in eine Substanz, welche eine unlösliche Kalkverbindung, das Fibrin, liefert, und in Serumglobulin, coagulirbar bei 64°.

*A. E. Wright, über ein neues Stypticum und über die Möglichkeit, die Gerinnbarkeit des Blutes in den Gefässen zu vermehren, in Fällen von Hämophilie, Aneurysma und innerer Hämorrhagie. Brit. med. journ. Dec. 19, 1891, pp. 8. Als Stypticum für locale Anwendung schlägt Verf. eine Lösung von Fibrinferment mit 1% Calciumchlorid vor. Die Lösung von Fibrinferment wird erhalten, indem man Blut in 3 Volumen gewöhnlichen Wassers auffängt, das beim Schlagen ausgeschiedene Fibrin schnell durch Waschen mit Wasser vom Blutfarbstoff befreit und mit 5 bis 10 Volumen Wasser 24 Stunden extrahirt. Wenige Tropfen der mit Calciumchlorid versetzten Lösung beschleunigten die Blutgerinnung in vitro deutlich und hatten auch bei äusserer Anwendung an Hunden und Kaninchen deutliche Wirkung. Auch beim Menschen wurde dieses Stypticum nach Amputation des Cervix uteri einmal mit günstigem Erfolge angewandt. — Für die innere Anwendung empfiehlt Verf. Calciumchlorid; schon nach wenigen Minuten vermehrte dasselbe bei Hunden (zu 0,3 bis 0,4 Grm. pro Kgrm.) die Schnelligkeit und die Festigkeit der Gerinnung. Herter.

*E. v. Rennenkampff, über die in Folge intravasculärer Injection von Cytoglobin eintretenden Blutveränderungen. Ing.-Diss. Dorpat 1891; durch Centralbl. f. Physiol. **5**, 364. Die an Katzen ausgeführten Versuche ergaben: Bei grossen, intravasculär applicirten Cytoglobindosen lässt sich eine Verlangsamung der Gerinnung constatiren; bei kleineren Dosen findet man eine Beschleunigung, weil das Cytoglobin schnell umgesetzt wird und dadurch seines gerinnungshemmenden Einflusses verlustig wird. Die Injection von Cytoglobin ruft einen lebhaften Zerfall der weissen Blutkörperchen

hervor, mit gleichzeitiger bedeutender Steigerung des vitalen Fermentgehaltes. Aus dem Cytoglobin entsteht innerhalb des Kreislaufes das Paraglobulin; die Zeit der Umwandlung hängt von der Menge des injicirten Cytoglobin ab. Nach Umwandlung des Cytoglobin tritt eine Erhöhung des Fibringehaltes bis über die Norm ein. Der Organismus ist an und für sich, d. h. ohne Zufuhr der durch Alcohol extrahirbaren Zellenbestandtheile, im Stande, das Cytoglobin zu Paraglobulin zu verarbeiten. Grosse Mengen des im Alcoholextract der Zellen enthaltenen Stoffe bewirken augenblicklichen Tod durch Thrombosis des Herzens und der grossen Gefässe; sie stellen die coagulirenden Bestandtheile der Zellen dar. Grosse Mengen von Cytoglobin wirken auch tödtlich, ohne aber Thrombosis zu erzeugen. Kleinere Mengen der im alcoholischen Zellenextract enthaltenen Stoffe rufen im circulirenden Blute ähnliche reactive Vorgänge und Veränderungen hervor, wie kleine Mengen Cytoglobin; sie können vom Thier vertragen werden.

*A. E. Wright, über die Bedingungen, welche die Vertheilung der Gerinnsel bestimmen, welche nach intravasculärer Injection einer Lösung von Wooldridge's Gewebsfibrinogen eintreten. Journ. of physiol. **12**, 184—191.

P. Walter, über Fick's Theorie der Labwirkung und Blutgerinnung. Cap. VI.

*A. E. Wright, eine neue Methode der Bluttransfusion. Brit. med. journ. Dec. 5, 1891. Nach Arthus und Pagès [J. Th. **20**, 107] bleibt Blut dauernd flüssig, wenn durch ein Oxalat die Kalksalze ausgefällt werden. In dieser Weise flüssig erhaltenes Blut konnte Hunden ohne Schaden injicirt werden. Verf. empfiehlt daher das zur Transfusion beim Menschen bestimmte Blut in $^{1}/_{10}$ Volum 1—2% Natriumoxalatlösung aufzufangen. Herter.

*J. Marshall, ein Beitrag zur Kenntniss der Transfusion von Mischungen defibrinirten Blutes und Kochsalzlösungen. Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 62—70.

*Lilienfeld, über die chemische Beschaffenheit und die Abstammung der Plättchen. Verh. d. physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. 1891, p. 536—540.

*A. v. Knaut, die weissen Blutkörperchen. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1891, No. 33.

63. J. Daland, über das Volumen der rothen und weissen Blutkörperchen im Blute des gesunden und kranken Menschen.

64. M. Bleibtreu und Leop. Bleibtreu, eine Methode zur Bestimmung des Volums der körperlichen Elemente im Blute.

*S. G. Hedin, der Hämatokrit, ein neuer Apparat zur Untersuchung des Blutes. Skandiv. Arch. **2**, 134—140; bereits J. Th. **19**, 121 referirt.

*S. G. Hedin, Untersuchungen mit dem Hämatokrit. Skandinav. Arch. f. Physiol. **2**, 360—372.

*R. v. Jaksch, über die Verwendbarkeit von Hedin's Hämatokrit zu hämatologischen Untersuchungen. Prager medic. Wochenschr. 1891, No. 17. J. empfiehlt den Apparat zur Untersuchung des Blutes und der Transsudate und Exsudate.

J. Horbaczewski, zur Kenntniss der Bildung der Harnsäure und der Xanthinbasen, sowie der Entstehung der Leucocytosen im Säugethierorganismus. Cap. VII.

*G. Daremberg, über die Zerstörung der rothen Blutkörperchen durch das Blutserum. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 719—721.

*Castellino, über die Wirkung pathologischen Blutserums auf normale rothe Blutkörperchen. Gazz. d. osp. Napoli XII. pag. 186.

R. v. Jaksch, über die klinische Bedeutung des Vorkommens von Harnsäure und Xanthinbasen im Blute. Cap. XVI.

Gesammtblut, Eiweisskörper, Zucker.

*H. Griesbach, Beiträge zur Kenntniss des Blutes. Pflüger's Arch. **50**, 473—550.

65. J. B. Haycraft, eine neue Methode, das specifische Gewicht des Blutes zu messen.

*Er. Peiper, das specifische Gewicht des menschlichen Blutes. Centratbl. f. klin. Medic. **12**, 217—224.

*O. Th. Siegl, über die Dichte des Blutes. Wiener klin. Wochenschr. 1891. No. 33.

*Richard Schmaltz, das Verhalten des specifischen Gewichtes des Blutes bei Kranken. Deutsche medic. Wochenschr. 1891. No. 16.

*Richard Schmaltz, die Untersuchung des specifischen Gewichtes des menschlichen Blutes. Arch. f. klin. Medic. **47**, 145—158.

*E. Biernacki, über den Einfluss der subcutan eingeführten grossen Mengen von 0,7 %iger Kochsalzlösung auf das Blut und die Harnsecretion. Zeitschr. f. klin. Medic. **19**, Supplementh. 49—86.

*E. Lloyd Jones, weitere Beobachtungen über das specifische Gewicht des Blutes in gesundem und krankem Zustand. Journ. of physiol. **12**, 299—346.

*M. Glogner, über das specifische Gewicht des Blutes des in den Tropen lebenden Europäers. Virchow's Arch. **126**, 109—113.

*C. Eijkmann, Blutuntersuchungen in den Tropen. Virchow's Arch. **126**, 113—124. Enthält Untersuchungen über Blutkörperchenzählung und Bestimmung des Hämoglobingehaltes, über das spec. Gewicht und den Wassergehalt, sowie über die Regeneration des Blutes.

*P. Winckler, über Blutuntersuchungen bei Geisteskranken. Ing.-Diss. Bonn 1891.

*A. Schneider, die Zusammensetzung des Blutes der Frauen, verglichen mit derjenigen der Männer, nebst einer Analyse des Blutes dreier an Myxödem erkrankter Personen. Ing.-Diss. Dorpat 1891; durch Centralbl. f. Physiol. **5**, 862. Verf. gelangt zu folgenden Schlüssen: 1) Das Frauenblut ist bedeutend leichter als das Männerblut, trotz des höheren spec. Gew. seines Serums; der Grund liegt in seinem geringeren Gehalte an Blutkörperchen, welcher durchschnittlich um 27 % zurückbleibt. Das rothe Blutkörperchen selbst aber ist bei der Frau schwerer als beim Mann, das Gewicht seines Rückstandes überragt dasjenige des Blutkörperchens vom Manne um 11 %. Auf das Gesammtblut bezogen aber bleibt die Trockensubstanz der rothen Blutkörperchen der Frau um 19 % hinter derjenigen des Mannes zurück. Das rothe Blutkörperchen der Frau enthält auch relativ mehr Hämoglobin und weniger Stroma als das des Mannes. 2) Das Blut der myxödemkranken Frau ist bedeutend schwerer als das der gesunden, ebenso das Serum.

*C. Chabrié, über eine neue Albuminoïdsubstanz aus menschlichem Blutserum. Compt. rend. **118**. 557—559.

*R. Kobert, über den Nachweis von Fermenten und Giften im Blute. Nach einem Vortrage. Wiener medic. Blätter 1891 No. 41.

*G. Bertoni, über den Nachweis der salpetrigen Säure im Blute. Schweizer Wochenschr. f. Pharm. **28**, 283—286; Chem. Centralbl. 1891. I. 167.

*G. Gabritschewsky, Mikroskopische Untersuchungen über Glycogenreaction im Blut. Arch. f. experim. Pathol. und Pharm. **28**, 272—282.

Os. Zoth, über das durchsichtig erstarrte Blutserum etc. Cap. I.

66. H. Winternitz, Beiträge zur Alkalimetrie des Blutes.
67. J. Swiatecki, über die Alkalescenz des durch Wirkung grosser Natrium sulphuricum-Gaben verdichteten Blutes.
68. J. Petruschky, über die Einwirkung des Chloroform und anderer Gifte auf die alkalische Reaction der Körpersäfte.
69. René Drouin, über eine neue hämato-alkalimetrische Methode und die Alkalescenz des Blutes der Wirbelthiere.

70. A. Freudberg, über den Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Alkalescenz des menschlichen Blutes u. auf die Reaction des Harns.

*W. H. Rumpf, alkalimetrische Untersuchungen des Blutes bei Krankheiten. Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 441—448. Die Ergebnisse werden in Folgendem zusammengefasst: 1) Die Alkalescenz des normalen menschlichen Blutes unterliegt nur geringen Schwankungen; sie ist im Allgemeinen bei Frauen und Kindern geringer als bei Männern. Die Alkalescenz von 100 Grm. Blut entspricht ungefähr 182—218 Mgrm. Natriumhydroxyd. 2) Die Alkalescenz ist constant vermindert bei hochgradigen Anämien und zwar um so mehr, je stärker die Zahl der zelligen Elemente und der Hämoglobingehalt und in Folge dessen das spec. Gewicht herabgesetzt ist. Wo die Oligocythämie chlorotische Individuen betrifft, ist die Alkalescenz nicht oder nur wenig herabgesetzt. 3) Die Alkalescenz ist ferner vermindert bei Leukämie, Diabetes mellitus, Nephritis mit Urämie, Carcinom und hochgradigen Kachexien, Pseudoleukämie, Säurevergiftung und bei hohem Fieber. Andreasch.

71. K. Landsteiner, über den Einfluss der Nahrung auf die Zusammensetzung der Blutasche.

72. C. Jacobj, über das Schicksal der in das Blut gelangten Eisensalze.

H. Gheradini, über den therapeutischen Werth des Blutes als Eisenpräparat. Cap. XV.

E. Freund und F. Obermayer, über die chemische Zusammensetzung leukämischen Blutes. Cap. XVI.

R. v. Jaksch, Vorkommen von Pepton im Blute von Leukämischen. Cap. XVI.

F. Hoppe-Seyler, Blut bei Melanosarkom. Cap. XVI.

R. v. Jaksch, Nachweis von Gallenfarbstoff im Blute. Cap. IX.

Tschirkoff, Blutveränderungen bei der Addison'schen Krankheit. Cap. XVI.

*Springfeld, über die giftige Wirkung des Blutserums des gemeinen Flussaales. Ing.-Diss. Greifswald. Centralbl. f. Bacteriol. **8**, 736—737.

73. M. Abeles, über ein Verfahren zum Enteiweissen des Blutes für die Zuckerbestimmung.

74. V. Harley, das Verhalten von Zucker im Blute.

*L. Butte, Einfluss einiger Medicamente und besonders des Valeriana-Extracts auf die Zerstörung der Glycose im Blut. Compt. rend. Soc. biolog. **48**, 53—56; Compt. rend. **112**, 347—350. B. fand, dass frisches Blut, mit Natriumbicarbonat oder Morphiumchlorhydrat versetzt, seinen Zuckergehalt langsamer

verliert als normales, dass Curare dagegen die Zersetzung beschleunigt. Valeriana-Extract verlangsamt die Zersetzung des Zuckers in dem bei 38° digerirten Blut. Ein Hund, welcher 1,27°/₀₀ Glycose im arteriellen und 1,11°/₀₀ im venösen Blut enthielt, wies nach intravenöser Injection von Valeriana-Extract 1,66°/₀₀ Glycose im arteriellen und 1,58°/₀₀ im venösen Blut; es war also sowohl der Zuckergehalt des Blutes als auch die Zersetzung in den Capillaren gesteigert. Diese Wirkung ist zum Theil dem bei dem Versuch eintretenden Blutverlust zuzuschreiben. Herter.

*R. Lépine und Barral, über die Zerstörung des Blutzuckers in vitro. Compt. rend. **112**, 146—148. In defibrinirtem Hundeblut verschwinden binnen einer Stunde bei 46° mehrere Procente des Zuckergehalts mehr als bei 39°, bei 52,5° mehrere Procente mehr als bei 46°, bei 54,5° dagegen findet keine Zerstörung des Zuckers statt; bei dieser Temperatur hört also die Wirkung des glycolytischen Ferments plötzlich auf. Im Winter ist das glycolytische Vermögen des Blutes um ca. 10% höher als im Sommer. Herter.

*R. Lépine und Barral, über die Isolirung des glycolytischen Ferments des Blutes. Compt. rend. **112**, 411—412. Das Serum des Hundeblutes, bei 10° C. durch Centrifugiren gewonnen, besitzt nur ein sehr schwaches glycolytisches Vermögen. Dagegen erhält man durch mehrstündiges Extrahiren des Blutkörperchenbreies mit kaltem Salzwasser eine glycolytisch sehr wirksame Lösung; noch stärker wirkt ein zweites Salzwasserextract. Das glycolytische Vermögen des Blutes kann demnach keine vitale Eigenschaft des Albumin sein (Arnaud), sondern es handelt sich nach Verff. um ein lösliches Ferment. Herter.

75. M. Arthus, über das glycolytische Ferment.

76. R. Lépine und Barral, das glycolytische Ferment und die Pathogenie des Diabetes. Ueber das glycolytische Vermögen des Blutes beim Menschen.

77. R. Lépine und Barral, über die exacte Bestimmung des glycolytischen Vermögens im Blute.

78. R. Lépine und Barral, über die scheinbare und wirkliche Glycolyse im Blute und über eine schnelle Bestimmung des Glycogengehalts in demselben.

79. R. Lépine und Barral, über die Glycolyse des in den lebenden Geweben circulirenden Blutes.

80. R. Lépine und Barral, über einige Variationen des glycolytischen Vermögens des Blutes und über ein neues Verfahren der experimentellen Erzeugung des Diabetes.

81. R. Lépine und Barral, über die Variationen des glycolytischen und saccharificirenden Vermögen des Blutes bei der asphyctischen Hyperglycämie, beim Phloridzindiabetes und beim Diabetes des Menschen und über die Localisation des saccharificirenden Fermentes im Serum.

*F. Weyert, der Uebergang des Blutzuckers in verschiedene Körpersäfte. Dubois-Reymond's Arch. 1891, 187—221. Im Wesentlichen bereits J. Th. 20, 121 referirt. (Durch einen Druckfehler steht daselbst Weinert statt Weyert.)

Lymphe.

*R. Heidenhein, Versuche und Fragen zur Lehre von der Lymphbildung. Pflüger's Arch. 49, 209—301.

---

46. **Adalbert Tóth: Neue Hämoglobinreaction** [1]. Verf. berichtet über eine rasch durchzuführende, verlässliche Reaction zum Nachweis von Hämoglobin in Blutzellen. — Die Reaction wird folgendermassen ausgeführt: das zwischen zwei Deckgläschen zu einer dünnen Schichte ausgebreitete frische Blut wird über einer Flamme getrocknet und mit Sahli'scher Methylenblaulösung (40 Grm. destill. Wasser + 24 Grm. conc. alcoh. Methylenblaulösung + 16 Grm. einer 5%igen Boraxlösung) gefärbt. Nach einer Färbedauer von 10—15 Minuten wird das Präparat mit alcoholhaltigem Wasser gewaschen, vorsichtig so weit getrocknet, bis es eine graulich-grüne Farbe annimmt und schliesslich mittelst Canadabalsam oder mittelst in Xylol gelöstem Damarharz verschlossen. Unter dem Microscop erscheinen die rothen Blutzellen dieses Präparates in graulich-grüner Farbe, wogegen die weissen ihre blaue Farbe beibehalten. Ein brillantes Bild geben kernhaltige Blutzellen (z. B. Vogel, Schlangen, Eidechsen, Frosch), solche Kerne enthalten kein Hämoglobin und erscheinen desshalb, so behandelt, unter dem Microscope in blauer Farbe, wogegen der Zellkörper die oben beschriebene Farbe zeigt.

L. Liebermann.

47. **Christian Bohr: Findet sich das Hämoglobin im Blut als homogene Substanz?** [2] Die nach der gewöhnlichen Methode

---

[1] Orvosi hetilap. Budapest, 1891, pag. 142. — [2] L'hémoglobine se trouve-t-elle dans le sang á l'état de substance homogène? Comp. rend. **111**, 243—244.

erhaltenen Oxyhämoglobinkrystalle zeigen Unterschiede im Absorptionsvermögen für Licht, im Eisengehalt (0,35 bis 0,46 %) und im Moleculargewicht (die Bestimmungen nach Raoult schwanken um das fünffache). Die Mengen des gebundenen Sauerstoffs schwanken nach Verf. zwischen 280 und 370 CC. Der nach Auskrystallisiren eines Theils des Blutfarbstoffs in der Mutterlauge bleibende Theil bindet weniger Sauerstoff als der auskrystallisirte. Herter.

48. **W. Fick: Ueber einen bei der Einwirkung isolirter Leberzellen auf Hämoglobin oder Eiweiss entstehenden harnstoffähnlichen Körper**[1]. F. untersuchte, ob bei der Einwirkung von isolirten Leberzellen auf Hämoglobin neben Glycin und Taurin auch noch andere stickstoffhaltige Derivate des Eiweisses entstehen, wie insbesondere Harnstoff. Es wurden desshalb die Leberzellen mit Hämoglobinlösung zusammengebracht und nach erfolgter Entfärbung der Lösung dieselbe nach dem Verfahren von v. Schroeder auf Harnstoff geprüft. Es kam dabei darauf an, zu constatiren: 1. ob der eventuell in der Flüssigkeit sich findende Harnstoff schon vor dem Zusammenbringen der Zellen mit der Hämoglobinlösung in den ersteren vorhanden war, oder ob er später in den Zellen gebildet wurde; 2. ob Hämoglobin die Harnstoffbildung eventuell befördert; 3. ob Serumeiweiss sich ebenso verhält; 4. ob dabei Zucker nothwendig ist; 5. ob Kochsalz (0,6%) die Harnstoffbildung begünstigt. Es wurden desshalb eine Reihe von Präparaten gleichzeitig aufgestellt. Als Resultat ergab sich: Die Liebig'sche Titrirmethode gibt bei allen Präparaten ein positives Resultat, obgleich die Zwischenflüssigkeit der Zellen vor dem Aufstellen der Präparate keine Spur eines Niederschlages mit Mercurinitrat gab. Am reichlichsten tritt dieser Körper in jenen Proben auf, die Hämoglobin oder Eiweiss enthalten. Bei der Isolirung wurden nadelförmige Krystalle erhalten, in einer dicken Schmiere liegend. Oxalsäure gab Krystallformen, welche dem Harnstoffoxalat sehr ähnlich waren, mit Salpetersäure jedoch kamen keine Krystalle zu Stande, ebensowenig zeigte der Körper mit Brom- und Natronlauge Gasentwickelung.

49. **N. Höhlein: Ueber die Einwirkung der Milzzellen auf das Hämoglobin**[2]. H. gelangt zu folgenden Schlüssen: 1. Die Wirkung der Milzzellen auf das Hämoglobin hört bei einer gewissen oberen Grenze der Concentration seiner Lösung auf. 2. Es bestätigt sich: a) dass die Regeneration des Hämoglobins durch die Milzzellen nicht stattfindet, wenn die mit den Zellen in Contact befindliche entfärbte Flüssigkeit durch eine

---

1) Ing.-Diss. Dorpat 1891; referirt Centralbl. f. Physiol. 5, 308. — 2) Ing.-Diss. Dorpat 1891; referirt Centralbl. f. Physiol. 5, 436.

0,6%ige Kochsalzlösung ersetzt wird; b) dass die entfärbte Flüssigkeit von den Milzzellen, welche sie entfärbt haben, nicht wieder gefärbt wird, wenn sie inzwischen 24 St. lang der Einwirkung von Leberzellen (bei Gegenwart von Traubenzucker oder Glycogen) ausgesetzt gewesen ist; c) dass die entfärbte Flüssigkeit zwar auch von frischen Milzzellen wieder gefärbt wird, dass hierbei aber weniger Hämoglobin wieder erzeugt wird, als bei der Einwirkung eben der Zellen, welche die Entfärbung bewirkt hatten. 3. Das Hämoglobinmolecül wird zunächst als Ganzes von der Zelle aufgenommen, zersetzt, dann während der Periode der vollendeten Entfärbung der Flüssigkeit innerhalb der Zelle regenerirt und der letzteren wiedergegeben. 4. Das regenerirte Hämoglobin unterscheidet sich vom ursprünglichen durch seine bedeutend leichtere Zersetzlichkeit durch Essigsäure; es zeichnet sich ferner durch seine hellere Farbe und seine begierige Sauerstoffaufnahme aus. 5. Während der Entfärbung der Hämoglobinlösung nimmt ihr Eisengehalt ab, derjenige der Zellen aber nimmt zu; während der Wiederfärbung geschieht das Umgekehrte. 6. Während der Entfärbung der Hämoglobinlösung geben die Zellen im Austausch gegen das Hämoglobin der Flüssigkeit Cytoglobin ab, während der Wiederfärbung findet der umgekehrte Austausch statt. 7. In den durch Waschen mit einer 6%igen Kochsalzlösung gereinigten Milzzellen schreitet ein Chemismus fort, durch welchen Cytoglobin erzeugt wird. Die Berührung mit einer Hämoglobinlösung begünstigt diesen Vorgang.

50. **P. Dittrich: Ueber methämoglobinbildende Gifte**[1]. Verf. bemerkt zunächst, dass der von Levin [J. Th. **19**, 132] zuerst aufgestellte Begriff der »Blutgifte« zu eng gefasst sei und dass nicht bloss solche Stoffe, die die rothen Blutkörperchen verändern, sondern auch solche, die die Plasmabestandtheile toxisch beeinflussen, zu denselben gerechnet werden müssen. So müssen Blutgifte, z. B. auch Säuren, welche durch die Verminderung der Alkalität das Blut zum Transport der CO_2 untauglich machen, als auch gerinnungserregende Stoffe aufgefasst werden. Von den die Blutkörperchen verändernden Giften sind dann solche, die dieselben (ihr Stroma) lösen (Toluylendiamin, Arsenwasserstoff, Phosphor, Aether u. a.) und solche, die zunächst eine Veränderung des Blutfarbstoffs hervorrufen und zu welchen vor Allem Kohlenoxyd und methämoglobinbildende Gifte gehören, zu unterscheiden. — Die Untersuchung befasst sich mit der Wirkungsweise jener Gifte, die die Ueberführung des Blutfarbstoffs

[1]) Arch. f. exp. Path. u. Pharm. **29**, 247—281.

in Methaemoglobin bewirken. -- Das reine (oxyhämoglobinfreie) Methämoglobin wurde nach einem neuen Verfahren gewonnen, indem die Blutlösung mit dem doppelten Volum kalt gesättigter Ammonsulfatlösung versetzt, filtrirt und in flachen Schalen der Krystallisation überlassen wurde. Die zuerst vorwiegend aus Oxyhämoglobin bestehende Krystallmasse ging beim Stehen an der Luft, namentlich aber beim Umkrystallisiren allmählich in Methämoglobin über. Der schliesslich erhaltene, salzhaltige Krystallbrei ist unbeschränkt haltbar. Beim Trocknen (im Vacuum) wird das Präparat zum grössten Theil unlöslich. Das Spectrum dieses reinen Methämoglobins weist nur einen gut charakterisirten Absorptionsstreifen auf, dessen Mitte sich zu $\lambda = 632$ findet und der dem Streifen I der Autoren entspricht. Von da ab nimmt die Absorption erst rasch, dann langsam ab, bis etwa 606 und bleibt von da an bis hinter D (584) annähernd constant; dann steigert sie sich mässig bis 579 und bleibt dann nahezu gleich bis zu 552, worauf sie erst rasch bis ca. 540, dann langsam zum Violett zunimmt. Dementsprechend zeigt das Spectrum bei passender Verdünnung nur einen deutlichen Absorptionsstreifen I (632), ein zweiter undeutlicher Absorptionsstreifen (dem II der Autoren entsprechend) liegt auf 579, derselbe ist aber nur gegen D deutlich, gegen E aber höchst undeutlich begrenzt, so dass es fraglich ist, ob überhaupt nach rechts von diesem Streifen noch eine Verminderung der Absorption statt hat, und ob er nicht nur durch den Contrast gegenüber der Umgebung als Streifen erscheint. Streifen III und IV der Autoren beobachtete Verf. nie. Die Bedingungen der Methämoglobinbildung wurden vom Verf. sehr eingehend studirt und zwar: die Dauer der Einwirkung der betreffenden Substanz auf die Blutflüssigkeit, die Temperatur, die Concentration der Blutflüssigkeit, die Beschaffenheit der rothen Blutkörperchen (ob gelöst oder nicht), die Art des Blutes je nach der Thierspecies, die Qualität und Quantität des einwirkenden Giftes und die Anwesenheit von Sauerstoff. Es zeigte sich, dass die Bildung des Methämoglobins aus Oxyhämoglobin kein Oxydationsvorgang ist und dass dieselbe in Lösungen nur durch Wärmezufuhr zu Stande kommen kann. Verdünnung der Lösung begünstigt diese Umwandlung nur insoweit, als dabei intacte Blutkörperchen gelöst werden. Die Methämoglobinbildung wird durch

verschiedene chemische Verbindungen, und zwar nicht bloss oxydirende und reducirende, sondern auch durch zahlreiche völlig neutrale eingeleitet. Durch Zufuhr von gasförmigem Sauerstoff wird dieselbe nicht beschleunigt. Wenn das Hämoglobin in Methämoglobin durch Oxydationsmittel umgewandelt wird, so bildet sich als Zwischenglied Oxyhämoglobin. Wenn dagegen reducirende Stoffe auf sauerstofffreies Hämoglobin einwirken, so bildet sich kein Methämoglobin, oder falls dasselbe sich bildet, so entsteht als intermediäres Product Oxyhämoglobin. — Die Annahme, dass denjenigen Substanzen, welche die Blutkörperchen lösen, die Fähigkeit der Methämoglobinbildung im Thierkörper vorzugsweise zukommt, kann Verf. nicht bestätigen. Bei Nitrobenzol-, Nitroglycerin- und Antifebrin-Vergiftung z. B. wurde eine intensive Methämoglobinbildung, aber keine merkliche Abnahme der Blutkörperchenzahl beobachtet. Da freigelöstes Methämoglobin aus dem Blute rasch schwindet, so kann sich dasselbe, wenn die Blutkörperchen gelöst werden, nicht anhäufen, und es entwickelt sich daher die Methämoglobinämie am deutlichsten bei jenen Giften, die auf den Blutfarbstoff einwirken, ohne das Stroma der Blutkörperchen zu verändern. Bei geringen Graden von Methämoglobingehalt des Blutes tritt der normale Zustand ohne Verlust an Blutkörperchen allmählich ein. Bei schwerer Blutveränderung dagegen können die mit Methämoglobin beladenen Blutkörperchen nachträglich zu Grunde gehen. Horbaczewski.

51. **Chr. Bohr und Soph Torup.: Der Sauerstoffgehalt der Oxyhämoglobinkrystalle**[1]. Der Gehalt der trockenen Oxyhämoglobinkrystalle an Sauerstoff ist früher von Hoppe-Seyler zu 0,5 CC. Sauerstoff auf je 1 Grm. Hämoglobin bestimmt worden. Die Verff. arbeiteten mit einem Oxyhämoglobin, welches aus defibrinirten Hundeblut dargestellt worden war, und welches, in sehr dünner Schicht auf Glasplatten ausgebreitet, durch Aufblasen eines kräftigen Luftstromes rasch getrocknet wurde. Das so getrocknete Pulver enthielt ca. 15 % Wasser. Die Lösung in Wasser zeigte keinen Methämoglobinstreifen im Spectrum. Das Pulver wurde nicht in festem Zustande direkt ausgepumpt, sondern es wurde aus dem, luftdicht an

[1]) Skandinavisches Arch. f. Physiol. 3, 69.

die Pumpe befestigten Recipienten in einen Behälter übergeführt, der eine grössere Menge luftfreien Wassers enthielt, von dem das Pulver gelöst wurde. Erst nach der Auflösung der Krystalle wurde dann die Auspumpung vorgenommen. In 3 in dieser Weise angeordneten Versuchen gab das lufttrockene Oxyhämoglobin per Grm. bezw. 0,40, 0,33, 0,39 oder als Mittel 0,37 CC. Sauerstoff ab. Wurden aus denselben Präparaten Lösungen in Wasser bereitet, welche nach dem Schütteln mit atmosphärischer Luft ausgepumpt wurden, so gab das Oxyhämoglobin per 1 Grm. weit mehr Sauerstoff ab, nämlich 0,75 bis 1,19 CC. Die Verff. neigen zu der Annahme, dass das Hämoglobin durch das Trocknen zu einer anderen Modification mit geringerer Sauerstoffmenge geworden ist. Hammarsten.

52. **P. Viault: Ueber die bedeutende Vermehrung der Zahl der rothen Blutkörperchen bei den Bewohnern der Hochplateaus von Südamerika**[1]. Bei den Bewohnern von Morococha in Peru, 4392 M. über dem Meere, fand V. mit Malassez's Blutkörperchenzähler die rothen Blutkörperchen bedeutend vermehrt, auf 6770000 bis 7960000 pro Kubikmillimeter. Die betreffenden Personen gehörten verschiedenen Rassen an. Ein Italiener mit 6320000 Blutkörperchen litt an der Bergkrankheit. Bei Verf., welcher zu Lima bei sich selbst 5000000 Blutkörperchen gezählt hatte, betrug die Zahl derselben zu Morococha nach 15 Tagen 7100000 und nach weiteren 8 Tagen 8000000. Diese Acclimatisirung geht also sehr rasch vor sich. Auch die Thiere der Sierra haben hohen Gehalt an Blutkörperchen, bei einer jungen Hündin wurden 9000000 gefunden, bei einem Hahn 6000000, bei einem männlichen Lama 16000000. Herter.

53. **P. Viault: Beitrag zum Studium der Blutgase. Ueber die Sauerstoff-Menge im Blut der Thiere, welche auf den Hochplateaus von Südamerika leben**[2]. Durch die an hoch gelegenen

---

1) Sur l'augmentation considérable du nombre des globules rouges du sang, chez les habitants des hauts plateaux de l'Amérique du sud. Comp. rend. **111**, 917—918. — 2) Contribution à l'étude des gaz du sang. Sur la quantité d'oxygène contenue dans le sang des animaux qui vivent sur les hauts plateaux de l'Amérique du sud. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 87—90, Compt. rend. **112**, 295—298.

Orten eintretende Vermehrung der rothen Blutkörperchen (siehe vorhergehendes Referat), denen eine zuerst von Bert nachgewiesene, neuerdings auch von V. (colorimetrisch) gemessene Steigerung des Hämoglobingehalts entspricht, sind die Thiere im Stande, trotz der Verringerung des Luftdruckes den Gehalt von Sauerstoff im Blut nahezu normal zu erhalten. In Morococha, 4392 M. hoch, bei 450 Mm. Druck, bestimmte V. den Sauerstoff im arteriellen Blut zweier Schafe zu 13,16 (A) resp. 13,30 % (B), reducirt auf 0° und 760 Mm. Druck; die respiratorische Capacität für A nach dem Eisengehalt berechnet, betrug 16 %, die respiratorische Capacität für B, an Ort und Stelle mittelst der Luftpumpe bestimmt, betrug 17,05 %. Das arterielle Blut eines Hundes enthielt zu Chicla, 3724 M. hoch, bei einem Druck von 485 M. 18,26 % Sauerstoff; die respiratorische Capacität, aus dem Eisengehalt berechnet, betrug 25 %. Die von Jourdanet angenommene allgemeine »Anoxyhämie« der Gebirgsbewohner existirt demnach nicht. Herter.

54. **A. Müntz: Ueber die Bereicherung des Blutes an Hämoglobin, abhängig von den Existenzbedingungen**[1]. Verf. brachte 1883 Exemplare der gewöhnlichen Garenne-Kaninchen auf den Pic du Midi (2877 M. Höhe, 540 Mm. Druck). Dieselben pflanzten sich hier fort und 1890 wurde das Blut von Individuen, deren Vorfahren durch mehrere Generationen oben gelebt hatten, mit dem von Kaninchen aus der Ebene verglichen. Die auf dem Gebirge lebenden Thiere hatten einen höheren Eisengehalt im Blute als die der Ebene, demnach einen grösseren Gehalt an Hämoglobin und eine grössere maximale respiratorische Capacität (siehe die folgende Tabelle). Zu dieser Acclimatisirung ist übrigens eine so lange Zeit nicht erforderlich. Schafe, welche auf den Abhängen des Pic du Midi, zwischen 2300 und 2700 M. Höhe weideten, zeigten dieselbe bereits 6 Wochen nachdem sie auf das Gebirge gebracht waren (siehe Tabelle). Eine ähnliche Veränderung des Blutes tritt auch beim Mästen der Thiere ein, wie die Vergleichung der an preisgekrönten

[1]) De l'enrichissement du sang en hémoglobine, suivant les conditions d'existence. Comp. rend. **112**, 298—301.

Mastschafen und der an gewöhnlichen Thieren gewonnenen Resultate lehrt. P. Regnard fand auch die respiratorische Capacität fetter Thiere erhöht.

	Specifisches Gewicht	Fester Rückstand %	Eisen auf 100 Grm. Blut Mgrm.	Sauerstoff-Absorption auf 100 Grm. Blut cc.
Kaninchen des Pic	1,0601	21,88	70,2	17,28
« der Ebene	1,0462	15,75	40,3	9,56
Schafe des Gebirges	1,0532	18,19	60,4	17,47
« der Ebene	1,0380	13,58	32,5	7,32
Mastschafe, prämiirt	1,0580	20,33	57,0	16,4
Schafe, gewöhnliche	1,0380	13,60	33,0	7,7

Herter.

55. **Peyron: Studien über die Schwankungen der respiratorischen Capacität des Blutes, therapeutische Anwendungen. Antidot bei Blei- und Quecksilber-Vergiftung**[1]. Bei einem Hund von 9500 Grm. fiel nach drei Blutentziehungen im Gesammtbetrage von 402 Grm. die respiratorische Capacität des Blutes innerhalb 7 Tagen von 26,6 auf 16,2 %. Ozon schien keinen Einfluss auf die respiratorische Capacität auszuüben, eben so wenig Morphin. Wie Quinquaud beobachtete, setzen Bleisalze dieselbe herab; bei einem Hund sank sie von 19 % auf 14 % nachdem das Thier 28 Tage lang täglich 25 Cgrm. Bleiweiss bekommen hatte; nach Einnahme von Eisenoxalat hob sich die respiratorische Capacität wieder, binnen 20 Tagen auf 22 %. Als Antidot bei Vergiftungen durch Blei-, Quecksilber- oder Arsenverbindungen bewährte sich Natriumsulfid. Herter.

[1]) Comp. rend. soc. biolog. 48, 835—836; ausführlicher in einer These der medicinischen Facultät zu Paris. Aus dem Lab. de physiol. gén., Museum d'hist. nat.

56. **G. Wittkowsky: Ueber die Zusammensetzung der Blutgase des Kaninchens bei der Temperaturerhöhung durch den Wärmestich**[1]. Die insbesondere von Geppert [J. Th. **10**, 393] und Minkowski [J. Th. **15**, 456] festgestellte Thatsache, dass der CO_2-Gehalt arteriellen Blutes im Fieber herabgesetzt ist, wird als Ausdruck der Verminderung der Blutalkalescenz angesehen, es ist aber fraglich, ob dieselbe blos neben der gesteigerten Körpertemperatur einhergeht, oder von dieser abhängig, also ein Fiebersymptom ist, in welcher Beziehung vor allem die Steigerung der Respirationsfrequenz in Betracht kommt, welcher Minkowski nur einen geringen Einfluss auf die Verminderung des Blut-CO_2 zuschreibt. Während Geppert angibt, dass der CO_2-Gehalt des Blutes proportional der Fieberhöhe sinkt, glaubt Minkowski, dass dieses Sinken der Blutalkalescenz nicht die Folge der febrilen Ueberhitzung ist, aber durch dieselbe doch begünstigt wird. — Verf. experimentirte an Kaninchen und führte eine Temperatursteigerung bei denselben durch den sog. «Wärmestich» (Stich in eine Region des Corpus striatum) herbei, so dass eine Vergiftung der Gewebe ausgeschlossen war und eine Temperatursteigerung von 38,5—39,0 in der Norm auf 40,7 bis 41,5 ^{0} C. erzielt wurde. Der CO_2-Gehalt des arteriellen Blutes dieser Kaninchen betrug:

I. Versuch	II. Versuch	III. Versuch	IV. Versuch
25,87	22,64	21,24	21,24 $^0/_0$,

während derselbe bei einem gesunden Kaninchen zu 20,10 $^0/_0$ gefunden wurde. Daraus geht hervor, dass bei dem durch Wärmestich erzeugten Fieber eine Herabsetzung des CO_2-Gehaltes im arteriellen Blute nicht stattfindet, bezw. dass eine Temperatursteigerung um mehrere Grade, ohne gleichzeitige Hervorrufung eines krankhaften Zustandes des Organismus, die Alkalescenz des Blutes nicht ändert. — Nun untersuchte Verf. das Verhalten der Blutgase beim Kaninchen auch bei der künstlichen Erwärmung, da sowohl Minkowski, als Mathieu und Urbain [J. Th. **2**, 97] diesbezügliche Versuche nur an Hunden angestellt hatten. Die Temperatur im Wärmekasten betrug 37 ^{0} und wurde in $2^3/_4$ St. auf 38 ^{0} C. im I. Versuche ge-

[1]) Arch. f. exp. Path. u. Pharmak. **28**, 283—294.

steigert. Die Temperatur der Thieres stieg dabei auf 42,2 °. Beim zweiten Versuche war die Temperatur des Wärmekastens 33,4 und wurde auf 39,4 ° C. in 2 St. gesteigert, worauf die Temperatur des Thieres auf 42,6 ° C. stieg. — Der CO_2-Gehalt des Blutes war im

I. Versuch	II. Versuch
18,82	18,98 %,

also eine Abnahme der CO_2-Menge im Blute, während der O-Gehalt, der 13,39 resp. 12,24 % betrug, eine geringe Steigerung erfuhr. — Diese geringe Herabsetzung des CO_2-Gehaltes des Blutes hat ihren Grund sicherlich nur in der gesteigerten Respirationsfrequenz. Es kann daher geschlossen werden, dass die durch Wärmestich als auch durch Ueberhitzung gesteigerte Körpertemperatur des Kaninchens an sich keinen Einfluss auf den CO_2-Gehalt des Blutes ausübt und dass folglich die erhöhte Körpertemperatur als solche an der im septischen Fieber beobachteten Säurewirkung keinen Antheil hat. — Der Grund, warum Minkowski, Matthieu und Urbain bei ähnlichen, an Hunden mittelst Wärmekasten angestellten Versuchen zum Theil eine sehr bedeutende, durch die ausgiebigere Lungenventilation nicht zu erklärende Abnahme des CO_2-Gehaltes des Blutes fanden, ist vorläufig nicht anzugeben. — Verf. arbeitete mit der Ludwig'schen Pumpe und analysirte die Gase nach der Bunsen'schen Methode. Horbaczewski.

57. **Blachstein: Die Verarmung des Peptonblutes an Kohlensäure**[1]. Zur Bestimmung der Kohlensäuremenge des Peptonblutes dienten mehrere Kaninchen, denen vor und nach der Injection Blut entnommen wurde; von jedem Thiere wurde stets gleichviel Blut genommen und die Proben gemischt. Es ergab sich ein Unterschied beider Blutarten von 3,85—9,12 %. Bestimmungen des Kohlensäuregehaltes zwischen beathmetem und ersticktem Blute vor und während der Peptonvergiftung (am Hunde) zeigten, dass während des Ueberganges von freier Athmung zur Erstickung der Kohlensäuregehalt des Normal- und des Peptonblutes gewachsen war und wiederholt in der letzteren Blutsorte um ein merkliches mehr als in der ersteren.

[1]) Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 394—401.

Es liegt desshalb kein Grund zur Annahme vor, dass das Peptonblut desshalb eine Einbusse an seinem Kohlensäuregehalte erlitten habe. weil es zu einer weiteren Aufnahme des Gases unfähig geworden sei. Der Sauerstoffgehalt war in dem Normal- und Peptonblute nicht merklich verschieden. Es wurde ferner die Fähigkeit beider Blutarten für die Absorption von Kohlensäure geprüft und dieselbe ebenfalls gleich gefunden. — Es muss also wohl die Zufuhr an Kohlensäure beim Peptonblute geringer sein. Desshalb wurde der Kohlensäuregehalt in dem Blute und der Lymphe des mit Pepton vergifteten Thieres bestimmt; in der Lymphe war der Kohlensäuregehalt nicht geändert, während er im Blute ganz bedeutend absank. Andreasch.

58. **V. Grandis: Ueber den Grund der geringen Kohlensäuremenge im Peptonblute**[1]). G. knüpft an die Versuche von Bl. [vorst. Referat] an. Weil die Kohlensäure der Lymphe aus den Säften stammt. welche die geformten Stoffe des Körpers durchtränken und umgeben, so könnte aus dem unversehrten Bestande an Kohlensäure geschlossen werden, dass die innere Athmung unverändert geblieben sei. Zu den an Hunden und Kaninchen (von letzteren je zwei zu einem Versuche) ausgeführten Versuchen diente der von Sanders Ezn beschriebene Gasfänger. Die Athemgrösse wurde kurz vor und zweimal nach Einführung des Peptons untersucht. Aus den gefundenen Zahlen ergibt sich: Unmittelbar nach der Einspritzung des Peptons sinkt jedes Mal die Athemgrösse, der Sauerstoffverbrauch ist stärker herabgedrückt als die Kohlensäurebildung. Eine Stunde später hat sich die Athemgrösse dem Normalwerth genähert, oder denselben sogar überschritten. Zu dieser Zeit ist dagegen im Blute noch ein ebenso niedriger Kohlensäuregehalt vorhanden, wie vorher. Der Quotient aus dem Kohlensäuregehalte des normalen in das Peptonblut bewegt sich um 0,5. während derjenige der Kohlensäure in den Athemgasen bei 1,0 gelegen ist. Der niedere Stand der Kohlensäure im Blute ist also nicht in verminderter Befähigung des Stoffwechsels, Kohlensäure zu bilden, begründet. — Weitere Versuche, die bereits über den Rahmen dieses Berichtes hinausgehen, beweisen, dass die Kohlensäure im

1) Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 499—531.

Peptonblute leichter in die Lungenluft übertritt, als die des Normalblutes, dass also die Spannung der Kohlensäure im Peptonblute eine grössere ist. Es wurde ferner die Spannung der Gase des Peptonblutes mit der Spannung der Gase der Erstickungsblute verglichen; obwohl in jedem der Versuche (4) das Peptonblut beträchtlich weniger Kohlensäure enthielt, als das Erstickungsblut, so entleerte es doch gegen einen höheren Druck mehr Kohlensäure als dieses. Weiters zeigte sich, dass die Kohlensäure des Peptonserums eine höhere Spannung besitzt, als in dem Serum des Normalblutes herrscht. Man kann somit behaupten, dass sich in Folge des zugebrachten Peptons ein Stoff bilde, der die basischen Eigenschaften der Blutflüssigkeit abschwächt, der mächtiger auf die Austreibung der Kohlensäure einwirkt, als fixe Säuren es thun. Andreasch.

59. **H. Dreser: Zur Toxicologie des Kohlenoxydes**[1]. D. bediente sich des neuen Hüfner'schen Spectrophotometers. Es wurde der Extinctionscoëfficient für das Oxy- und Kohlenoxydhämoglobin des Kaninchens bestimmt für das Spectralbereich $\lambda = 568 \mu$ und $\lambda = 546 \mu$; aus diesen Werthen lässt sich in einem Gemische von Oxyhämoglobin und Kohlenoxydhämoglobin leicht der Gehalt an beiden durch Rechnung bestimmen. Es sei die Anzahl der als Sauerstoffhämoglobin vorhandenen Farbstoffmolecüle in 100 Farbstoffmolecülen $= x$, es ist $100 - x$ die Anzahl der Kohlenoxydhämoglobinmolecüle, ferner bezeichne E die bei $\lambda = 568 \mu$ und E' die bei $\lambda = 546 \mu$ beobachtete Extinction ($\varepsilon = - 2 \log. \cos. \varphi$), ferner σ das Verhältniss $\frac{E'}{E}$, so ergiebt sich nach Verf. der Werth für Kaninchenblut $x = \frac{141 (\sigma - 1{,}135)}{0{,}41\, \sigma - 0{,}023}$ und für Menschenblut $x = \frac{1{,}419 (\sigma - 1{,}128)}{0{,}419\, \sigma - 0{,}043}$. — Ist bei Kaninchen die Sauerstoffcapacität des Blutes bis auf $30\,^0/_0$ der Norm gesunken, so tritt der Tod ein. Wird ein durch Kohlenoxyd vergiftetes Thier in völlig gelähmtem Zustande bei einem Oxyhämoglobingehalt des Blutes von $40{,}3\,^0/_0$ aus der Kohlenoxydatmosphäre genommen, so er-

[1]) Arch. f. experm. Pathol. u. Pharmak. **29**, 119—134.

holt es sich sehr rasch wieder bei äusserst beschleunigter Respiration; der Oxyhämoglobingehalt beträgt nach 20 Min. schon wieder 73,6 %, nach 2 Stunden 91,5 %. Athmung von reinem Sauerstoff beschleunigt die Verdrängung des Kohlenoxyds noch um das 5fache. Die tödtliche Dose für 1 Kilo Kaninchen beträgt 0,0115 Grm. Kohlenoxyd, woraus sich für einen 70 Kgrm. schweren Menschen eine Menge von 0,805 Grm. berechnet. Andreasch.

60. **L. de Saint-Martin: Untersuchungen über die Elimination von Kohlenoxyd**[1]. Verf. sättigte frisches defibrinirtes Hundeblut zum Theil mit Kohlenoxyd, zum Theil mit Sauerstoff und bereitete Gemische der beiden Blutarten in wechselnden Proportionen. Von diesen Gemischen wurde eine Probe sofort analysirt[2], eine andere, nachdem dieselbe 9 bis 36 Stunden bei 38 ⁰ unter Luftabschluss digerirt worden war. In allen Versuchen zeigte sich eine mit der Zeitdauer wechselnde Abnahme des Kohlenoxyds und des Sauerstoffs neben einer Zunahme der Kohlensäure des Blutes, z. B. in Versuch d:

	Ursprüngliche Zusammensetzung	nach 9 Stunden	nach 18 Stunden	nach 36 Stunden
CO_2	34,11 %	37,05 %	51,79 %	62,50 %
O_2	13,89 «	9,24 «	4,90 «	0,38 «
CO	2,54 «	1,40 «	1,25 «	1,15 «
N_2	2,25 «	2,25 «	2,05 «	2,30 «

Dieses Resultat steht nur scheinbar in Widerspruch mit dem Befund von Donders [J. Th. **2**, 80], welcher binnen einer Stunde keine Bildung von Kohlensäure im Kohlenoxydblut constatiren konnte. Die Zehrung von Sauerstoff im Blut bei 37 ⁰, welche Schützenberger[3]) zu 3 bis 4 % pro Stunde bestimmte, wird durch die Gegenwart von Kohlenoxyd auf 0,52 bis 0,57 %

1) Recherches sur le mode d'élimination de l'oxyde de carbone. Compt. rend. **112**, 1232—1234. — 2) Die Austreibung des Kohlenoxyds geschah durch Kochen mit Essigsäure nach N. Gréhant (Annales d'hygiène, août 1879 und Les poisons de l'air, Paris, 1890). Zur Bestimmung der Gase wurden nach Doyère Absorptionsmittel verwendet. — 3) Compt. rend. 6. avril 1874.

herabgesetzt, wenn auch nicht völlig aufgehoben, wie Cl. Bernard[1]) meinte; der Vorschlag des letzteren, die Auspumpung der Blutgase in Gegenwart von etwas Kohlenoxyd auszuführen, verdient demnach Beachtung. Herter.

61. **A. Béchamp: Bemerkungen über die Erscheinung der Gerinnung: das Fibrin und die Gerinnung des Blutes**[2]). Nach Thénard besitzt frisches Fibrin die Eigenschaft, Wasserstoffsuperoxyd unter Entwicklung von Sauerstoff zu zersetzen. Wie Verf. findet, vermag frisches Fibrin bei 40—50° Stärkekleister (auch bei Gegenwart von Phenol) zu verflüssigen. Durch beide Wirkungen unterscheidet es sich vom Albumin. Uebergiesst man Fibrin mit sehr verdünnter Salzsäure (1,5 Grm. rauchender Säure im Liter), so quillt es zunächst gallertig auf; nach 20 Tagen ist es gelöst. Die Flüssigkeit ist trübe; unter dem Microscope zeigen sich zahlreiche Granulationen. In einer mit einigen Tropfen Phenol versetzten Flasche war unter gleichen Bedingungen keine Lösung eingetreten. Bei 36° vollzieht sich die Lösung in wenigen Tagen; kleine Phenolmengen verzögern die Lösung, gekochtes Fibrin wird nicht gelöst. Die Lösung des Fibrins zeigt ein Rotationsvermögen $[\alpha]j = -72°-73{,}3°$, also ein bedeutend höheres als Eiweiss und ein niedrigeres als Caseïn. Verdünntes Ammoniak erzeugt einen flockigen, matt weissen Niederschlag, Verf's. Fibrinin. Aus der Lösung fällt Alcohol besonders in Gegenwart von Natriumacetat eine weitere Fällung, die Verf. als Fibrimin bezeichnet. Das Fibrinin, mit Alcohol, darauf mit Aether gewaschen und rasch getrocknet, bildet eine weisse, leichte, zwischen den Fingern zerreibliche Masse, deren Rotationsvermögen in essigsaurer Lösung $[\alpha]j = -67{,}4°$, in ammoniakalischer Lösung $-71{,}9°$ beträgt. Es löst sich in verdünnter Sodalösung; beim Abdampfen bedeckt sich die Lösung mit Häutchen. Auch in stark verdünnter Salzsäure löst es sich und wird daraus durch Alcohol und Aether als salzsaure Verbindung gefällt. In wässriger Lösung zeigt Fibrinin das Rotationsvermögen $[\alpha)j = -70{,}1°$. Die Lösung in rauchender

---

[1]) Physiologie opératoire, pag. 443, 447; Leçons sur les anesthésiques et sur l'asphyxie, pag. 450. — [2]) Bull. soc. chim. [3] **5**, 758—769; Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**. Referatb. 581.

Salzsäure färbt sich in gelinder Wärme schön violett. Fibrinin hat dieselbe elementare Zusammensetzung wie Fibrin, vermag aber Wasserstoffsuperoxyd nicht zu zerlegen und Stärke nicht zu verflüssigen. — Fibrimin ist eine weisse, in Wasser lösliche Substanz, deren Rotationsvermögen $[\alpha]j = -87^0$ beträgt. Es verflüssigt Stärke in geringem Grade; seine Lösung in rauchender Salzsäure färbt sich in der Wärme roth, dann braun. Den in Salzsäure unlöslichen Granulationen verdankt das Fibrin insbesondere obige Wirkungen auf Wasserstoffsuperoxyd und Stärke, sie betragen etwa $1^0/_0$ des Fibrins. Zwei Minuten langes Kochen hebt ihre Wirkung auf. Das Fibrin besteht sonach aus einer besonderen eiweissähnlichen Substanz, welche eine organisirte Substanz eigenthümlicher Art eingehüllt enthält.

62. **Sydney Ringer und Harrington Sainsbury: Der Einfluss von Salzen auf die Wärme-Coagulation** [1]). Schliesst sich an die Untersuchungen der Verff. über den Einfluss von Salzen auf die fermentative Gerinnung [J. Th. **20**, 86]. Die Angaben beziehen sich meist auf Serum von Schafblut, welches in der Regel mit 2 Volumen Wasser verdünnt wurde; zu einigen Versuchen dienten Lösungen von Globulin. Je 10 CC. der Flüssigkeit wurden tropfenweise mit $10^0/_0$ Salzlösungen versetzt und der Einfluss auf die Coagulationstemperatur bestimmt. Calcium-Chlorid und Nitrat, Strontiumchlorid, Baryumchlorid und Magnesiumsulfat erniedrigen den Coagulationspunkt, Zinksulfat ist ohne Einfluss. Natriumchlorid und Kaliumchlorid wirken wie die Salze der alkalischen Erden, aber bei gleichzeitigem Zusatz von Alkalichlorid und Calciumchlorid zu Eiweisslösungen zeigt sich der die Coagulation befördernde Einfluss des Calciumsalzes gehemmt. Der die Coagulation behindernde Einfluss von Alkalien (Natriumhydrat, Calciumhydrat) und von Essigsäure wird durch Zusatz von Calciumchlorid eingeschränkt. Herter.

63. **J. Daland: Ueber das Volumen der rothen und weissen Blutkörperchen im Blute des gesunden und kranken Menschen** [2]).

---

1) Journ. of physiol. **12**, 170—183. — 2) Fortschritte d. Medic. No. 20 und 21, 1891.

S. G. Hedin [J. Th. **19**, 121 und **20**, 113] construirte einen Apparat »Haematokrit«, mit welchem das entsprechend verdünnte Blut in calibrirten Capillaren centrifugirt und das Volum der Blutkörperchensedimente bestimmt wird. Dieses Verfahren gestattet das Volumverhältniss des Plasmas und der rothen und weissen Blutkörperchen im Blute und demnach auch die Blutkörperchenzahl zu eruiren. Verf. untersuchte auf der v. Jaksch'schen Klinik die klinische Verwendbarkeit des Apparates und fand, dass sich als Verdünnungsflüssigkeit für das zu untersuchende Blut am besten 2,5 $^0/_0$ Kaliumbichromatlösung eignet. Das Abmessen des Blutes und der Verdünnungsflüssigkeit sowie die Mischung derselben geschieht mit der Pipette, die Zeiss zur Zählung farbloser Blutkörperchen construirte. In 66—67 Secunden, oder nach 100 Umdrehungen des grösseren Rades des Haematokriten, wobei der die mit Blut gefüllten Capillaren festhaltende Rahmen 10000 Umdrehungen macht, wird ein constantes Volumen der rothen Blutkörperchen erhalten. In allen Fällen von Leucocytose sollte man doppelt so lang drehen, um die weissen Blutkörperchen, die sich als specifisch leichter oberhalb der Schichte rother Blutkörperchen absetzen, zum vollständigen Absetzen zu bringen. Auf diese Weise untersuchte Verf. das Volumen rother und weisser Blutkörperchen bei 55 jungen Männern und fand, dass die rothen zwischen 44—66 pro 100 Blut schwanken, im Mittel = 51,618. Bei 25 von den genannten 55 Fällen wurden parallel die Blutkörperchen mit dem Thoma-Zeiss'schen Apparate gezählt. Es wurden im Max. 7,550,000, im Minim. 4,014,062, im Mittel 5,088,442 pro Cbmm. beobachtet. Im Durchschnitte wurde von verschiedenen Autoren für gesunde Männer die Zahl 5,123,000 gefunden. Berücksichtigt man auch diese Zahlen, so ergibt sich aus dem Vergleich mit den gefundenen Blutkörperchenvolumen, dass ein Volum 99,390 rothen Blutkörperchen entspricht oder, der Einfachheit halber, statt dieser Zahl 100,000. Weitere Bestimmungen mit dem Haemotokriten unter Zugrundelegung dieser Zahl und parallele Blutkörperchenzählungen ergaben, dass der Haemotokrit in zahlreichen Fällen annähernd ebenso genaue, gewiss brauchbare Resultate als die Zählung liefert. Das Volum der rothen und weissen Blutkörperchen, sowie die annähernde Zahl der ersteren kann in kurzer Zeit mit dem Haemotokriten be-

stimmt werden. In einer beigefügten Tabelle werden noch in 44 verschiedenen Krankheitsfällen durchgeführte Bestimmungen der Zahl der rothen, meistens auch der weissen Blutkörperchen nach der Zählmethode, sowie mit dem Haematokriten mitgetheilt.

Horbaczewski.

64. **Max Bleibtreu und Leopold Bleibtreu: Eine Methode zur Bestimmung des Volums der körperlichen Elemente im Blut**[1]. Das Verfahren besteht im Folgenden: Defibrinirtes Blut wird in verschiedenen Verhältnissen mit physiologischer Kochsalzlösung vermischt, die nach dem Absetzen der Blutkörperchen abgehobenen Flüssigkeiten, die Mischungen von Serum und Kochsalzlösung repräsentiren, werden untersucht und mit einander verglichen, und daraus ergibt sich ein Mittel zur Bestimmung des Volumverhältnisses von körperlichen Elementen und Serum. Die Untersuchung der Flüssigkeiten kann auf zweierlei Art geschehen, entweder wird in denselben der Stickstoff nach der Kjeldahl'schen Methode bestimmt, oder es wird das specif. Gewicht derselben (mit dem Pycnometer) ermittelt. Bei der ersten Art der Untersuchung wird die Formel $(e_1 - e_2)x = \frac{S_2}{b_2} e_2 - \frac{S_1}{b_1} e_1$ angewendet. In dieser Formel bedeutet b die zur Mischung angewandte Blutmenge, S = Volum der zugesetzten Kochsalzlösung, x den echten Bruch, mit welchem das Vol. b multiplicirt werden muss, um das darin enthaltene Flüssigkeitsvolum zu erhalten. Die Menge Flüssigkeit, die in der Mischung enthalten, ist $= bx + S$. Verwendet man ein bestimmtes Volum der Mischung zur N-Bestimmung, so muss dieses Volum mit $\frac{bx}{bx + S}$ multiplicirt werden, um das darin enthaltene Volum Serum zu bekommen. Wenn 5 Ccm. Mischung genommen wurden, so sind darin $5 \frac{bx}{bx + S}$ Ccm. Serum enthalten. Die in diesem Volum ermittelte N-Menge wird auf Eiweiss umgerechnet und dieses = e. Wenn man zwei solche Salzlösung-Blut-Mischungen, in welchen die Componenten in einem anderen Verhältniss enthalten sind, herstellt

---

[1]) Pflüger's Arch. **51**, 151—228.

und die Werthe der einen mit dem Index 1, der zweiten mit 2 bezeichnet, so ergibt sich dann:

1. in 5 Ccm. Serum sind enthalten $e_1 \frac{b_1 x + S_1}{b_1 x}$ Grm. Eiweiss,

2. « 5 « « « « $e_2 \frac{b_2 x + S}{b_2 x}$ « «

woraus für x die Gleichung $= e_1 \frac{b_1 x + S_1}{b_1} = e_2 \frac{b_2 x + S_2}{b_2}$ oder $x(e_1 - e_2) = e_2 \frac{S_2}{b_2} - e_1 \frac{S_1}{b_1}$. Ermittelt man das spec. Gewicht der Mischungen, so gilt die Formel $x = \frac{s}{b} \cdot \frac{S - K}{S_0 - S}$. In derselben ist b defibrinirtes Blut, s Kochsalzlösung, das spec. Gewicht der aus dieser Mischung nach Absetzen der Blutkörperchen resultirenden Kochsalz-Serum-Mischung $= S$, das spec. Gewicht des Serums $= S_0$ und dasjenige der Kochsalzlösung $= K$. x hat dieselbe Bedeutung, wie in der früheren Formel. — In einem Volum Salzlösung-Serum-Mischung sind enthalten $\frac{bx}{s + bx}$ Volum Serum und $\frac{s}{s + bx}$ Vol. Salzlösung. Ein Volum Salzlösung-Serum-Mischung wiegt S. Der erste Bestandtheil wiegt $\frac{bx}{s + bx} \times S_0$, der zweite Bestandtheil wiegt $\frac{s}{s + bx} \times K$, woraus $S = \frac{bx}{s + bx} S_0 + \frac{s}{s + bx} K$, u. $x = \frac{S}{b} \frac{S - K}{S_0 - S}$. Im Uebrigen muss auf das Original verwiesen werden. Horbaczewski.

65. **John Berry Haycraft: Eine neue Methode, das specifische Gewicht des Blutes zu messen**[1]. Roy's Methode, das Blut tropfenweise in verschiedene Gemische von Glycerin und Wasser vom spec. Gewicht 1,030 bis 1,070 fallen zu lassen, um zu prüfen, in welchem Gemisch es weder schwimmt noch untersinkt, ist für ärztliche Zwecke zu wenig handlich. Das folgende Verfahren von Haycraft, auf demselben Princip beruhend, ist vorzuziehen, besonders da es nur einen Tropfen Blut erfordert. Zwei Gemische

[1]) A new method for the estimating the specific gravity of the blood. Proc. roy. soc. Edinburgh, 18, 251—254.

von Benzylchlorid (spec. Gew. 1,100) und Toluol (spec. Gew. 0,8706) werden bereitet, von denen A ein spec. Gewicht von 1,070, B ein Gewicht von 1,020 zeigt. In ein Glasrohr wird nun 1 CC. von A und ein Tropfen Blut eingebracht, dann wird von B aus einer in $^1/_{100}$ getheilten Pipette so viel hinzugegeben, bis die Mischung das spec. Gewicht des Blutes erreicht hat. Das spec. Gewicht der Mischung kann leicht berechnet oder in einer Tabelle abgelesen werden. Die Gemische A und B werden bei 15,6° C. bereitet. Ist die Temperatur bei der Bestimmung eine andere, so muss für je 2° F das spec. Gewicht um 1 Grad oder genauer um 0,88 Grad corrigirt werden. Herter.

66. **Hugo Winternitz: Beiträge zur Alkalimetrie des Blutes**[1]. Verf. stellte behufs Prüfung einiger Umstände, die die gebräuchlichen Methoden beeinflussen könnten, Versuche an Kaninchen nach dem Verfahren von v. Jaksch an, welches dahin modificirt wurde, dass eine $^1/_{10}$ Normal-Weinsäure angewendet wurde, welche statt in Wasser in 10% Natriumsulfatlösung angefertigt war. Dadurch wird die Lösung rother Blutkörperchen verhindert und die durch die consecutive Veränderung der Blutfarbe resultirende Unsicherheit der Beurtheilung der Reaction eliminirt. Auch stellt sich dadurch die Methode einfacher, weil man die complicirten Mischungen von Weinsäure und Natriumsulfat vermeidet und die Uhrschälchen einfach mit 0,1, 0,2, 0,3 u. s. w. dieser Normalsäure zu beschicken hat. Zur Prüfung der Reaction wurde ein nach Vogel bereitetes Lackmuspapier verwendet, von dem der eventuell haftengebliebene Blutfarbstoff abgespritzt wurde. Die Versuchsanordnung war folgende: In die auspräparirte Carotis des Thieres wurde eine Canüle eingeführt, an der sich ein Gummischlauch mit einem Quetschhahn befand. Am Schlauch war eine 1 Ccm. fassende, in $^1/_{10}$ Ccm. getheilte Pipette angebracht, aus welcher das Blut zu $^1/_{10}$ Ccm. für die Proben vertheilt wurde. Beim Auffangen einer grösseren Blutmenge und directem Titriren derselben mit $^1/_{10}$ Normal-Weinsäure wurden in beiden Fällen gut übereinstimmende Resultate erzielt. — Verf. fand die Alkalescenz normalen Kaninchenblutes zu 0,14—0,20, im Mittel

---

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 505—512.

0,165 Grm. NaOH pro 100 Grm. Blut. — Bei der Gerinnung des Blutes wurde eine Alkalescenz-Abnahme vornehmlich in zwei Etappen beobachtet und zwar sobald das Blut die Gefässwand verlässt, ehe dasselbe noch gerinnt, und dann während des Eintrittes der Gerinnung, beziehungsweise nach eingetretener Gerinnung. Innerhalb der nächsten 24 St. wurde eine weitere Alkalescenzabnahme nicht beobachtet. Ferner zeigte sich, dass in allen Versuchen eine weitere Abnahme der Alkalescenz nicht stattfindet, sobald einmal das Blut durch Zusatz einer entsprechenden Säuremenge neutralisirt worden ist. — Wenn die Gerinnung durch Zusatz von Salzlösung gehindert wird, so nimmt die Alkalescenz auch ab, jedoch ist diese Abnahme geringer als bei geronnenem Blute. — Erstickungsblut (nach energischer Erdrosselung) zeigte dieselbe Alkalescenz wie das arterielle. Auch konnte festgestellt werden, dass die Menge des zugesetzten Natriumsulfats die Reaction nicht beeinflusst. Horbaczewski.

67. **J. Swiatecki: Ueber die Alkalescenz des durch Wirkung grosser Natrium sulphuricum-Gaben verdichteten Blutes**[1]. Verf. versuchte festzustellen, welche Veränderungen in der Alkalescenz des durch grosse Glaubersalz-Gaben verdichteten Blutes eintreten, ob in dieser Hinsicht eine Aehnlichkeit zwischen der experimentellen Oligaemia sicca und der bei der Cholera sich entwickelnden besteht, bei der sogar saure Reaction des Blutes platzgreifen kann. Bei den Versuchen, die an Hunden ausgeführt wurden, wurde die Methode von Landois, unter Anwendung von $^1/_{100}$ und $^1/_{200}$ Normal-Oxalsäure-Lösung mit 18 Flüssigkeiten benutzt. Das direct dem Blutgefässe entnommene Blut wurde mit einer 10 $^0/_0$ igen Lösung von schwefelsaurem Natron 10 fach verdünnt, in jede Probeflüssigkeit 5 Ccm. dieser Mischung gegeben und die Reaction mit blauem und rothem Lackmuspapier geprüft. In 3 Versuchen wurden grosse Gaben von Glaubersalz den Versuchsthieren per os eingeführt — die Alkalescenz des Blutes verminderte sich nach der Einführung von Na_2SO_4 nicht — sondern stieg in einem Versuche an (von 360—400 auf 440 pro 100 Blut). Bei einem Versuche wurde dem Thiere SO_4Na_2-Lösung in die Peritonealhöhle eingeführt. Die Alkalescenz wurde zu 360

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 49—61.

gegenüber 400 vor der Einführung des Glaubersalzes gefunden. Verf. betrachtet diese Verminderung der Alkalescenz nur als eine scheinbare, denn bei der colossalen Blutverdichtung war die Quantität des zum Versuche verwandten Plasmas viel geringer als bei der Controllprobe, und dieser Quantität Plasma würden bei unverändertem Procentgehalt der Alkalien nach Berechnung des Verf. nicht 400, sondern 275 Säureeinheiten entsprechen, während 360 gefunden wurden, so dass de facto eine Alkalescenz-Steigerung vorliegt. Dieses Verhalten könnte so erklärt werden, dass aus dem Blute die Säuren leichter als Basen oder neutrale Salze diffundiren — in Folge dessen stellt sich das Verhältniss im Plasma zu Gunsten der Basen. Bei der Cholera handelt es sich um andere Verhältnisse — die bedeutende Alkalescenzverminderung ist durch den infectiösen Krankheitsprocess bedingt. Horbaczewski.

68. **J. Petruschky: Ueber die Einwirkung des Chloroform und anderer Gifte auf die alkalische Reaction der Körpersäfte**[1]. Untersucht man das Blut von chloroformirten Thieren während des Lebens oder direct nach Eintritt des Todes mittelst empfindlichen Lackmuspapieres auf seine Reaction, so wird man es stets alkalisch finden; nach Abkühlung der Leiche geht die alkalische Reaction in eine saure über. Ort der Säurebildung scheint nicht das Blut, sondern das Gewebe zu sein. Auch bei einem durch Schweinfurter Grün zu Grunde gegangenen Menschen reagirten das Blut und die übrigen Körpersäfte sauer. Aehnliches ergab sich bei Arsenvergiftungen an Thieren, so dass diese Wirkung verschiedenen Giften zukommen dürfte. Andreasch.

69. **René Drouin: Ueber eine neue hämato-alkalimetrische Methode und die Alkalescenz des Blutes der Wirbelthiere**[2]. Verf. bestimmt im Blutserum die Alkalescenz, indem er dasselbe mit 2 Volum Wasser und einem Tropfen alkoholischer Lösung von Phenolphtaleïn erwärmt und mit Schwefelsäure $^1/_{1000}$ titrirt. Die so bestimmte Alkalescenz beruht auf der Reaction ungesättigter Salze; um diese auszuschliessen versetzt D. eine zweite Portion Serum in geschlossenem Gefäss mit einem bekannten Ueberschuss von Natron-

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 20. — 2) Sur une nouvelle méthode hémato-alcalimétrique et sur l'alcalinité comparée du sang des vertébrés. Compt. rend. **111**, 828—830.

lauge. fällt dann durch Baryumchlorid die Kohlensäure, Phosphorsäure und Harnsäure, filtrirt schnell und misst in einem Theil des Filtrats durch Bestimmung der verringerten Alkalescenz die Acidität des Serums. Eine dritte Portion dient zur Bestimmung des festen Rückstandes, auf welchen die obigen Resultate bezogen werden. Es wurden folgende Mittelzahlen der Alkalescenz erhalten, ausgedrückt in Grm. Schwefelsäure (H_2SO_4) auf 1 Grm. festen Rückstand:

Aal . . .	Spuren	Pferd . .	0,010378
Karpfen . .	Spuren	Kalb . . .	0,010423
Eidechsen .	0,005430	Schaf . .	0,012664
Ringelnatter	0,006340	Ochs . . .	0,013777
Frosch . .	0,007472	Ente . . .	0,015166
Hund . .	0,008109	Huhn . .	0,015733
Meerschwein	0,009941	Schildkröte .	0,016318

Beim Menschen wurden 0,009244 Grm. gefunden, beim Kaninchen weniger als beim Frosch. Die für die einzelnen Bestimmungen angewendeten Mengen betrugen 0,5 CC. [Vergl. J. Th. **4**, 107; **8**, 115.] Herter.

70. **A. Freudberg: Ueber den Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Alkalescenz des menschlichen Blutes und auf die Reaction des Harns.**[1]) Verf. verwendete zur Alkalescenzbestimmung des Blutes das von Sahli modificirte Verfahren von v. Jaksch, indem statt der 18 von v. Jaksch empfohlenen, 27 Flüssigkeiten von $^1/_{10}$, $^1/_{100}$ und $^1/_{1000}$ Normalweinsäurelösung vorbereitet wurden, und die Reaction nur mit neutralem, aus Druckpapier eigens hergestellten Lackmuspapier, nicht mit rothem und blauem, wie bei der obigen Methode, geprüft wurde, wobei noch der auf das Lackmuspapier gebrachte Tropfen der Blutmischung sofort mit Filtrirpapier abgesaugt wurde, um die rothe Blutfarbe zu eliminiren. Das so modificirte, nach der Ansicht des Verf.'s ziemlich genaue Verfahren diente zur Feststellung der Beeinflussung der Blutalkalität durch Einfuhr von Säuren und Alkalien, von denen Salzsäure, Milchsäure und Weinsäure, sowie Natr. bicarb. und zwar in variirten Dosen und

[1]) Virchow's Arch. **125**, 566—600.

nur innerlich verwendet wurden. Parallel mit diesen Versuchen wurde das Verhalten der Harn-Acidität resp. -Alkalität untersucht, wobei Normal-Natronlauge und -Oxalsäure und Lackmuspapier verwendet wurden. — Die erhaltenen Resultate werden in folgender Weise zusammengefasst: Durch H Cl 4—8 Grm. offic. pro die wurde in allen Fällen, mit Ausnahme eines einzigen, die Alkalescenz des Blutes nicht verändert, während die Acidität des Harnes zunahm; in einem Falle von Cystitis wurde der stark alkalische Harn sauer. — Durch 10—30 Grm. Milchsäure pro die wurde die Alkalescenz des Blutes ungefähr um $^1/_5$—$^1/_4$ vermindert. Die Acidität des Harnes zeigte eine Zunahme, die jedoch relativ unbedeutend war, woraus zu schliessen ist, dass die Milchsäure grösstentheils verbrannt wurde. Diese Beobachtung ist nicht im Einklang mit der Behauptung von Cantani, dass die Milchsäure das beste Mittel sei, um den Harn sauer zu machen. — Durch 5—10 Grm. Weinsäure pro die wurde die Alkalescenz des Blutes um etwa $^1/_6$ vermindert. Die Harnacidität zeigte, mit Ausnahme eines einzigen Falles, eine geringe Zunahme und es wird demnach auch der grösste Theil der zugeführten Weinsäure im Körper verbrannt. — Durch 5—15 Grm. Natr. bicarb. pro die ist in drei Fällen eine Vermehrung der Alkalescenz des Blutes um ca. $^1/_{14}$ herbeigeführt worden; in zwei anderen Fällen dagegen war keine Veränderung zu constatiren. Der Harn wurde in allen Fällen alkalisch. — Aus diesen Ergebnissen schliesst Verf., dass man auf das Blut viel weniger als auf den Harn einwirken kann, jedoch lässt sich deswegen nicht bestreiten, dass fortgesetzte Darreichung von Alkalien und passende Kost bei sogen. sauren Diathesen (Gicht, Gallensteine, Rhachitis) therapeutische und prophylactische Bedeutung haben können. Horbaczewski.

71. **Karl Landsteiner: Ueber den Einfluss der Nahrung auf die Zusammensetzung der Blutasche.**[2]) Während aus den Untersuchungen von Verdeil (Liebig's Ann. 1849, **69**, 89) hervorzugehen scheint, dass die Blutasche durch eine Veränderung der Nahrung bedeutend beeinflusst werden kann, welcher Ansicht Gorup-Besanez und auch zum Theil Bunge beipflichtet, fand dagegen

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 13—19.

Jarisch (J. Th. 1, 104), bei derselben Species von Thieren, die vorher eine ganz beliebige Nahrung erhielten, gleich zusammengesetzte, bei Thieren verschiedener Species bedeutend differirende Blutaschen. Zur Entscheidung der Frage fütterte Verf. (30 Stück) noch nicht erwachsene Kaninchen durch $3^1/_2$ Monate mit bedeutend differenter Nahrung. Während die eine Hälfte der Kaninchen mit Kuhmilch, in welcher nach Bunge das Verhältniss von $Na_2O : K_2O =$ 1:0.783 — 3,77 ist, gefüttert wurde, erhielt die andere Hälfte Wiesenheu, in welchem $Na_2O : K_2O$ wie 1 : 9,6 bestimmt wurde. Am Ende der Versuchszeit wurde den Thieren mittelst einer in die Carotis eingebundenen Canüle Blut entzogen und nach der von Jarisch beschriebenen Methode verascht und analysirt. Die Zusammensetzung der Blutasche beider Thiercategorien ist in der nachfolgenden Tabelle zusammengestellt. Die Werthe beziehen sich auf 100 Theile Blut.

	Heufütterung		Milchfütterung	
	I.	II.	III.	IV.
K_2O	— 0.1600	— 0,1760	0,1882	— 0,1988
Na_2O	— 0,3216	— 0,2733	0,2766	— 0,3097
Fe_2O_3	— 0,0591	— 0,0644	0,0735	— 0,0656
CaO	— 0,0158	— 0,0111	0,0064	— 0,0153
MgO	— 0,0062	— 0,0031	0,0057	— 0,0083
Cl	— 0,2668	— 0,2499	0,2612	— 0,2601
P_2O_5	— 0,1264	— 0,0968	0,1023	— 0,1496
$\frac{Na_2O}{K_2O}$	— 2,0098	— 1,5488	1,4699	— 1.5577.

Aus diesen Analysenresultaten geht hervor, dass die Zusammensetzung der Blutasche beider Thiercategorien (bei Heu- und Milchfütterung) keine wesentlichen Differenzen aufweist und dass somit die Zufuhr anorganischer Salze über ihre Einverleibung in den Organismus nicht entscheidet. Es ist allerdings möglich, dass die bedeutenden Differenzen in der Zusammensetzung der Blutasche verschiedener Thierspecies auch durch den Einfluss der Nahrung während sehr langer Zeit bedingt sind. Horbaczewski.

72. **C. Jacobj: Ueber das Schicksal der in das Blut gelangten Eisensalze**[1]. Im Anschlusse an die Untersuchungen von Hamburger [J. Th. **8**, 183], nach welchen die in den Magen gebrachten Eisensalze zum grössten Theile im Koth wieder erscheinen und die Untersuchungen des Verf. [Ueber Eisenausscheidung aus dem Thierkörper nach subcutaner intravenöser Injection. Ing.-Diss. Strassburg 1887], aus welchen hervorgeht, dass nicht mehr als 5 °/₀ des in die Circulation gebrachten Metalls durch die Nieren den Organismus verlassen, wurde zunächst untersucht, ob eine Ausscheidung des injicirten Eisens durch die Darmwand stattfinde, da Cahn [J. Th. **14**, 277] gezeigt hat, dass das Mangan in dieser Weise ausgeschieden wird. War das aber der Fall, so konnten die Hamburger'schen Versuche auch so gedeutet werden, dass das vom Darme resorbirte Eisen in denselben wieder ausgeschieden wurde. Zwei diesbezüglich angestellte Versuche, bei denen Hunde zunächst durch längere Zeit ausschliesslich mit Milch gefüttert und wiederholt mit Karlsbader Salz abgeführt wurden, so dass der entleerte Koth schliesslich nur 1 Mgrm. Eisen enthielt, dann nach Injection von Eisensalz in die Vene verbluten lassen wurden, worauf der Darminhalt sowie die Darmwand untersucht wurden, ergaben, dass die Darmwand in den nächsten Stunden nach der Injection keine erheblicheren Mengen von Eisen aus dem Blute aufzunehmen und auszuscheiden im Stande ist. Die Untersuchung der Galle, in der nach intravenöser Injection von Eisen etwa normaler Eisengehalt gefunden wurde, zeigte, dass durch dieses Secret die Eisenausscheidung nicht stattfindet. Da nun weitere Versuche ergaben, dass das in die Vene injicirte Eisen durch den Harn nur innerhalb 2—3 Stunden ausgeschieden wird, und dass diese Ausscheidung wieder eintritt, sobald Eisensalz in die Vene abermals injicirt wird, war es klar, dass das Blut innerhalb 2—3 Stunden vom eingeführten Eisen befreit wird und da dasselbe in den Ausscheidungen nur in geringer Menge aufgefunden wurde, dass dasselbe irgendwo in den Geweben deponirt wurde. Es stellte sich heraus, dass in der Leber die Hauptmasse (gegen 50 °/₀) des injicirten Eisens abgelagert wird. Der Rest wird

---

[1]) Arch. f. exp. Pathol. u. Pharmak. **28**, 256—264.

in anderen Organen (Milz, Niere, Darmwand) und zwar schon in 2—3 Stunden deponirt, während nur ein sehr kleiner Theil (etwa 10 °/₀) durch Harn, Darmsecret und Galle zur Ausscheidung gelangt.

Horbaczewski.

73. **M. Abeles: Ueber ein Verfahren zum Enteiweissen des Blutes für die Zuckerbestimmung**[1]. Verf. bespricht zunächst die verschiedenen zum Enteiweissen des Blutes verwendeten Methoden und empfiehlt das folgende einfache und sichere Verfahren, welches im Wesentlichen darin besteht, dass die Eiweisskörper des Blutes mit einer alcoholischen Lösung von Zinkacetat ausgefällt werden. Zinkacetat wird in einer Menge von 5 °/₀ vom Gewichte des zu untersuchenden Blutes (d. i. 0,05 Grm. auf 1 Grm. Blut) in einem dem Blutvolumen gleichen Volumen absoluten (oder entsprechend mehr 90—95 °/₀) Alcohols gelöst und die trübe, nicht filtrirte Flüssigkeit mit dem Blute gut durchgerührt. Das dem lebenden Thiere entnommene Blut kann in die vorher zubereitete Zinkacetatlösung direct eingelassen und dann gewogen werden, wobei aber darauf zu sehen ist, dass die Zinkacetatlösung in dem eben erwähnten Verhältnisse zum Blute vorhanden ist. Der in der Flüssigkeit sich abscheidende Niederschlag nimmt bald eine gleichmässige, schwarzgraue Färbung an und nun wird filtrirt, mit 90—95 °/₀ Alcohol gewaschen und der Rückstand scharf ausgepresst, herausgeschält, mit Alcohol zerrieben, filtrirt, der Rückstand gewaschen und nochmals ausgepresst. Aus den gesammten, gewöhnlich etwas trüben Flüssigkeiten wird das Zink mit Natriumcarbonatlösung (1 : 5), welche bis zur deutlich alkalischen Reaction zugesetzt wird, ausgefällt, vom Niederschlage filtrirt, das klare Filtrat, welches bei 50 CC. Blut 250 bis höchstens 300 CC. beträgt, mit Essigsäure schwach angesäuert und auf 20—30 CC. eingedampft. Die resultirende Flüssigkeit wird in einen Maasscylinder gespült, neuerdings mit 3—4 Tropfen einer concentr. wässerigen Lösung von Zinkacetat oder — Chlorid und dann mit kohlensaurem Natron bis zum Eintritt alkalischer Reaction versetzt und bis zum ursprünglichen Volumen aufgefüllt. Das nur schwach gelb gefärbte, vollkommen eiweissfreie Filtrat kann sofort zum Titriren

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 495—504.

verwendet werden. — Ebenso wie Zinkacetat sind Zinkchlorid und Cadmiumsalze verwendbar, während Blei und Eisen dem Zink nachstehen. — Die Vortheile des beschriebenen Verfahrens bestehen darin, dass die Zinklösung jeden Lebensvorgang im Blute sofort sistirt, dass die Enteiweissung in der Kälte vor sich geht, dass die resultirenden Zuckerlösungen klar, sehr wenig gefärbt und eiweissfrei sind und dass die Genauigkeit der Methode von keiner anderen übertroffen, sogar sehr oft nicht erreicht wird, wie aus einer Reihe von Beleganalysen hervorgeht. Horbaczewski.

74. **Vaughan Harley: Das Verhalten von Zucker im Blut**[1]). Verf. verwirft die von F. Schenk [J. Th. **20**, 118] aufgestellte, aber wieder fallen gelassene Hypothese einer chemischen Bindung der Glucose durch die Albuminstoffe des Blutes. Er bestimmte zunächst nach der von Worm-Müller und Otto modificirten Knapp'schen Methode[2]) den Zucker im Blut, dem bestimmte Mengen Glucose zugesetzt waren; die Eiweisskörper wurden a) durch Kochen mit verdünnter Essigsäure, b) durch Fällen mit Kaliumquecksilberjodid, c) durch Fällen mit Quecksilberchlorid coagulirt. Für defibrinirtes Kalbsblut betrugen die Verluste bei diesen Bestimmungen nach a) 0 bis 14,8 $^0/_0$, nach b) 0,7 bis 7,1 $^0/_0$, nach c) 0,1 bis 5,3 $^0/_0$, für undefibrinirtes Kaninchenblut 0,6 bis 7,2 $^0/_0$. In allen Fällen wurde das Coagulum wiederholt sehr sorgfältig ausgewaschen, die Verluste waren grösser oder kleiner, je nachdem das Eiweiss in gröberen oder feineren Flocken abgeschieden war, so dass die mechanische Retention von Zucker das Auswaschen mehr oder weniger erschwerte. Die mechanische Retention erklärt indessen nicht die ganze Grösse der wechselnden Verluste. Diese hängen auch ab von der Zeit, während welcher der Zucker mit dem Blute digerirt wurde, ehe die Analyse ausgeführt wurde. Nach 1, 2 resp. 6 bis 7 Stunden

1) The behaviour of saccharine matter in the blood. Journ. of physiol. **12**, 391—408. Vergl. Pancreatic diabetes, a clinical and experimental enquiry to its nature, causation and treatment. Graduation prize thesis for the Edinburgh University M. D. 1891. Aus dem Physiol. Inst. Christiania. — 2) Hammarsten, Lehrb. d. physiol. Chemie 1891, 349.

betrugen die Verluste in einem Fall 37,18, 47,75 resp. 48,47 $^0/_0$, in einem anderen Fall 12,27, 18,63 resp. 42,27 $^0/_0$, in einem dritten 35,9, 42,72 resp. 50,45 $^0/_0$. Es handelte sich hier um nicht sterilisirtes defibrinirtes Kalbsblut, mit 0,22 Grm. Zucker in 40 bis 50 CC. Diese Verluste waren theilweise durch Bacterienwirkung bedingt, denn als frisches Blut unter antiseptischen Cautelen in einem Pasteur'schen Kölbchen aufgefangen und mit Zuckerlösung digerirt wurde, betrugen die Verluste für Kaninchenblut mit 0,128 bis 0,193 Grm. Zucker während 2 Stunden bis 5 Tage nur 13,5 bis 29,6 $^0/_0$, für Hundeblut mit 0,303 resp. 0,341 Grm. Zucker 12,5 resp. 17,3 $^0/_0$ in 21 bis 70 Stunden. Immerhin findet auch bei Ausschluss der Bacterienwirkung ein progressiver Verlust an Zucker im Blute statt, welcher wahrscheinlich durch ein Ferment bedingt ist (vergl. Lépine, J. Th. **20**, 122). Diese Untersuchungen wurden mit Unterstützung von Sophus Torup ausgeführt.

Herter.

75. **Maurice Arthus: Ueber das glycolytische Ferment**[1]). A. bringt weitere Beweise dafür, dass das Verschwinden des Zuckers aus dem Blut ausserhalb der Blutgefässe auf der Wirkung eines Ferments beruht [Lépine, J. Th. **20**, 121]. Der Process geht auch in sterilisirten Recipienten unter antiseptischen Cautelen vor sich. Bringt man frisches Fibrin in das Blut ein, so schlägt sich auf demselben das Ferment nieder und das Fibrin gewinnt glycolytische Eigenschaften. Für die Ferment-Natur des glycolytischen Agens spricht auch die grosse Analogie desselben mit dem Fibrinferment, sowohl was die Bildung, als auch was die Bedingungen der Wirksamkeit betrifft. Im lebenden Blut ist das glycolytische Ferment nicht enthalten, denn die anderen löslichen Fermente, welche sich darin finden (Diastase, Pepsin, Lab, Trypsin) gehen in die Gewebsflüssigkeiten und in den Urin über, das fragliche Ferment wird aber in diesen Flüssigkeiten unter normalen Verhältnissen nicht vorgefunden. Im peritonealen Transsudat des Pferdes vermindert sich der Zuckergehalt nicht, wenn nicht Blut oder Serum hinzugefügt wird. Der Urin zeigt glyco-

1) Sur le ferment glycolytique, Mém. Soc. biolog. **48**, 65—70.

lytische Wirkung, wenn Blutserum, lackfarbenes Blut oder solches, welches einige Zeit bei 40° gehalten wurde, intravenös injicirt wird. Das Ferment entsteht aus den weissen Blutkörperchen (Lépine). Zusatz von Natriumoxalat 1 °/₀₀ verzögert die Entstehung desselben; die Wirkung des Ferments wird durch das Oxalat nicht gestört. Natriumfluorid 1,5 °/₀₀ verhindert die Entstehung des Ferments vollständig; wird defibrinirtes Blut schnell mit Natriumfluorid 0,2 °/₀₀ versetzt, so bildet sich kein Ferment, die während Digestion bei 40° eingeleitete Zersetzung des Zuckers wird dagegen durch Zusatz von Fluorid nicht aufgehalten. Dass das Ferment nicht im Blut enthalten ist, lässt sich an dem in der Jugularvene des Pferdes abgeschnürten Blut zeigen; der Zuckergehalt vermindert sich nicht in 6 Stunden bei 15°, auch nicht in drei Viertelstunden bei 40°. — Mit der Präexistenz des glycolytischen Ferments im Blut fällt auch Lépine's Theorie des Pankreas-Diabetes. A. kritisirt L.'s Verfahren, das relative glycolytische Vermögen des Blutes unter verschiedenen Verhältnissen zu vergleichen; wichtiger ist die absolute Menge des zersetzten Zuckers, als die in Procenten des ursprünglichen Gehalts berechnete. Herter.

76. R. Lépine und Barral: Das glycolytische Ferment und die Pathogenie des Diabetes[1]. **Ueber das glycolytische Vermögen des Blutes beim Menschen**[2]. Nach L. handelt es sich beim Diabetes selten um eine Hyperproduction von Zucker, stets aber um eine Verlangsamung der Zersetzung des Zuckers im Blut, wegen der Abnahme des glycolytischen Ferments in demselben.[3]) Die Zersetzung des Zuckers im Blut wird nach folgender Methode gemessen. 100 CC. Blut werden in einem unter 15° abgekühlten Gefäss aufgefangen und defibrinirt. (Vergl. folgendes Referat.) 40 Grm. davon lässt man nun tropfenweise in das

---

1) Le ferment glycolytique et la pathogénie du diabète. Paris 1891, pag. 21. — 2) Sur le pouvoir glycolytique du sang chez l'homme. Compt. rend. **112**, 604—605. — 3) Lépine, Lyon medical, 1889.

gleiche Gewicht auf 80° [1]) erwärmte Natriumsulfat-Lösung einfliessen und bestimmt dann den Zucker nach Cl. Bernard. Eine andere Portion des defibrinirten Blutes (50 Grm.) wird in einem Kolben eine Stunde auf Körpertemperatur gehalten und dann der Zuckergehalt wie oben bestimmt. Die quantitativen Bestimmungen wurden von Barral ausgeführt. Beim normalen Hund werden bei der zweiten Bestimmung 20 bis 40 % Zucker weniger erhalten, das glycolytische Vermögen des Hundeblutes beträgt also in der Norm 20 bis 40. Bei fieberfreien Patienten wurde dieses Vermögen mindestens gleich 23 gefunden; beim gesunden Menschen beträgt dasselbe vermuthlich weit über 25 %. Bei den 5 Diabetikern, welche L. untersuchte, wurden dagegen sehr viel niedrigere Werthe erhalten.

	Zuckergehalt im Blut		Verlust an Zucker.	Verlust in Procenten der ursprünglichen Menge.
	Bestimmung I.	Bestimmung II.		
Pneumonie . . 1	1,20	0,78	0,42	35
« 2	1,04	0,78	0,26	25
Uraemie . . .	1,00	0,77	0,23	23
Obesität . . .	1,17	0,89	0,28	24
Diabetes . . 1	5,07	4,90	0,17	3,3
« 2	4,54	4,47	0,07	1,6
« 3	3,48	3,23	0,25	7,0
« 4	2,17	2,05	0,12	5,5
« 5	3,38	3,30	0,08	2,1

Die niedrigsten Zahlen für das glycolytische Vermögen entsprechen den schwersten Diabetes-Fällen. Diese Herabsetzung des glycolytischen Vermögens wurde in allen Formen der experimentellen Glycosurie constatirt, so bei der durch nervöse Reizung, durch Asphyxie, durch Antipyretica, durch Phloridzin, durch Pankreas-Exstirpation bedingten (vergl.

1) Das Blut muss schnell auf eine 54° (Zersetzungstemperatur des glycolytischen Ferments) übersteigende Temperatur gebracht werden. In späteren Publicationen (siehe folgendes Referat) wird eine Temperatur von mindestens 90° für die Sulfatlösung vorgeschrieben.

J. Th. **20**, 121). L. nimmt an, dass das glycolytische Ferment des Blutes im Wesentlichen aus dem Pankreas stammt (vergl. dagegen Arthaud und Butte, J. Th. **20**, 393). Es findet sich beim verdauenden Hund reichlicher im Chylus des Ductus thoracicus und im Blut der Vena portae als im Blut der Vena splenica und im venösen und arteriellen Blut der übrigen Gefässbezirke. Das glycolytische Ferment des Blutes ist fast nur in den Blutkörperchen, und zwar in den Leucocyten enthalten. Es stammt nicht ausschliesslich aus dem Pankreas, denn nach der Totalexstirpation desselben wirkt das Blut immer noch in geringem Grade glycolytisch.[1]) Herter.

77. **R. Lépine und Barral: Ueber die exacte Bestimmung des glycolytischen Vermögens im Blut.**[2]) Verff. empfehlen nunmehr folgendes Verfahren: Das Blut wird direct, theils in einem gewogenen Kolben mit Natriumsulfatlösung von wenigstens 90°, theils in einem Gefäss mit sterilisirtem Sand von 39° aufgefangen. Letztere Portion wird während einiger Minuten stark geschüttelt behufs vollständiger Defibrinirung und nach einstündiger Digestion bei 90° in Natriumsulfatlösung von mindestens 90° eingegossen. Die Differenz im Zuckergehalt dieser beiden Portionen (beim hungernden Hunde im Mittel 1,07 resp. 0,72 ‰) ist grösser als die Differenz der für defibrinirtes Blut erhaltenen Werthe (1,05 resp. 0,80 ‰). Der Unterschied im ursprünglichen Gehalt beruht auf Zerstörung eines kleinen Theils des Zuckers während des Defibrinirens; der Unterschied in dem glycolytischen Vermögen erklärt sich durch Einschluss von weissen Blutkörperchen durch das sich abscheidende Fibrin. Bei gut gefütterten Thieren verursacht das Glycogen des Blutes (Arnaud) eine Complication (siehe folgendes Referat). Herter.

78. **R. Lépine und Barral: Ueber die scheinbare und wirkliche Glycolyse im Blut und über eine schnelle und exacte Bestimmung des Glycogengehalts in demselben.**[3]) Bestimmt man nach

---

[1]) Nach Boccardi (Riforma medica, 22 novembre 1890) wird in gewissen Darmdrüsen accessorisch oder vicariirend glycolytisches Ferment gebildet. — [2]) Sur la détermination exacte du pouvoir glycolytique du sang. Compt. rend. **112**, 1185—1187. — [3]) De la glycolyse hématique apparente et réelle, et sur une méthode rapide et exacte de dosage de glycogène du sang. Compt. rend. **112**. 1414—1416.

dem im vorhergehenden Referat beschriebenen Verfahren den Schwund des Zuckers im Blut bei 39° für Hunde, welche mindestens einen Tag gefastet haben, so findet man denselben während der ersten Viertelstunde gleich 12 % des anfänglichen Werthes, während der folgenden Viertelstunden gleich 7, 5, 4 %. Bei einem gut gefütterten Thier nimmt dagegen in der ersten Viertelstunde der Zucker nur wenig ab, ja es kann sogar eine Vermehrung desselben stattfinden. Letztere lässt sich noch häufiger im Serum constatiren. Es findet also eine Neubildung von Zucker im Blute statt, und zwar aus Glycogen, welches sich nach Brücke's Methode daraus gewinnen lässt. Um dasselbe in Form von Zucker zu bestimmen, muss man die Wirkung des glycolytischen Ferments aufheben. Dies geschieht durch Auffangen des Blutes in Sand von 58°. Bei dieser Temperatur vermehrt sich der Zuckergehalt in der ersten Viertelstunde um 18 %, in der zweiten Viertelstunde um 2 %; später lässt sich keine Vermehrung mehr beobachten. Die Saccharificirung geht bei dieser Temperatur also schnell vor sich; durch Zusatz von Speichel wird dieselbe nicht beschleunigt. Bei gut genährten Thieren muss man für die Bestimmung des glycolytischen Vermögens diese Neubildung von Zucker mit in Betracht ziehen. Herter.

79. **R. Lépine und Barral: Ueber die Glycolyse des in den lebenden Geweben circulirenden Blutes.**[1]) Wird ein Hinterbein eines Hundes mit einem starken Eisendraht umschnürt, nach Durchsägung des Beckenknochens in Wasser von 39° eingebracht und dann mittelst des Apparates von Jacoby [J. Th. **20**, 344] mit einer bestimmten Quantität (z. B. 500 CC.) des vorher entnommenen und defibrinirten, im Apparat regelmässig mit Sauerstoff gesättigten Blutes durchspült, so verarmt das Blut allmählich an Zucker und an Ferment, in der ersten Stunde verschwinden etwa 60 % des Zuckers. Bei Thieren, welche durch Exstirpation des Pankreas am Tag vorher diabetisch ge-

1) De la glycolyse du sang circulant dans les tissus vivants. Compt. rend. **113**, 118–119.

macht wurden, erreicht unter denselben Bedingungen der Verlust nicht 30 %. Die in vitro beobachtete Glycogenie im Blute (siehe oben) lässt sich bei diesen Versuchen nicht constatiren. (Nach Arthus [Ref. in diesem Band] existirt das glycolytische Ferment nicht im lebenden Blut.) Herter.

80. **R. Lépine und Barral: Ueber einige Variationen des glycolytischen Vermögens des Blutes und über ein neues Verfahren der experimentellen Erzeugung des Diabetes.**[1]) Ein Aderlass von ca. 100 Grm. bewirkt bei einem Hund von mittlerer Grösse eine Erhöhung der scheinbaren und der wirklichen Glycolyse im Blut; sowohl die Glycolyse als auch die Saccharificirung in dem Glycogen reicheren Blut ist vermehrt. Bei einem durch mehrfache Blutverluste erschöpften Thier wechselt das Resultat je nach dem Ernährungszustand; die Verminderung des glycolytischen Vermögens bei reichlichem Glycogen-Gehalt kann eine Zunahme des Zuckers nach einstündiger Digestion bedingen. — Die Ligatur des Ductus Wirsiengianus erhöht die Glycolyse im Blut bedeutend, das saccharificirende Vermögen ist unter diesen Umständen nicht nur im Harn (Grützner), sondern auch im Blut gesteigert. Die Section der Nerven des Pankreas hat dieselbe Wirkung auf das Blut. Die electrische Reizung derselben ruft nach kurzer Zeit Diabetes hervor. Herter.

81. **R. Lépine und Barral: Ueber die Variationen des glycolytischen und saccharificirenden Vermögens des Blutes bei der asphyktischen Hyperglycaemie, beim Phloridzin-Diabetes und beim Diabetes des Menschen, und über die Localisation des saccharificirenden Ferments im Serum.**[2]) Bei protahirter Asphyxie (über drei Viertelstunden) verschwindet das glycolytische Vermögen des Blutes vollständig. Die saccharificirende Wirkung ist dabei

[1]) Sur quelques variations du pouvoir glycolytique du sang et sur un nouveau mode de production expérimentale du diabète. Compt. rend. **118**, 729—730. — [2]) Sur les variations des pouvoirs glycolytique et saccharifiant du sang dans l'hyperglycémie asphyxique, dans le diabète phloridzique et dans le diabète de l'homme, et sur la localisation du ferment saccharifiant dans le sérum. Compt. rend. **118**, 1014—1015.

ebenfalls herabgesetzt, auch im Urin, während es bei kurz dauernder Asphyxie erhöht ist. 3 Stunden nach Ingestion von 0,5 Grm. Phloridzin pro Kgrm. finden sich beide Vermögen gesteigert, später steigt auch die saccharificirende Wirkung des Blutes. Der Phloridzin-Diabetes beruht also auf einer Vermehrung der Zuckerproduction. Bei Diabeteskranken fanden Verff. die saccharificirende Wirkung des Blutes vermindert. Das saccharificirende Vermögen findet sich im Serum des Blutes localisirt. Herter.

VI. Milch.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Allgemeines, Eiweisskörper.

*B. Wartha, Frauenmilch. Staz. agr. ital. 1890, pag. 691. Verf. hat Milch von 25 Frauen im Alter von 18—40 Jahren analysirt und findet folgende Durchschnittswerthe:

Spec. Gew.	1,03276
Fett	3,35
Albuminate	1,796
Milchzucker	7,005
Asche	0,201
Wasser	87,613

Rosenfeld.

82. Monti, über einige Ergebnisse der Frauenmilchuntersuchung.
83. G. Courant, über die Reaction der Kuh- und Frauenmilch und ihre Beziehung zur Reaction des Caseïns und der Phosphate.
84. F. Klingemann, der Uebergang des Alcohols in die Milch.

*S. Fubini und O. Bonanni, Uebergang des Atropins in die Milch. Annali di Chim. e Farm. XIII. pag. 253. Atropin, subcutan injicirt, geht in die Milch über. Rosenfeld.

*E. Pinzani, Ueber den Uebergang des Morphins in die Frauenmilch. Gazette degli Ospitali 1889 N. 100, 101, 102. Der Autor weist nach, dass bei stillenden Frauen weder Morph. hydrochlor. noch Opium in therapeutischer Dosis in die Milch übergeht. 30 gesäugte Kinder zeigten keine Spur von Narkose. Auch ein sehr exacter chemischer Nachweis, der 5 Mgrm. Morphin in 100 Grm. Milch entdecken lässt, wird geführt mit dem Resultate, dass niemals Morphin in der Milch der Mutter gefunden wird. Rosenfeld.

*H. Scholl, die Milch, ihre häufigeren Zersetzungen und Verfälschungen mit specieller Berücksichtigung ihrer Beziehungen zur Hygiene. Wiesbaden 1891. J. F. Bergmann.

85. Th. Henkel, Citronensäure als normaler Bestandtheil der Kuhmilch.

86. A. Scheibe, über den Ursprung der Citronensäure als Bestandtheil der Milch.

87. Béchamp, Anwesenheit von Dextrin in der Milch.

*J. Knowles und J. A. Wilson, Vergleich der Methoden zur Bestimmung des Milchzuckers. Chem. News 68, 191. Der Milchzucker in der Milch wurde bestimmt: Nach Fehling's gravimetr. Methode (A), durch Reduction von Fehling'scher Lösung und Wägung des Kupferoxyduls. (Das Caseïn wurde vorher durch Ansäuern mit Essigsäure und Erhitzen ausgefällt.) Sodann nach Pavy-Fehling's titrimetrischer Methode in caseïnhaltiger (B) und caseïnfreier (C) Milch, wobei sich der Gehalt aus der zur Reduction einer abgemessenen Menge Fehling'scher Lösung erforderten Menge Milch ergab. Weiters nach der polarimetr. Methode, für welche die Milch in einigen Fällen durch Bleiessig (D), in anderen durch Bleiessig und Mercurinitrat (E) von Eiweiss befreit wurde. Diese Methoden lieferten folgende Zahlen:

	A	B	C	D	E
1	—	4,75	4,49	4,78	4,69
2	4,63	4,71	4,78	5,03	4,92
3	4,70	4,82	—	5,17	5,10

Wein.

Bourquelot und Troisier, Assimilation des Milchzuckers. Cap. III.

A. Dastre, directer Nährwerth des Milchzuckers und seine Umwandlung im Organismus. Cap. III.

*A. H. Gill, über die Bestimmungen von Milchzucker in der Milch. Journ. of the Anal. Chem. 5, 652. Zur Ausfällung der Milchbestandtheile, die für die Milchzuckerbestimmung entfernt werden müssen, verwendet man Thonerdemilch und Essigsäure, mit welchen Fällungsmitteln die Milch auf dem Wasserbade erhitzt wird.

Die Thonerdemilch wird dargestellt durch Fällung einer Lösung von 125 Grm. Ammoniakalaun mit Ammoniak in der Siedehitze, Dekantiren und Auffüllen zu 1 Liter. Wein.

*Liebig, über die Ursachen des raschen Gerinnens der Milch bei Gewitter. Milchztg. 1891, No. 27. Die Ursache des raschen Gerinnens der Milch bei einem Gewitter schrieb man bisher in der Regel einer Ozonwirkung zu. Verf. stellte jedoch fest, dass Ozon in 4,5 %igen und concentrirteren Milchzuckerlösungen bei Temperaturen von 30 und 40° eine Spaltung des Milchzuckers und Milchsäurebildung nicht hervorzubringen vermochte. Ozon verlangsamte die Säuerung, indem es die Entwicklung der Spaltpilze und damit Milchsäurebildung aus Milchzucker verhinderte. Das rasche Gerinnen bei Gewitter kann also nicht durch den Ozongehalt der Atmosphäre bewirkt werden, sondern nach der Meinung des Verf. „durch einen indirekt positiven Einfluss der Wärme auf die Milchsäurebakterien." Diese zersetzten Milchzucker am stärksten bei 25—30°, also bei Temperaturen, die bei Gewittern zumeist herrschen. Wein.

88. P. Walther, über Fick's Theorie der Labwirkung und Blutgerinnung.

89. A. Fick, zu P. Walther's Abhandlung über Fick's Theorie der Labwirkung und Blutgerinnung.

*W. Thörner, bei welchem Säuregehalt gerinnt die Kuhmilch? Chem. Ztg. **15**, 1108. Um zu ermitteln, ob eine Milch beim Aufkochen gerinnt, versetzt man 10 CC. derselben mit 20 CC. Wasser und einigen Tropfen Phenolphtalein-Lösung, gibt 2 CC. $^1/_{10}$ Normallauge hinzu und schüttelt kräftig durch. Tritt Rothfärbung ein, so liegt der Säuregrad unter 20°, die Milch wird also beim Kochen nicht gerinnen; ist sie nach dem Umschütteln farblos, so ermittelt man durch vorsichtigen Zusatz von $^1/_{10}$ Normallauge den Säurezusatz. Der genaue Gerinnungspunkt liegt bei 23 Säuregraden. Wein.

*Dohrmann, Prüfung der Milch auf elektrischem Wege. Molk. Ztg. 1891 No. 2. Man schickt durch eine Milchsäule von bestimmter Länge, die durch ein Glasrohr fliesst, einen elektrischen Strom. Ein bei 10° gleichen Widerstand zeigender Draht ist nach Art der Messbrücken mit der Milchsäule verbunden, so dass die Milch einen der Widerstände bildet. Ist der Milchwiderstand und der Parallelwiderstand gleich, so bleibt die Nadel eines Galvanometers in Ruhe; dies ist bei normaler Milch der Fall. Durch Ansäuerung vermindert sich der Widerstand, durch Wässerung steigt er, da Wasser schlechter leitet. Bei Ausschlag der Nadel nach links ist die Milch sauer, nach rechts ist diese gewässert. Wein.

*W. Thörner, Prüfung der Milch auf elektrischem Wege durch Messung des Leitungswiderstandes. Chem. Ztg. **15**, 1673.

*G. Denniges, Verfälschung der Milch mit Ammoniumdicarbonat. Rev. intern. scientif. et popul. d. falsific. d. denrées aliment. 4, 97. Verf. fand in zwei Milchproben einen Ammoniumdicarbonat-Zusatz (1,45 und 1,87 Grm. pro Liter) und wies denselben nach, indem er 2 CC. Milch mit 2 CC. Lauge schüttelte und darüber einen mit Nessler's Reagens benetzten Glasstab hielt, wobei Röthung des Letzteren eintrat. In geronnener Milch ist diese Probe nicht zulässig. Wein.

90. J. Sebelien, die Albuminstoffe in der Milch.

91. J. Sydney Edkins, die durch Pankreas- und Labextracte im Caseïn hervorgebrachten Veränderungen.

92. S. Ringer, weitere Beobachtungen über das Verhalten des Caseïnogens.

*J. Roux, über die Bestimmung des Caseïns in der Kuhmilch. Mon. scientif. 5, 478—482; Chem. Centralbl. 1891, I., pag. 1094.

*P. A. Walter, über die Verdauung des Labcaseïns. Wratsch 1890 No. 3—5; Beilage zur St. Petersb. mediz. Wochenschr. 1890 pag. 15. W. findet: 1) Das Labcaseïn oder „Käse" löst sich in künstlichem Magensaft schwer und wird in ihm ebenso schwer peptonisirt, viel schwerer als das Säurecaseïn. 2) In künstlichem Darmsafte löst sich das Labcaseïn viel leichter, fast so leicht wie das Säurecaseïn. 3) Das Labcaseïn, das man aus Kuhmilch durch das Ferment vom Kälbermagen darstellt, unterscheidet sich von jenem, das man mittelst des Magensaftes von Säuglingen erhält. 4) Die Peptonisirung des Labcaseïns durch kleine Salzsäuremengen bei folgender Erwärmung geht mit Erfolg vor sich.

93. M. Arthus und C. Pagès, Magenverdauung der Milch.

*P. Vieth, das Abmessen der Milch für quantitative Bestimmungen. The Analyst 16, 90. Der durch das Messen der Milch verursachte Fehler war meistens sehr klein und beeinflusste das Resultat der Analyse nicht wesentlich. Nicht zu vernachlässigende Fehler kamen nur vereinzelt vor. Wein.

*Béchamp, Milchanalyse. Soc. chim. de Paris 1891, 12. Juni.

*H. J. Philipps, Bestimmung der Luft in Milch, welche mit Kohlensäure imprägnirt ist. Chem. News. 64, 53.

Fett, Fettbestimmung, Butter.

94. W. Fleischmann, Beiträge zur Theorie der Entrahmung der Milch durch Centrifugalkraft.

*A. W. Stockes, Fettextraction aus Milchrückständen. The Analyst 16, 92. Wenn keine Milch mehr vorhanden, kann man zur Bestimmung des Milchfettes den bei der Trockensubstanzbestimmung erhaltenen Rückstand in der Weise verwenden, dass man ihn

kurze Zeit mit Salzsäure auf dem Wasserbade erwärmt, mit heissem Wasser in den Messcylinder wäscht, mit Aether nachspült, abkühlt, einen aliquoten Theil der Aetherfettschicht abpipettirt, diesen in einer tarirten Schale abdampft und wägt. Für die an der Grenze zwischen ätherischer und wässeriger Schicht befindlichen Flocken braucht man nie ein grösseres Volum als 0,5 CC. abzuziehen. Wein.

*P. Launay und P. Langlois, über ein Thermolactometer. Compt. rend. soc. biolog. **48**, 150—151.

95. L. F. Nilson, der Laktokrit im Vergleiche mit anderen neueren Methoden zur Bestimmung des Fettgehaltes der Milch.

*E. Baudin, Bestimmung des Butterfettes in der Milch. Journ. de Pharm. et de Chim. **28**, 239. Man mischt 20 CC. Milch und 200 CC. Wasser mit 5 Grm. fein gepulvertem Kaolin und tropft ins Gemisch unter heftigem Rühren Essigsäure bis zur Coagulation ein. Man erhält eine flockige, leicht auswaschbare und dekantirbare Fällung, welche nach dem Auswaschen und Trocknen sich im Mörser sehr fein zerreiben lässt und selbst mit kaltem Aether vollständig extrahirt werden kann. Wein.

*F. T. Shutt, die Babcock-Methode zur Bestimmung des Fettes in der Milch. Chem. News. **68**, 3. Die Untersuchungen nach der Babcock'schen Methode stimmen in der Regel genau mit der Gewichtsanalyse überein; die höchst vorgekommene Differenz war 0,3%. Sie wird in Folge dessen als genau empfohlen. Wein.

*H. Eckenroth, die Fettbestimmung in der Milch mittels des Gerber'schen Laktobutyrometers. Pharm. Ztg. **36**, 530. Nach den Erfahrungen des Verf. giebt das von Gerber modificirte Marchand'sche Laktobutyrometer den Fettgehalt der Milch bis auf 0,2° genau an. Er macht weiter auf die Einhaltung der Ausführungsvorschriften aufmerksam: 10 CC. Aether und 10 CC. Alkohol werden zu 10 CC. Milch auf einmal zugegeben, sowie 3 Tropfen eines Kali-Ammoniak-Gemisches (32 CC. Kalilauge 1,34 sp. G. und 225 CC. Ammoniak sp. G. 0,93; sp. G. des Gemisches 1,00); dann wird tüchtig geschüttelt und wie sonst verfahren. Wein.

*M. Eckenberg, Methode zur Bestimmung des Fettgehaltes von saurer Milch mittels des de Laval'schen Laktokrits. Chem. Ztg. **15**, 1239. Die saure Milch wird durch einen Zusatz von 5 Vol. % Ammoniak dünnflüssig und homogen gemacht und unmittelbar nach dem Zusatz mit dem Laktokrit untersucht. Das Ammoniak muss in dem Gefäss zugesetzt werden, in dem die Milch sauer geworden ist; das Volum vor dem Sauerwerden muss bekannt sein. Die Resultate fallen nahezu genau aus. Der Fettgehalt wird etwas niedriger, je älter die Milch wird, da sich mit der Zeit das Fett zersetzt. Wein.

96. E. Molinari, Scheide- und Ausschüttelungs-Apparat zur Fettbestimmung in der Milch.

*J. Pinette, die Werner Schmid'sche Fettbestimmungsmethode. Chem. Ztg. **15**, 1833. Verf. hat die Ausführung, wie folgt, modificirt: 10 CC. Milch werden mit 10 CC. roher, conc. Salzsäure erwärmt, bis das Eiweiss bis auf einige Flocken zu einer braunen Flüssigkeit gelöst ist. Nach der Abkühlung wird diese in eine mit Glashahn und oben mit Glasstopfen versehene Messbürette übergeführt, das Kölbchen einige Mal mit einem Gemisch gleicher Theile von Aether und Petroleumäther ausgespült und die Messbürette bis zum obersten Theilstrich aufgefüllt. Nach aufgesetztem Stopfen wird tüchtig geschüttelt, die Fettlösung absitzen gelassen, abgelesen, ein aliquoter Theil abpipettirt, das Lösungsmittel verdunstet, getrocknet und gewogen. Ist die Lösung nicht klar und frei von Wasser, so muss sie durch ein trockenes Filter filtrirt und mit Aether gewaschen werden. Wein.

*A. H. Stockes, über die Bestimmung des Milchfettes. The Analyst **16**, 228. Es werden einige Apparate zur Fettbestimmung nach W. Schmid beschrieben, welche die Apparate von Molinari ersetzen und das Umgiessen von einem Gefäss in das andere überflüssig machen sollen. Der eine ist ein 50 CC. Kölbchen, dessen Hals zu einer 60 CC. fassenden Kugel erweitert ist. Die Kugel hat seitlich unten ein mit Korkstopfen zu verschliessendes Glasrohr und oben ein Rohr mit Glashahn. Die Milch wird wie gewöhnlich mit Salzsäure (siehe oben) erhitzt und abgekühlt etc. Dann wird der Apparat bei geschlossenem Glashahn umgekehrt, nach einiger Zeit die sauere Flüssigkeit abgelassen, mit Wasser gewaschen und das Wasser abgelassen. Nachdem dies einigemal geschehen ist, wird der Hahn geschlossen und der Aether durch das seitliche Rohr abdestillirt. Ein anderer Apparat besteht aus einer 25 CC. Flasche mit 3/4 Zoll weitem und 1 Zoll langem Hals, der mit Marke und oben mit einer 35 CC. fassenden Glaskugel versehen ist. In diesem Apparat werden 10 CC. Milch auf dem Wasserbade erhitzt und mit Salzsäure bis zur Marke des Halses versetzt. Man kocht hierauf 1 Minute lang, lässt 3 Minuten lang stehen und kühlt ab, füllt mit Aether bis zur Hälfte der oberen Kugel, verkorkt und schüttelt heftig. Nachdem sich die sauere Flüssigkeit bis zur Hälfte des Halses abgesetzt, wird ein Zweirohrsystem, wie bei einer Waschflasche aufgesetzt, die ätherische Fettlösung in einen tarirten Kolben abgeblasen, mit Aether nachgespült und auch dieser übergeblasen. Im tarirten Kolben wird der Aether abdestillirt, dann getrocknet und gewogen. Wein.

*L. Adametz, welches einfachste und sicherste Verfahren empfiehlt sich zur Milchprüfung auf den Fettgehalt? Vierteljahresschr.

ü. d. Fortschr. d. Chem. d. Nahrungs- u. Genussmittel **5**, 274. Als bestes wird das Soxhlet'sche araeom. Verfahren empfohlen; dann kommt als leicht zu handhaben und gute Resultate liefernd noch in Betracht das Marchand'sche Laktobutyrometer und der Apparat von Demichel. Letzterer besteht aus einem kleinen Glaskolben mit langem dünnem Halse, der eine Eintheilung trägt. Eine zweite, etwas längere und oben mit einem trichterförmigen Ansatz versehene Röhre durchbricht seitlich die Wand des Kölbchens und reicht bis nahe an den Boden desselben. Die Beschickung ist dieselbe wie beim Marchand'schen Laktobutyrometer. Um die abgeschiedene Aether-Fettschicht genau ablesen zu können, wird durch den Trichter so lange Wasser von 40° eingefüllt, bis sich der untere Rand der Aether-Fettschicht mit dem untersten Theilstrich des Kolbenhalses in einem Niveau befindet. Die Zahl am oberen Rande der Fettschicht gibt den Fettgehalt der Milch (Grm. im Liter) an. Wein.

*P. Vieth, Fettbestimmung nach der Adams'schen Methode. The Analyst **16**, 127.

*S. Weinwurm, über die Milchfettbestimmung mittels des Demichel'schen Apparates. Milchztg. **20**, 671. Nach Vorschrift von Demichel bringt man 10 CC. Milch, 2 Tropfen Lauge, 10 CC. Aether und 10 CC. Alkohol in den Apparat, schüttelt tüchtig und stellt 10 Minuten in ein Wasserbad von 40°. Dann fügt man so lange 40° warmes Wasser zu, bis der untere Theil des Fettes die Marke 12,6 erreicht. Die Marke, bis zu welcher der obere Meniscus der Fettschicht reicht, gibt die Grm. Fett in 1 Liter Milch an. — Verf., welcher den Apparat eingehend geprüft, erhielt häufig gar keine Fettabscheidung. Der Zusatz des 40° warmen Wassers bewirkt nicht selten Aufkochen der Flüssigkeit, wesshalb Verf. das Einflussrohr fast an den Boden und die Seitenwand reichen lässt. Die Calibrirung des Rohres beruht darauf, dass 12,6 Grm. Fett pro Liter in der Alkoholätherlösung gelöst bleiben, also auf einer Constante. Demichel hat nun über spec. Gewicht und Beschaffenheit der Lösungsmittel nichts angegeben. Wendet man die Concentrationen nach Schmidt und Tollens und eine Ablesetemperatur von 21° an, so erhielt man besser übereinstimmende Resultate, die sich noch befriedigender gestalten, wenn man absoluten Alkohol anwendet. Verf. kann den Apparat, der in seiner heutigen Verwendungsweise auf einem unrichtigen Princip beruht, nicht empfehlen. Wein.

*E. Schmidt, über Milchprüfung. Pharm. Centralhalle **32**, 552. Verf. beschreibt zunächst seinen Apparat, der aus einer starken Glasröhre besteht, die einerseits geschlossen und kugelartig erweitert, in der Mitte kugelartig ausgebaucht ist. Sie trägt eine Skala bis 50 CC Zur Fettbestimmung giebt man zu 10 CC. Milch im Apparat 10 CC.

Salzsäure von 1,19 spec. Gewicht, schüttelt und erhitzt 1 Minute über dem Drahtnetz, wodurch man eine klare, gelbe Flüssigkeit erhält. Nach dem Abkühlen auf 40° lässt man bis 1 CC. unter dem letzteren, oberen Theilstrich Aether in den Apparat fliessen, verkorkt, schüttelt fünf Minuten und verdampft einen aliquoten Theil der Aetherfettschicht im tarirten Gläschen. Die Resultate sollen auf 0,01 % genau ausfallen. Die Adams'sche Aufsaugungsmethode gibt nach dem Verf. nur dann genaue Resultate. wenn die in einem Becherglase befindliche Milch vollständig aufgesaugt wird; er gibt der in einer Filtrirpapierhülse steckenden Wattehülse nach Dietrich den Vorzug. Wein.

*A. Partheil, zur Bestimmung des Fettgehaltes der Milch nach dem Verfahren von W. Schmidt-Bondzynski. Apoth. Ztg. **6**, 581. Wird nicht die vorgeschriebene Salzsäure von 1,19 spec. Gewicht, sondern eine verdünntere verwendet, so nimmt die Milch-Salzsäure-Mischung nach dem Erhitzen und Durchschütteln mit Aether von diesem nicht so viel auf, dass das Niveau derselben die Skala des Apparates erreicht; auch verhindert die Bildung einer schaumigen Caseïnschicht genaues Ablesen. Im Nothfall wäre nachträglich noch eine entsprechende Menge Salzsäure zuzufügen. Wein.

*Lezé und Alland, Bestimmung von Fett in der Milch. Compt. rend. **113**, 654. Lezé [J. Th. **20**, 127] hat früher Milch mit Salzsäure erhitzt, mit Ammoniak neutralisirt und das abgeschiedene Fett gemessen. Nunmehr lassen die Verff. die Salzsäure einige Stunden bei 25—30° auf die Milch wirken. Die Sättigung mit Ammoniak kann wegfallen. Wein.

*G. E. Patrick, neues Verfahren zur Bestimmung des Butterfettes in der Milch. Journ. of the Anal. Chem. **5**, 83. Man stellt ein Gemisch aus 9 Vol. Essigsäure von 90%, 5 Vol. Schwefelsäure von 1,83 spec. Gewicht, 2 Vol. Salzsäure von 1,19 spec. Gewicht und so viel schwefelsaurem Natrium, als sich löst, her und kocht die Milch mit dem Gemisch in einer engen Röhre. Alle Milchbestandtheile lösen sich klar, nur das Fett schwimmt unverändert oben und wird an einer an der Glasröhre angebrachten Skala abgelesen. Die Resultate stimmen gut mit der gewichtsanalytischen Methode. Wein.

*T. Eustace Hill, Werner-Schmidt'sche Methode der Milchuntersuchung. The Analyst **16**, 67. Verf. hat die Modification Stokes der Schmidt'schen Methode mit der von Adams verglichen und dabei Differenzen von — 0,05 bis + 0,05 erhalten. Bei condensirter Milch waren die Differenzen oft sehr bedeutend. Bei frischer Milch fallen die Resultate fast genau aus, wenn das Gemisch von Milch und Säure in der graduirten Röhre gekocht wird. Wein.

*J. Waller, zur Milchanalyse. Journ. of the Amer. Chem. Society. **13**, 52. Verf. hat seine Modification der Wanklyn'schen Methode mit der Adams'schen mit folgendem Resultat verglichen: Bei der Wanklyn-Waller'schen Methode werden bessere Resultate erhalten, wenn man nur einige Mal mit Aether extrahirt, dann trocknet und nochmals extrahirt. In jedem Falle scheint durch die letzten Extractionen etwas Nichtfett mitextrahirt zu werden und zwar mehr bei dem Verfahren Adams als bei dem Wanklyn-Waller. Für letzteres werden flache Schalen mit 2—$2^1/_2$ Zoll Durchmesser empfohlen. Wein.

*F. T. Shutt, Milchanalyse nach der Asbestmethode. Chem. News. **63**, 160. Verf. empfiehlt die Macfarlane'sche Methode der Milchanalyse, die Milch durch Asbest aufzusaugen als die genaueste und schnellste. Statt der Soxhlet'schen wendet er die Stutzer'schen Extractionsröhren an, mit denen man eine grössere Menge Extractionen gleichzeitig vornehmen könne, und durch die auch das Fett vollständiger extrahirt werde. Wein.

*O. Henzold, zur Wasserbestimmung in der Butter. Milchztg. **20**, 71. Man wägt 10 Grm. ausgeglühten Bimsstein in einer flachen Porzellanschale ab, in welcher sich ein Glasstab befindet und fügt 10—12 Grm. Butter hinzu, stellt auf einen Trockenschrank bis die Butter geschmolzen ist und verrührt gut mit dem Glasstab. Man trocknet dann im Trockenschrank bei 100° C. zwei Stunden lang. Längeres Trocknen gibt unrichtige Resultate, da die Butter nach 2 Stunden bedeutend an Gewicht zunimmt. Wein.

*W. Thörner, Butteranalyse mittelst Centrifuge. Chem. Ztg. **15**, 1201. Zur schnellen Bestimmung des Wasser- beziehungsweise Buttermilchgehaltes dient ein Centrifugirröhrchen, dessen verjüngter Theil calibrirt ist, zum Abmessen ein Cylinderchen, mit dem die Butter herausgestochen wird in der Weise, dass die überschüssige Butter durch Deckgläser abgepresst wird. Das äusserlich gereinigte Gläschen wird in das im Dampfbad erhitzte Centrifugirröhrchen eingeführt. Man lässt die Butter schmelzen und den Cylinder abtropfen und centrifugirt 2—3 Minuten bei einer Geschwindigkeit von 2000 Umdrehungen und einem Durchmesser des Tellers von 360 Mm. Die Fettschicht setzt sich klar ab und wird bei 100° abgelesen. Wein.

97. J. A. Wanklyn, über Aldepalmitinsäure, einen Hauptbestandtheil der Kuhbutter.

*C. Violette, Untersuchungen über die Butter und das Margarin. Compt. rend. **111**, 345—347. Verf. bestimmte in verschiedenen Butterarten, in Margarin und in Schmalz den Gehalt an flüchtigen Säuren (Buttersäure und Capronsäure), an festen sublimi-

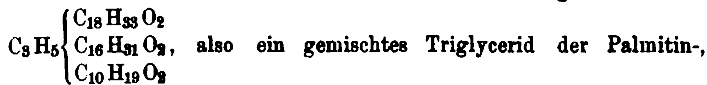
renden Säuren und an fixen Fettsäuren. In gewöhnlichen Buttersorten wurden 7,03 bis 8,11 % an flüchtigen Säuren gefunden, an sublimirenden 2,40 bis 3,00, an fixen 83,20 bis 84,62 %. In feineren Sorten wurden gefunden flüchtige Säuren 8,56 bis 9,73, sublimirende 2,80 bis 3,00, fixe 82,28 bis 82,87 %. Für Margarin wurden gefunden 0,755, 1,330 und 93,40 %. Die Analyse vermag demnach eine Beimengung von 10 % Margarin zur Butter sicher nachzuweisen. — Verf. nimmt 50 Grm. Butter zur Analyse, verseift mit Kalilauge, destillirt im strömenden Wasserdampf und sammelt 10 Liter Condensationswasser. Herter.

*C. Violette, Untersuchungen über die optische Analyse der Butterarten. Compt. rend. **111**, 348. Der Oleorefractometer gibt für Butter —33° bis —27° Abweichung an, für Margarin —15° bis —8°. Dieses Verhalten kann zur Erkennung von Verfälschungen dienen. Herter.

*R. Lézé, über die Mittel, das der Butter beigemengte Margarin zu erkennen. Compt. rend. **112**, 813—815.

*A. H. Allen, über die Constitution des Butterfettes. The Analyst **16**, 161.

*W. Johnstone, Zusammensetzung des Butterfettes. Chem. News **63**, 56 und The Analyst **16**, 26. Verf. will gefunden haben, dass das Butterfett eine reine chemische Verbindung der Formel



$C_3H_5\left\{\begin{array}{l}C_{18}H_{33}O_2\\C_{16}H_{31}O_2\\C_{10}H_{19}O_2\end{array}\right.$, also ein gemischtes Triglycerid der Palmitin-, Caprin-, und Isoölsäure sei. Oelsäure und Stearinsäure sei in keiner Butter enthalten. Verf. berichtet auch über die Constitution der sogenannten Isoölsäure, für welche er aber keine Beweise erbringt. Wein.

*O. Hehner, Bemerkungen zu Johnstone's Mittheilungen über die Zusammensetzung des Butterfettes. The Analyst **16**, 45. Verf. wendet sich mit scharfer Kritik gegen die Speculationen Johnstone's. Seine wenigen Belege seien unzuverlässig, die analytischen Daten verdienten kein Vertrauen. Wein.

98. J. König und F. Hart, ein neues Verfahren zur Untersuchung der Butter und der Fette.

*Jean, zur Butteruntersuchung mit dem Oleorefractometer. Rev. internat. d. falsific. 1891 No. 2 und Milchztg. **20**, 148. Das zur Prüfung dienende Butterfett darf nicht mit Aether ausgezogen werden, da dasselbe auch noch nach der Trocknung bei 110° C. Aethertheilchen zurückhalten würde, welche die Ablenkung wesentlich beeinflussen. Die Butter soll in einer Porzellanschale geschmolzen und zur Bindung des Wassers und Caseïns mit 2—3 Grm.

Chlorcalcium durchrührt werden; man lässt absitzen, dekantirt und filtrirt das Butterfett durch Wattepfropfen. Zur Prüfung erwärmt man dasselbe auf 60—70° C., bringt es auf die Prismen des Apparates und liest ab, wenn die Temperatur auf 45° C. gesunken ist.
Wein

*C. A. Lobry de Bruyn und F. H. Lent, Prüfung der Butter mittels des Oleorefractometers. Rev. internat. scientif. et popul. de falsif. d. denrées aliment. 5, 27. Die mit dem Amagat und Jean'schen Oleorefractometer ausgeführten Untersuchungen wurden bei 45° ausgeführt; es ergaben sich keine Unterschiede mit den Ablesungen bei 30°. Für reine Butter erhielten die Verf. Werthe von 20 bis 30°, niemals über 30°. Eine bestimmte Beziehung zur Reichert-Meissl'schen Zahl konnte nicht gefunden werden. Verf. halten das Instrument für kein geeignetes Mittel zur Entdeckung fremder Fette in der Butter. Wein.

*H. O. G. Ellinger, optische Untersuchungen von Butterfett. Chem. Ztg. 15, R., 165. Bei Untersuchungen mit dem Oleorefractometer Amagat und Jean fand Verf. das Brechungsvermögen für Naturbutter 23—27°, jedoch selten über 35°. Im Herbst nimmt das Brechungsvermögen zu. Wein.

99. R. Wollny, Schlussbericht über die Butteruntersuchungsfrage.

100. E. Koefoed, die Säuren des Butterfettes.

101. M. Schrodt, Untersuchungen über die Zusammensetzung des Butterfettes.

102. C. Besana, Bestimmung der freien Säuren in der Butter.

*C. Besana, Rancidität und Conservirung der Butter. Le Staz. speriment. agric. ital. 21, 456. Die Rancidität wird bestimmt durch Titriren der freien Säuren der Butter mit $^1/_{10}$ Normalkali. Da auf die Genauigkeit die Art des Lösungsmittels, Menge desselben und Temperatur von Einfluss ist, gibt Verf. eine genaue Vorschrift, die stets einzuhalten ist. Ein vom Verf. angegebenes Verfahren zur Verbesserung einer durch schlechte Aufbewahrung ranzig gewordenen Butter beruht auf Entfernung der löslichen Verunreinigungen durch Behandeln mit Wasser und Entfernung der flüchtigen Verunreinigungen durch Wärme. Schliesslich behandelt man die Butter mit Milch und mechanischer Bearbeitung und gibt ihr dadurch Wohlgeruch und Aussehen gesunder Butter. Wein.

*A. J. Swaving, Sättigungszahlen für die flüchtigen Fettsäuren der niederländischen Buttersorten. Landw. Vers.-Stat. 39, 127. Die Bildung der flüchtigen Fettsäuren in der Butter ist sowohl abhängig von der Laktation als von der Fütterung. Beim Eintritt der Laktation steigt der Gehalt an flüchtigen Fettsäuren und

sinkt wieder im Verlaufe derselben; er steigt im Anfange des Weideganges und fällt mit der fortgeschrittenen Jahreszeit. Auch die Art der Futtermittel ist von Einfluss auf den Gehalt an flüchtigen Fettsäuren; so drückt ihn z. B. die Fütterung mit Futterrübenblättern herab. Wegen dieser verschiedenen Einflüsse und der grossen Abwechslung der Zeit, in welcher die Laktation eintritt, lassen sich weder für einzelne Provinzen noch für einzelne Monate Grenzzahlen aufstellen. Als unterste Grenzzahl nach der Reichert-Meissl-Wollny'schen Methode nimmt Verf. 19 CC. $^1/_{10}$ Normallauge an. Wein.

103. H. Leffmann und W. Beam, Modification der Reichert'schen Destillationsmethode.

*J. Siedel, zur öligen und talgigen Butter. Milchztg. **20**, 1019. Die Ursachen der öligen und talgigen Butter sind noch nicht festgestellt. Weigmann ist es gelungen, aus Schimmelpilze enthaltendem Rahm eine Butter herzustellen, die anfangs ölig, später talgig schmeckte. Verf. beobachtete, dass der Rahm, insbes. der an den Wänden des Ansäuerungsgefässes haften gebliebene, einen stechenden Geschmack hatte. Da die Satte schadhaft war, so konnte der Geschmack der öligen Butter von Eisenlaktat herrühren. In der That gelang es in der „öligen Butter" Eisenlaktat nachzuweisen. Letzteres war also die Ursache der sogenannten „öligen" Butter. Wein.

Condensirte Milch, Milchpräparate.

*B. C. Niederstadt, Ersatzpräparate für Kuhmilch. Milchzeitung **20**, 695.

*P. Horton-Smith, über die Zusammensetzung und Wirkung der peptonisirten Milch. Journ. of physiol. **12**, 42.

*Ed. Kraus, die Ernährung der Säuglinge mit peptonisirter Milch. Arch. f. Kinderheilk. **11**, 349—361 und **12**, 88.

*W. D. Orlow, über den nicht in der Steppe bereiteten Kumys und die Methodik der Kumysanalyse. Kasan 1890.

Milchwirthschaft.

104. F. Soxhlet, über die Anforderungen der Gesundheitspflege an die Milch.

105. H. C. Plant, über die Beurtheilung der Milch nach dem Verfahren der Säuretitrirung.

106. Th. Macfarlane, Unsicherheit der Stallprobe.

107. W. Kirchner, der Einfluss der Fütterung auf den Fettgehalt der Milch.

108. Heinrich, über den Fettgehalt der Milch nach Fütterung von Erdnuss- und Cocoskuchen.

*F. W. Woll, Fütterungsversuche mit Kühen zum Vergleich von Haferschrot und Weizenkleie. Jahresbericht der landw. Vers.-Station Wisconsin 1890; Milchztg. **20**, 120. Die Versuchsthiere erhielten je 10 Pfund Haferschrot oder Weizenkleie ausser der gewöhnlichen Ration von Maismehl, Heu und eingesäuertem Mais. Das Resultat war folgendes: I. Bei Haferschrotfütterung lieferte eine jede der 6 Kühe 21,07 Pfund Milch mit 0,933 Pfund Fett. II. Bei Weizenkleiefütterung war der tägliche Milchertrag einer jeden der 6 Kühe 19,9 Pfund mit 0,845 Pfund Fett. Die Haferschrotfütterung brachte also um 10,5% mehr Fett pro Kuh und Tag. Wein.

*N. T. Lupton, die Wirkung des Fütterns mit Baumwollensaat und Baumwollensaatmehl auf die Butter. The Analyst **16**, 145. Wurden die Kühe mit Baumwollensaat gefüttert, so zeigte die aus solcher Milch erzeugte Butter einen um 8—9° erhöhten Schmelzpunkt und Verminderung der flüchtigen Fettsäuren, während das spec. Gewicht unverändert blieb. In Bezug auf Farbe wurde die Butter nicht beeinflusst. Wein.

*Boldt, zum directen Einfluss des Futters auf den Fettgehalt der Milch. Milchztg. **20**, 129. Verf. fand, dass die Milch durch die Art des Futters qualitativ und quantitativ beeinflusst wird. Die Reihenfolge der Futtermittel in ihrer Wirkung auf den Fettgehalt war folgende: Blattweide, junge Kleeweide, grüne Schnitzel, Erdnussmehl und Kleie, saure Schnitzel und Blattgemenge, abgewelktes Winterfutter, abgewelktes Klee- und Luzernfutter. Wein.

*E. Hess und Schaffer, über den Einfluss des verfütterten präcipitirten phosphorsauren Calciums auf die chemische Zusammensetzung der Milchasche. Landw. Jahrb. f. d. Schweiz 1891 und Schweiz. Wochensch. f. Pharm. **30**, 71. Es wurde basisch phosphorsaures Calcium mit 38,45% Phosphorsäure und 34,12% Kalk an Kühe verfüttert, deren Milchasche sonst 26% Phosphorsäure enthielt. Durch genannte Zufütterung stieg der Phosphorsäuregehalt in der Asche um 3—4%. Thiere, die an sporadischem und gelbem Galt litten, gaben Milch mit abnorm geringem Phosphorsäuregehalt in der Asche. Durch Zufütterung des phosphorsauren Calciums wurde zwar der Phosphorsäuregehalt der Asche allmählich normal, es gelang aber durch dieselbe nicht, eine Heilung des Leidens herbeizuführen. Wein.

*H. Sagnier, Herstellung von Phosphatmilch und concentrirter Milch. Milchztg. 1891, No. 74. Es wird mitgetheilt, dass es Gravier gelungen sei, durch eine entsprechende Fütterung

direct sogenannte Phosphatmilch mit 2,3—2,5 Grm. Phosphorsäure im Liter in den Handel zu bringen. Diese Phosphatmilch hat Geruch und Geschmack gewöhnlicher Milch und ist sehr reich an Fett.
Wein.

109. E. Hess, Schaffer und Bondzynski, über die physikalischen und chemischen Veränderungen der Milch bei Milchfehlern und Euterentzündungen des Rindviehes und der Ziegen.

*S. M. Babcock, Milchuntersuchungen der Versuchsstation Wisconsin. Milchztg. **20**, 218. Verf. erhielt folgende Zahlen für den Fettgehalt der Milch: Jersey-Kühe 3,74—6,79 %, Guernsey-Kühe 3,74—5,00 %, Holstein-Kühe 3,00—5,03 %.
Wein.

*A. Veste, die ersten Resultate von Untersuchungen über den Milchverbrauch in der Stadt Neapel. Giornale internazionale delle science mediche **12**, 2. Verf. hat die Milch der in Neapel circulirenden Milchkühe untersucht, die vor der Thüre der Häuser gemolken werden, und findet die Milch unterwerthig gegen die Mittelzahlen von König. Verf. tadelt das ganze System des Milchverkaufs.
Rosenfeld.

*Renk, über die Marktmilch in Halle a. S. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 6 und 7.

*P. Vieth, Analysen von Milch und Butter. Milchztg. **20**, 69. Im Laboratorium der Aylesbury-Dairy-Company in London wurden im Jahre 1890 20635 Milchproben untersucht. Für die einzelnen Monate ergeben sich folgende Durchschnittszahlen:

	Spec. Gewicht:	Trockensubstanz: %	Fett: %	Fettfreie Trockensubstanz: %
Januar . . .	1,0323	12,95	3,80	9,15
Februar . . .	1,0324	12,84	3,70	9,14
März	1,0323	12,76	3,63	9,13
April	1,0322	12,66	3,57	9,09
Mai	1,0324	12,63	3,53	9,10
Juni	1,0323	12,64	3,55	9,09
Juli	1,0320	12,81	3,75	9,06
August . . .	1,0319	12,86	3,81	9,05
September . .	1,0319	12,81	3,77	9,04
October . . .	1,0322	13,04	3,89	9,15
November . .	1,0321	13,07	3,94	9,13
December . .	1,0312	13,02	3,89	9,13
Jahresdurchsch.	1,0322	12,84	3,74	9,10

Ausserdem wurden Buttersorten verschiedener Länder mit folgendem Resultat untersucht:

	Englische	Französische	Schleswig-Holsteinische	Dänische
Fett . . .	82,97—89,62	82,83—86,50	80,38—87,63	80,66—85,63
Wasser . .	7,85—14,11	11,63—15,57	10,49—16,26	12,03—15,62
Sonstige Bestandtheile	0,26— 1,30	1,05 – 2,17	0,86— 2,82	0,94— 1.18
Kochsalz .	0.41— 2,36	0,02— 0,16	0,73— 2,16	1,16— 2,55
Flüchtige Fettsäuren (nach Wollny) im reinen Butterfett in CC.	25,3 —30,0	25,6 —30.8	21,3 —30,7	27,3 —29,9

Wein.

*J. Siedel, Gehalt an Trockensubstanz und Fett der Milch einiger Gebirgsschläge. Wiener landw. Ztg. **41**, 166.

*C. A. Gössmann, Fütterungsversuche mit Milchkühen. Biedermanns Centralbl. f. Agriculturchemie **20**, 390.

*C. Niederstadt. Ernährungsfähigkeit der Milch. Milchzeitung **20**, 505.

*B. C. Niederstadt, Kindermilchanstalten. Milchztg. **20**, 624.

Gährung, Pilze.

110. M. Cohn und H. Neumann, über den Keimgehalt der Frauenmilch.

*J. Sartori, Zusammensetzung von Quark aus Schafmilch. Molk. Ztg. 1891, No. 20. Die zur Bereitung des Schafmilchquarkes, in Italien „Ricotte“ genannt, dienende Milch, hatte folgende Zusammensetzung:

	1887	1890
Zahl der gemolkenen Schafe	2700	2500
Spec. Gewicht der Milch	1,0377	1,0380
Wasser	78,70	77,50
Fett	8,94	10,31
Albuminoïde	6,34	6,25
Laktine	5,02	4,95
Asche	1,00	0,94

Bei der Herstellung des Käses wurden in kurzer Reihenfolge 3 Proben entnommen, welche folgendermaassen zusammengesetzt waren:

	I.	II.	III.	Durchschnitt in % Frisch	Trockensubstanz
Wasser . . .	43,80	42,80	43,29	43,29	—
Fett	36.46	31,64	31,90	33,32	58,76
Albuminoïde .	8,66	13,61	12,94	11,73	20,66
Laktine . . .	9,77	11.16	10,36	10,43	18,37
Milchsäure . .	0,59	0,33	0,39	0,43	0,76
Asche	0,72	0,78	1.02	0,84	1,45

Der Quark aus Schafmilch ist ärmer an Eiweiss als jener aus Kuhmilch, aber reicher an Fett. Unter den stickstoffhaltigen Bestandtheilen überwiegt das Albumin. Wein.

*A. W. Stokes, der Einfluss von Milchpräservativen. The Analyst **16**, 123. Verf. untersuchte den Einfluss von Milchpräservirungsmitteln, wie Borpräparaten, Soda, Pottasche, Salicylsäure, auf die Haltbarkeit, resp. Zunahme der Acidität der Milch und fand, dass sie wohl die Acidität reducirten, aber das Verderben der Milch mit der Zeit nicht verhindern konnten. Wein.

111. Scheuerlen, über die Wirkung des Centrifugirens auf Bakteriensuspensionen, besonders auf die Vertheilung der Bakterien in der Milch.

112. A. R. Leeds, chemische und physikalische Veränderungen in der Milch durch Sterilisirung.

113. S. Botkin, über einen Bacillus butyricus.

114. G. Gessard, Funktionen und Rassen des Bacillus cyanogenus (Mikroben der blauen Milch).

*Bang, experimentelle Untersuchungen über tuberkulose Milch. D. Zeitschr. f. Thiermed. **17**, 1. Von 28 tuberkulosen Kühen, deren Euter nicht tuberkulos war, war die Milch für Kaninchen nur in 2 Fällen infektiös. Durch Centrifugiren gingen zwar die meisten Tuberkelbacillen in den Bodensatz, es blieben aber davon in der abgerahmten Milch genügend zurück, um bei Einimpfung Tuberkulose zu erzeugen. Süsser und saurer Rahm, Buttermilch, süsse und saure Butter aus der Milch von einem tuberkulosen und einem gesunden Euterviertel erwiesen sich als virulent. — Erhitzen auf 85° scheint zur Tödtung der Keime hinzureichen; sicher wirkt ein Erhitzen auf 100° C. Wein.

*F. Soxhlet, verbessertes Verfahren der Milchsterilisirung. Münch. Med. Wochenschr. 1891, No. 19. Auf die gefüllten Fläschchen werden 4 Mm. dicke, der Grösse der Oeffnung entsprechende Gummiplatten gelegt und während des Kochens zur Vermeidung einer Verschiebung und des Herunterfallens durch ein darüber geschobenes Rohrstück geschützt. Während des Kochens entweicht die Luft unter der lose aufliegenden Platte; wird aber der Deckel

des Kochtopfes geöffnet, so werden die Platten in Folge verminderten Luftdruckes tief in den Flaschenhals eingezogen. Die Flaschen sind damit luftdicht verschlossen. Wein.

*Rud. Uhlig, über Versuche einer Ernährung kranker Säuglinge mittelst sterilisirter Milch nach Soxhlet's Methode. Jahrb. f. Kinderheilk. 30, 83—105.

*R. Pictet und Th. Weyl, über die Herstellung von Dauermilch. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 41, pag. 1009—1011.

*Th. Escherich, Beiträge zur Frage der künstlichen Ernährung. Jahrb. f. Kinderheilk. 32, 1—26 und 231—251. Referat im nächsten Bande.

*Ph. Biedert, zur Chemie der Eiweisskörper der Milch. Jahrb. f. Kinderheilk. 32, 333—334.

Ritz, Ursache blauer Milch, Berl. Thierärztl. Wochenschr. 1891, No. 1 und Milchztg. 20, 72. Verf. ermittelte als die Ursache auftretender blauer Milch eine junge Kuh. Nach 36 Stunden zeigten sich auf der Rahmschichte der Milch derselben die bekannten blauen Flecke. Nach dem Waschen des Euters mit verdünnter Essigsäure und innerlichen Gaben von Natr. salicyl. und Rad. Gent. hörte die beregte Erscheinung auf. Wein.

115. R. Demme, über das Vorkommen eines rothen Sprosspilzes in der Milch und im Käse und das Auftreten von Darmkatarrh bei Kindern frühesten Alters.

116. H. W. Conn, über einen bittere Milch erzeugenden Micrococcus.

117. Jensen und Lunde, Milchuntersuchungen.

118. L. Janke, über die Zersetzungsproducte des Milch- und Käsefettes durch faulige Gährung.

119. Fr. Lafar, bakteriologische Studien über Butter.

*Sonnenburger, die Entstehung und Verbreitung von Krankheiten durch gesundheitsschädliche Milch. Milchzeitung 20, 9.

*Douglas Cunningham, die Milch als Nährmedium für Cholerakommabacillen. Archiv f. Hygiene 12, 133.

*Würzburg, Infektion durch Milch. Vierteljahresschr. u. d. Fortschr. d. Chem. d. Nahrungs- und Genussmittel 5, 270.

*P. v. Hamm, ein neues Verfahren zur Sterilisirung der Milch. Milchztg. 20, 461.

*N. Gerber, sterilisirte Milch und Milchschokolade. Milchzeitung 20, 635.

Käse.

F. Graeff, nützliche und schädliche Bakterien bei der holländischen Käsebereitung, ihre Cultivirung und Bekämpfung. Molkereiztg. 1891, No. 15. Die nützlichen Bakterien sind zweierlei

Natur, indem sie einerseits schädliche Bakterien bekämpfen und vernichten, andererseits einen essentiellen Bestandtheil der betreffenden Käse bilden. Beyerink fand in einem vorzüglich gereiften Käse ganz bestimmte Bakterienarten, eine Stäbchenart und einen Saccharomyces. Erstere gehört zu den Milchsäurebacillen, wesshalb Käse eine Acidität von 15—20 CC. Normallauge pro 100 Grm. besitzt. Blaue Flecke werden durch den Bac. cyaneofusc. hervorgerufen; der Farbstoff ist reducirbar und durch den Einfluss des atmosphärischen Sauerstoffes wieder herzustellen Das Substrat für den Farbstoff ist nicht der Milchzucker, sondern das Caseïn. Gegen ihn ist der Milchsäurebacillus ein gutes Gegenmittel. Wein.

120. L. Adametz, über die Ursachen und die Erreger der abnormalen die Reifungsvorgänge der Käse.

121. A. Macfadyen. chemisch-bakteriologische Studien über die Blähung der Käse.

*Herz, Schwarzwerden der Käse durch Pergamentpapier. Mitthl. d. milchw. Ver. i. Algäu 1891, pag. 11. Käse, der in Pergamentpapier gewickelt war, wurde schwarz, ohne dass der Käse Bakterien oder Schimmelpilze enthielt. Es stellte sich aber heraus, dass das Pergamentpapier bleihaltig war; es enthielt 0,27 % Blei.

*Giovanni Mariani, Kupfer in italienischem Käse. Le Staz. sperim. agric. ital. **19**, 497.

---

82. **Monti: Ueber einige Ergebnisse der Frauenmilch-Untersuchung.**[1]) A. Beobachtungen über das spec. Gewicht. Unmittelbar nach dem Stillakt wurden 10—20 CC. der Brustdrüse entnommen, in einer auf 15° C. erwärmten Eprouvette gesammelt und mit dem Conrad-Quevenne'schen Lactodensimeter gespindelt. Das spec. Gewicht bewegt sich zumeist zwischen 1,030—1,034 (250 Mal unter 299 Beobachtungen). Das Minimum war 1,026, das Maximum 1,036. Was den Einfluss des Alters der stillenden Frau anbelangt, so wurde Folgendes ermittelt: 1. die höheren spec. Gewichte zwischen 31 und 35 wurden vorwiegend bei Frauen im Alter von 20—26 Jahren beobachtet, die niederen von 26—29 nur bei Frauen, die das 25. Jahr schon überschritten hatten; bei 8 solchen Frauen wurde 26 gefunden. Das spec. Gewicht 1,030 wurde bei Frauen im Alter von 23—26 Jahren ermittelt. Hieraus

---

1) Arch. f. Kinderheilkunde **13**, 1.

resultirt als allgemeiner Satz, dass gesunde kräftige Frauen von 20 bis 30 Jahren eine Milch von 30—35 specifischem Gewicht liefern. Der Ernährungszustand der Stillenden übt einen wesentlichen Einfluss auf die Höhe des spec. Gewichtes der Milch aus. Die hohen spec. Gewichte 30—35 wurden nur bei gut genährten Frauen, solche von 20—29 bei mässig genährten, die niedrigsten nur bei anämischen Frauen von schlechtem Ernährungszustand beobachtet. Ohne Einfluss auf das spec. Gewicht war die Hautfarbe und der Teint der allgemeinen Decke. Die Anzahl der Schwangerschaften hatte nur dann einen Einfluss auf die Höhe des spec. Gewichts, wenn gleichzeitig bei den Stillenden eine Störung der Ernährung vorhanden war. Hohe spec. Gewichte wurden bei 2. und 3. Gebärenden nur beobachtet, wenn sie gut genährt waren. — Aus den Beobachtungen während der Stillungsperiode ergaben sich folgende Resultate: Das spec. Gewicht ist während der Stillungsperiode keine constante Grösse. Die Schwankungen sind entweder gering oder beträchtlich und sehr häufig; sie bestehen im Abfallen oder im Ansteigen von den niedrigsten zu den höchsten Graden. Solche jähe Sprünge können rasch oder langsam auf einander folgen. Das Verhalten des spec. Gewichts während der Stillungsperiode beeinflusst das Körpergewicht der Säuglinge in erheblicher Weise. Bei Schwankungen zwischen 30 und 34 nimmt das Kind ungestört und regelmässig zu. Ist das spec. Gewicht anfangs nieder und steigt allmählich, so findet ebenfalls normale Körpergewichtszunahme statt. Bei rapidem Steigen oder Fallen des spec. Gewichtes zeigen sich in der Körpergewichtszunahme des Kindes vielfache Störungen und nur allmähliche, zumeist geringe Zunahme. Schliesslich bedingt eine allmählich eintretende Abnahme des spec. Gewichtes, wenn dieselbe einige Tage andauert, eine entsprechende Abnahme des Körpergewichtes des Kindes. — Grössere Veränderungen im spec. Gewicht wurden durch verschiedene Veranlassungen hervorgerufen. Eintreten der Menstruation hatte in der Regel anfangs Steigerung, später Sinken des spec. Gewichtes zur Folge; jedoch wurde auch sofortiges Sinken von 30—35 auf 26 bemerkt. Auftreten von Magencatarrh, Diarrhoe, Metrorrhagie, Galactostase und Mastitis bei den Stillenden veranlasste theilweise so-

fortiges Fallen, theilweise zu Anfang Steigen, dann Fallen des spec. Gewichtes. B. Beobachtungne über die chemische Reaction. Verf. prüfte nur das Verhalten gegen rothes und blaues Lakmuspapier und fand in 161 Fällen alkalische Reaction, in 122 Fällen neutrale Reaction. In einigen Fällen wurde durch pathologische Zustände oder durch den Eintritt der Menstruation Auftreten neutraler Reaction beobachtet. Ob gleichzeitig vorhandene Dyspepsie oder Darmcatarrh des Säuglings hiermit in Zusammenhang stand, konnte wegen der zu geringen Zahl der Beobachtungen nicht mit Sicherheit behauptet werden. Aus dem gleichen Grunde liessen sich auch keine allgemein gültigen Schlüsse ableiten. C. Beobachtungen über den Fettgehalt. Zur Fettbestimmung wurde das Marchand'sche, von Conrad für diese Zwecke verkleinerte, Lactobutyrometer und die Vorschrift Conrad's benutzt. Der Fettgehalt normaler Frauenmilch schwankt zwischen $2^1/_2$—4 %. Ein Fettgehalt von 2 % ist anormal, beeinträchtigt aber die Ernährung des Säuglings nicht, wenn die Frauenmilch alle übrigen günstigen Eigenschaften besitzt. Gleichfalls kann sehr fette Milch (5—6 %) bei sonstiger, guter Beschaffenheit vom Säugling ohne wesentliche Störungen vertragen werden. Dagegen verursacht noch fettere Milch (mit $6^1/_2$—8 %) in der Regel Verdauungsstörungen. Die Milch von 20—30 Jahre alten Frauen enthält zumeist 3—4 % Fett. Der Fettgehalt unterliegt während der Stillungsperiode zahlreichen Schwankungen. Verf. zieht aus seinen Beobachtungen folgende Schlüsse: 1. Frauenmilch mit 30—35 spec. Gewicht und 3—5 % Fett (also mit in der Höhe übereinstimmendem Fettgehalt und spec. Gewicht), bei der während der Stillungsperiode nur geringe Schwankungen vorkommen, ist als »gut« und für das Kind gedeihlich zu bezeichnen. 2. Die Menstruation übt keinen constanten Einfluss auf die Höhe des spec. Gewichtes und Fettes aus; in einigen Fällen wurde jedoch ein höherer Fettgehalt beobachtet, der sich nach Aufhören der Menstruation wieder verlor. 3. Bei Milch mit hohem spec. Gewicht und geringem Fettgehalt gedeihen die Kinder nicht; solche Milch ist anormal zu bezeichnen. 4. Pathologische Processe, wie Mastitis, Fieber können vorübergehend Erhöhung des Fettgehaltes, länger andauernde pathologische Zustände auch rasche oder allmähliche Ab-

nahme des Fettgehaltes bewirken. D. Beobachtungen über die Beschaffenheit der Milchkügelchen. Was die Häufigkeit der beobachteten Formen anbelangt, so fand Verf. Folgendes: Grosse Milchkügelchen: In 60 Fällen vereinzelt, in 29 Fällen in geringer Zahl vorhanden; in 128 Fällen waren sie vorwaltend. Mittelgrosse Milchkügelchen: In 20 Fällen vereinzelt, in 8 Fällen in geringer Zahl, in 184 Fällen in vorwiegender Menge. Kleine Milchkügelchen: In 14 Fällen vereinzelt, in 22 in geringer Menge, in 86 Fällen vorwiegend. Zur Zeit der Menstruation werden zahlreiche, grosse Milchkügelchen beobachtet, die mit dem Aufhören derselben wieder verschwinden. In Verbindung damit treten Schwankungen des spec. Gewichtes und gleichzeitig Steigerung des Fettgehaltes auf. Die Beschaffenheit der Milchkügelchen weist während der Stillungsperiode mehrfache Schwankungen auf. In Folge der Menstruation oder einer fieberhaften Krankheit verändert sich das microscopische Bild der Milch. Die Frauenmilch, die in früheren Tagen vorwiegend mittelgrosse Milchkügelchen zeigte, weist nach einer reichlichen Menstruation der stillenden Frau vorwiegend kleine staubförmige Milchkügelchen im microscopischen Bilde auf; nach Ablauf von 8—10 Tagen sieht man abermals die mittelgrossen Milchkügelchen auftreten. Auch ohne eine bestimmte Ursache kann sich häufig die Form der Milchkügelchen ändern. Wein.

83. **G. Courant: Ueber die Reaction der Kuh- und Frauenmilch und ihre Beziehungen zur Reaction des Caseïns und der Phosphate.**[1]) Frische Kuhmilch reagirt für Lakmoid (nach der Vorschrift von Traub und Hock[2]) aus Resorcin und Natriumnitrit hergestellt) alkalisch (rothes Lakmoidpapier wird blau; blaues bleibt unverändert), für Phenolphtaleïn sauer. 10 CC. Kuhmilch reagiren im Mittel für blaues Lakmoid so alkalisch, wie 4,1 CC. $^1/_{10}$ N.-Lauge für Phenolphtaleïn so sauer wie 1,95 CC. $^1/_{10}$ N.-Säure. 100 CC. Milch erscheinen so alkalisch, wie 0,198 Grm. Natriumhydroxyd und so sauer, wie 0,093 Grm. Schwefelsäure. Die Alkalescenz der Milch ist in allen Fällen bei der ersten Portion der

1) Dissert. Bonn 1891 und Pflüger's Arch. **50**, 109—165. — 2) Ber. d. d. chem. Gesellsch. 1891, 2615.

Melkung grösser, als bei der letzten. Nicht so constant ist die an sich sehr geringe Abnahme der sauren Reaction für Phenolphtaleïn. Diese Aenderung der Reaction der Milch steht vermuthlich im Zusammenhang mit anderen Aenderungen, welche in der Zusammensetzung der Milch während des Melkens eintreten. Es nehmen hierbei die festen Bestandtheile zu; dies beruht aber nicht auf einer Abnahme des Wassergehaltes, da sonst auch die alkalisch und sauer reagirenden Substanzen zunehmen müssten, während sie jedoch abnehmen. Damit in Zusammenhang steht die Zunahme des Caseïngehaltes während der Melkung. — Die Frauenmilch zeigt mit Kuhmilch insoferne eine Uebereinstimmung, als sie für Lakmoid alkalisch, für Phenolphtaleïn sauer reagirt; sie unterscheidet sich aber dadurch, dass der Grad der Alkalescenz und Acididät bei ihr viel geringer ist. Vom 3. Tage an ist die Reaction constant: 1,23 CC. $^1/_{10}$ Normal-Säure für Lakmoid, 0,45 CC. $^1/_{10}$ Normal-Lauge für Phenolphtaleïn. Die Reaction bleibt auch bei fortschreitender Laktation ziemlich constant. Das Colostrum reagirt noch einmal so stark alkalisch auf Lakmoid und zweimal schwächer sauer auf Phenolphtaleïn wie Milch. Individuelle Schwankungen sind gering. — Das Caseïn ist eine schwache Säure. Es zerlegt kohlensaure Salze und entzieht dem Dinatriumphosphat, nicht dem Mononatriumphosphat Alkali. Es bildet mit Calcium und Natrium Salze, welche für Phenolphtaleïn neutral reagiren. Die Gleichheit der Acididät von verschiedenen Caseïnpräparaten, sowie der Umstand, dass Calcium und Natrium sich in äquivalenten Verhältnissen vertreten, bestätigen die Ansicht Hammerstein's [J. Th. **13**, 14], dass das Caseïn ein einheitlicher Stoff ist. — Das Caseïn bildet mit Basen Verbindungen, die weniger Metall enthalten, als die für Phenolphtaleïn neutrale. Dieselben sind theils durch ihre Löslichkeit, theils durch ihr Verhalten zu blauem Lakmoidpapier, theils durch ihr Verhalten zu Lab characterisirt. Vorläufig werden diejenigen Verbindungen, welche ein Drittel von derjenigen Menge Basis, z. B. Calcium, mit welcher das Caseïn die für Phenolphtaleïn neutrale Verbindung liefert, als Monocalcium-Caseïn, die beiden anderen entsprechend als Di- und Tricalcium-Caseïn bezeichnet. Alle Calcium- und Natriumsalze des Caseïns reagiren für Lakmoid alkalisch. Hierdurch ist das Caseïn als eine »schwache« Säure charakterisirt. In Uebereinstimmung hiermit steht, dass ihre

Salze, wie für das Dicalcium-Caseïn genauer festgestellt wurde, durch Wasser dissociirbar sind. Durch Lab wird die Di-Verbindung des Caseïns in der Weise verändert, dass bei Gegenwart von löslichen Salzen der Erdalkalien ein Niederschlag entsteht. Das durch Lab veränderte Caseïn fällt mit der Base zusammen aus. Die Rolle, welche bei diesem Vorgang die löslichen Erdalkalisalze spielen, besteht nur darin, dass sie die Löslichkeit des Caseïns und des sich aus diesem bildenden Käses vermindern. — Die Kuhmilch giebt mit Lab eine feste Coagulation, ein Gerinnsel, das sich von den Gefässwandungen zurückzieht und ein schwach opalisirendes Serum ausscheidet. Die Frauenmilch dagegen zeigt mit Lab eine so unvollkommene Gerinnung, dass sie übersehen werden kann; sie bildet kein zusammenhängendes Gerinnsel, sondern scheidet das Caseïn in feinsten Flöckchen aus. Dieses Verhalten ist nur auf die höhere Alkalescenz der Frauenmilch zurückzuführen. Nach Zusatz einer entsprechenden Menge Phosphorsäure (zu 5 CC. Milch 1,5—2,0 CC. $^1/_{10}$ Normalphosphorsäure) bildet sich ein ebenso grobflockiges, massives, contractiles Gerinnsel, wie bei Kuhmilch. Einen ähnlichen Erfolg hat der Zusatz von Chlorcalcium, wodurch basisches Tricalciumphosphat ausgefällt wird. Umgekehrt kann durch Zusatz von Alkali zur Kuhmilch ihre Gerinnungsfähigkeit so beeinflusst werden, dass sie der Frauenmilch ähnlich wird, resp. die Gerinnungsfähigkeit ganz aufgehoben werden kann. Durch Zusatz von $^1/_4$ Lauge zur Milch wird ihre Gerinnung mit Lab in demselben Maasse verzögert, als die Acididät abnimmt, und hört ganz auf, wenn die Reaction für Phenolphtaleïn gleich Null wird. Die Einwirkung von Lab bedingt an sich keine Aenderung der Alkalescenz. Wenn dieses auf eine Mischung von Dicalciumcaseïn mit einem Neutralsalz, welche für Lakmoid ebenso stark alkalisch, als für Phenolphtaleïn sauer ist, einwirkt, so ist die Molke für beide Reagentien neutral, da der Käse mit derselben Kalkmenge, welche das Caseïn vorher in Lösung hielt, ausgefallen ist. Wein.

84. **F. Klingemann: Der Uebergang des Alkohols in die Milch.**[1]) Lange Zeit war die Ansicht herrschend, der genossene Al-

[1]) Virchow's Arch. **126**, 72—80.

cohol werde im Organismus nur theilweise oder sogar überhaupt nicht verändert und unangegriffen wieder ausgeschieden. Diese Annahme wurde durch Bodländer [J. Th. **13**, 390] endgiltig widerlegt, der nachwies, dass der Alcohol, wenn in mässigen Quantitäten aufgenommen, im Organismus eine fast vollständige Verbrennung erleidet. Ueber die Frage, ob in der Milch säugender Frauen nach Genuss geistiger Getränke Alcohol enthalten ist, liegen nur wenige Experimentaluntersuchungen vor. In jüngster Zeit trat R. Demme[1]) für den thatsächlichen Uebergang des Alcohols in die Milch ein und gründet diese seine Ueberzeugung auf die Beobachtung, dass ein Kind, das von einer Säuferin gestillt wurde, an heftigen Convulsionen litt, die aufhörten, sobald das Kind mit anderer Milch genährt wurde. Demme giebt an, es sei der Alcoholgehalt im Destillat der Milch chemisch nachgewiesen worden. Es ist aber nicht absolut sicher nachgewiesen, ob die angewandte Methode des Nachweises das Resultat als ein unanfechtbares gelten lassen kann. Verf. wiederholte die Versuche am Thier und stellte sie auch am Menschen an, welches Experiment bisher noch nicht gemacht war. — Zunächst handelte es sich um eine genaue Methode zum Nachweis des Alcohols. Die Jodoformreaction ist zum Nachweis von Spuren nicht brauchbar, da es im Destillat von Milch, die absolut frei von Alcohol ist, zuweilen gelingt, einen Niederschlag zu erzeugen; immer aber erhält man einen deutlichen Geruch nach Jodoform. Die gewöhnlich gebrauchte Chromsäurereaction wandte Verf. nicht an; er verfuhr auf folgende Weise: Zuerst wurde ein Viertel des Gesammtvolumens der Milch abdestillirt; dann wurden, um den Alcohol in möglichst concentrirter Lösung zu erhalten, 10 CC. vom ersten Destillat abdestillirt. Im zweiten Destillat wurde mit dem Pyknometer das spec. Gewicht bestimmt; gleichzeitig wurde seine Dampftension im Geissler'schen Vaporimeter ermittelt. Beide Methoden zeigten eine befriedigende Uebereinstimmung; betrug die Alcoholmenge 0,3—1 $^0/_0$, so wurden 70—80 $^0/_0$ wieder erhalten, betrug sie aber nur 0,1 $^0/_0$, so wurde nur die Hälfte wieder erhalten. Das Ergebniss der Untersuchungen war folgendes: Bei der Ziege ist

1) Ueber den Einfluss des Alcohols auf den Organismus des Kindes. Stuttgart 1891.

nach mässiger Alcoholaufnahme (bis 50 CC. pro dosi) kein Alcohol in der Milch nachzuweisen. Wird das Quantum des aufgenommenen Alcohols erheblich gesteigert, so gehen geringe Mengen desselben in die Milch über; jedoch sind dieselben selbst bei sehr grossen Quantitäten äusserst gering (auf 100—200 CC. Alcohol werden 0,5 % ausgeschieden. — Beim Menschen konnte bei mässigem Genuss von Alcohol (46—57 CC. pro dosi) kein Uebergang desselben in die Milch nachgewiesen werden. Wird die Alcoholzufuhr gesteigert, so ist wohl anzunehmen, dass geringe Mengen in die Milch übergehen; dieselben werden aber sicher so minimal sein, dass sie selbst dem Säugling nicht schaden können. Anders verhält es sich freilich mit den sonstigen Veränderungen der Milch. Nach Stumpf [J. Th. **13**, 160] ist es sicher, dass das Verhältniss des Eiweisses zum Fett eine Veränderung erleidet, die wohl den Nährwerth der Milch herabdrücken mag. Ebenso ist es leicht möglich, dass durch den Genuss von fuselhaltigem Branntwein eine Milch erzeugt wird, die bei Säuglingen Vergiftungserscheinungen hervorrufen kann. Wein.

85. **Th. Henkel: Citronensäure als normaler Bestandtheil der Kuhmilch.**[1]) Verf. bestätigt zunächst durch genaue analytische Daten und genaue Untersuchung der Reactionen seine früheren Angaben über das Vorkommen der Citronensäure in der Kuhmilch. Da diese Säure bisher nur in Pflanzen, noch nie aber im thierischen Körper oder in Secreten desselben gefunden wurde, so genügt der Identitätsbeweis noch nicht zur Constatirung, dass die Citronensäure ein normaler Bestandtheil der Kuhmilch ist. Es war zu ermitteln, ob die Citronensäure ursprünglich in der Milch ist oder ob sie vielleicht aus anderen Bestandtheilen durch die angewandten Manipulationen erst entstanden ist. Letzteres wäre desshalb nicht unmöglich, da die Gerinnung des Caseïns nicht auf einem einfachen Unlöslichwerden, sondern auf chemischer Umwandlung beruht, wobei einfacher zusammengesetzte Spaltungsproducte entstehen können, da ferner bei andauerndem Erhitzen des Serums Zersetzungsproducte des hierbei sich leicht bräunenden Milchzuckers entstehen können, wozu die Anwesenheit

1) Landw. Vers.-Stat. **39**, 143.

des hinzukommenden essigsauren Calciums auch einiges beitragen kann. — Die vom Verf. angestellten Versuche, die Untersuchungen zahlreicher, unter verschiedenen Productionsbedingungen gewonnener Milchproben, endlich zahlreiche Beobachtungen über die Ausscheidung des citronensauren Calciums in condensirter Milch ergaben zweifellos die Thatsache, dass die in der Milch gefundene Citronensäure nicht ein zufälliger, nur ab und zu vorkommender, sondern ein regelmässig vorhandener normaler Bestandtheil der Kuhmilch ist. Wein.

86. **A. Scheibe: Ueber den Ursprung der Citronensäure als Bestandtheil der Milch.**[1]) Verf. beschreibt zunächst eine Methode zur quantitativen Bestimmung von Citronensäure in Milch. 400 CC. Milch werden mit 4 CC. 2,5 Normalschwefelsäure gekocht, sodann mit spanischer Klärerde nochmals aufgekocht. Nach dem Erkalten wird in einen $^1/_2$-Literkolben gespült und aufgefüllt. Zu 100 CC. Filtrat wird so viel Barytwasser zugesetzt, dass die ursprüngliche Acidität der Milch wieder erreicht wird, und dann auf dem Wasserbade zum Syrup eingedampft. Nach dem Zusatz von 3,2 CC. 2,5 Normalschwefelsäure, welche Menge genügt, um alle Citronensäure in Freiheit zu setzen, wird durch allmählichen Zusatz von 20 CC. absol. Alcohols und 60 CC. Aether aller Milchzucker ausgefällt, während die Citronensäure vollständig in Lösung bleibt. Das Filtrat wird in einen Destillirkolben gespült, mit soviel alcoholischem Ammoniak (100 CC. concentrirtes Ammoniak mit Alcohol auf 1 Liter aufgefüllt) versetzt, dass bleibende Trübung auftritt, und der Aether-Alcohol bis auf etwa 20 CC. abdestillirt. Zum Rückstande werden 60 CC. absol. Alcohol hinzugefügt und die Citronensäure durch alcoholisches Ammoniak vollständig ausgefällt. Eingehende Versuche zeigten, dass das Triammoncitrat in absol. Alcohol ausserordentlich schwer löslich ist, und dass man in der Verdünnung des Alcohols mit Wasser bis zur Grenze von etwa 95 $^0/_0$ igem Alcohol gehen kann, um noch die ganze Menge der angewandten Citronensäure in dem Niederschlage mit Ammon wieder zu erhalten. Der Niederschlag enthält neben citronen-, schwefel- und phosphorsaurem Ammon noch geringe Mengen einer organischen Substanz. Durch eine zweite Ausfällung mit

[1]) Landw. Vers.-Stat. 39, 153.

alcoholischem Ammoniak wird ein Niederschlag erhalten, der ausser Citronensäure keine andere organische Substanz enthält. Um die Klärung der milchigen Flüssigkeit zu beschleunigen, wird am Rückflusskühler erhitzt, unter Zusatz von kohlensaurem Ammon, welches eine Dissociation des Triammoncitrates und Bildung von alcohollöslichem saurem Ammonsalz verhindert. Der Niederschlag wird filtrirt, in Wasser gelöst, und die Lösung auf ca. 20 CC. concentrirt, und nun die Citronensäure nach folgendem Titrationsverfahren bestimmt. 20 CC. Citronensäurelösung werden mit Bichromatlösung (46,1 Grm. Kaliumdichromat im Liter) im Ueberschuss und 20 bis 25 CC. concentrirter Schwefelsäure versetzt; es beginnt sofort Kohlensäureentwicklung und ist die Citronensäure nach schwachem $^1/_4$ ständigem Erhitzen vollständig oxydirt; man verdünnt mit Wasser, setzt eine Lösung von schwefelsaurem Eisenoxydul-Ammon zu, bis der grünlich braune Ton der Lösung in reines Grün umschlägt, und titrirt nun mit der Bichromatlösung unter Anwendung von Ferri-Cyankalium als Indicator. Verf. benutzte auch vorstehende Methode der Abscheidung der Citronensäure in Verbindung mit der Methode von Sabanin-Laskowsky, um die Citronensäure qualitativ in der Milch, resp. in dem erhaltenen Ammonniederschlag nachzuweisen: und gelang es ihm so, im Gegensatz zu Henkel, die Citronensäure auch in der Frauenmilch mit Sicherheit nachzuweisen. — Es folgt schliesslich eine Reihe von Fütterungsversuchen, die an Ziegen ausgeführt wurden, und aus denen sich Folgendes ergibt: 1. Der Citronensäuregehalt der Ziegenmilch ist von dem der Kuhmilch nicht wesentlich verschieden; er beträgt bei dem gewöhnlichen Futter der Ziege 1—1,5 Grm. pro Liter. Der Gehalt der Milch ist auch bei einem und demselben Futter ziemlichen Schwankungen unterworfen; auf gleichen Trockensubstanzgehalt bezogen treten diese Schwankungen stärker zu Tage; in Procenten der Trockensubstanz schwankt diese Menge um das Doppelte. 2. Die Citronensäure der Milch stammt nicht aus der Citronensäure oder von anderen organischen Säuren, welche im Futter (Heu, Rüben etc.) allenfalls enthalten sind. Denn a) dieselbe ist, wenn auch in geringerer Menge, auch in der Frauenmilch enthalten; b) steigende Gaben von Citronensäure, welche bis zum 40fachen der in der Milch ausgeschiedenen

Menge gehen, bewirken bei Heufütterung keine Zunahme der gewöhnlich vorhandenen Menge; c) auch bei ausschliesslicher Fütterung mit Brot, Weizen- oder Erbsenmehl, welche sicherlich frei von Citronensäure sind, enthält die Milch normale Mengen dieser Säure; d) Auch die im Hungerzustande oder wenigstens die bei sehr beschränkter Nahrungszufuhr producirte Milch zeigt keinen verminderten Citronensäuregehalt. 3. Die Citronensäure der Milch stammt nicht aus der im Darm des Pflanzenfressers durch einen Gährungsvorgang gelösten Cellulose, resp. aus den hierbei entstehenden organischen Säuren; dies ergibt sich a) ebenfalls aus dem Gehalt der Frauenmilch an dieser Säure; b) aus dem normalen Gehalt der Ziegenmilch bei Fütterung mit Brod, Weizen- oder Erbsenmehl; c) aus der gleichen Beschaffenheit der im Hungerzustande producirten Milch. Wenn die vorliegenden Versuche auch keine bestimmte Beantwortung der Frage über den Ursprung der Citronensäure in der Milch ergeben, so lässt sich aus ihnen doch das Eine folgern, dass man es allem Anscheine nach in der Citronensäure mit einem specifischen Milchbestandtheile zu thun hat, welcher ebenso wie das Caseïn, die Glyceride der flüchtigen Fettsäuren im Milchfett, und wie der Milchzucker ein Product der Milchdrüse ist. Wein.

87. **Béchamp: Anwesenheit von Dextrin in der Milch.**[1]) Entgegen der Annahme, dass der Milchzucker in der Milch der einzige, Fehling'sche Lösung reducirende Körper sei, fällte der Verf. aus der Lösung der Extractivsubstanzen der Milch durch Bleiessig, welcher Milchzucker nicht fällt, einen Körper, der nach der Regeneration durch Schwefelwasserstoff und durch Fällung mit Alcohol aus der concentrirten Lösung das Aussehen und die Eigenschaften eines Dextrins besitzt. Beim Kochen mit alkalischer Kupferlösung tritt zunächst keine Reduction ein; sie erfolgt erst nach dem einige Minuten dauernden Kochen. — In einer zweiten Abhandlung giebt Verf. weiter an, dass der erwähnte Körper nicht nur Fehling'sche Lösung reducire, sondern auch rechtsdrehend sei. Die polarim. Bestimmung des Milchzuckers sei desshalb ebenso ungenau, wie jene

---

1) Bull. soc. chim. 6, 82 u. 213.

durch Reduction. Die Substanzen, aus denen die Extractivstoffe der Kuhmilch bestehen, sind keine Peptone, da nach des Verf.'s Untersuchungen sowohl die Peptone des Magens, als des Pankreas linksdrehend sind. Die Extractivstoffe der Frauenmilch sind verschieden von denen der Kuhmilch, obwohl sie ebenfalls Fehling'sche Lösung reduciren. Wein.

88. **P. Walther: Ueber Fick's Theorie der Labwirkung und Blutgerinnung.**[1]) Nach Fick [J. Th. **19**, 499] passt die bisherige Anschauung über die Wirkung der ungeformten hydrolytischen Fermente, nach welcher ein Molekül des Fermentes mit einem Molekül des umzusetzenden Körpers in Wechselwirkung trete (wobei die gebildete Verbindung durch Wasser zersetzt, das Fermentmolekül wieder hergestellt und gleichzeitig Hydratationsproducte des umzusetzenden Körpers entstehen), nicht auf die Fibringerinnung und die Gerinnung durch Lab. Derselbe glaubt bewiesen zu haben, dass nicht jedes Caseïnmolekül mit einem Fermentmolekül in Berührung zu kommen brauche, um zu gerinnen, und dass, was er für die Caseïngerinnung gefunden habe, auch für die Blutgerinnung gelten müsse. Als Beweis hierfür führt er an, dass die Milchgerinnung durch Labferment blitzartig durch die ganze Masse erfolge. Dabei sei es nicht denkbar, dass die zähe Masse des Fermentes sich so gleichmässig vertheile, dass jedes Caseïnmolekül mit einem Fermentmolekül in Berührung komme. Weiter sah er einen Versuch, in dem er Milch mit Labauszug überschichtete und rasche Gerinnung derselben erzielte, als beweiskräftig an. Dem setzt Verf. die Erfahrungen Soxhlet's gegenüber, der darauf hinweist, es müsse das Lab möglichst innig mit der Milch gemischt werden, wenn ein homogenes Coagulum erhalten werden soll. Ferner gerinne die Milch nicht »blitzartig«, sondern erfordere eine Zeit von 20 Minuten im Minimum bis 5 Stunden. Den Ueberschichtungsversuchen Fick's stellt Verf. eigene, mit allen Cautelen ausgeführte gegenüber, aus welchen sich ergiebt, dass bei einer sorgfältig ausgeführten Ueberschichtung der Milch (Magermilch, damit keine Bewegung in der Flüssigkeit durch Rahmbildung entsteht) mit

---

1) Pflüger's Arch. **49**, 529—536.

einer sehr kräftigen Labfermentlösung oder Ueberschichtung der letzteren mit Milch die Gerinnung der Milch weder blitzartig, noch in einigen Minuten, sondern erst nach vielen Stunden erfolge, trotz der Anwendung einer so grossen Fermentmenge, dass die Milch in 15 Secunden geronnen wäre, wenn sie mit dem Ferment gemischt worden wäre. Es treten also keineswegs solche Erscheinungen auf. welche zu Fick's weitgehenden Schlüssen berechtigen. Die schliesslich erfolgende Einwirkung des Fermentes auf die entfernter liegenden Milchschichten wird durch Mischung, nicht durch eine Art Fernwirkung erreicht. Sieht man nämlich auch von Flüssigkeitsströmungen ab, welche durch Temperaturdifferenzen in verschiedenen Schichten verursacht werden und nie auszuschliessen sind, so lässt sich doch bei der Milchgerinnung durch Lab eine Bewegung der Flüssigkeit aus folgenden Gründen nicht vermeiden. Die Gerinnung unbewegter Milch durch Lab erfolgt so, dass die ganze Milch zunächst zu einer Art Gallerte erstarrt, wobei das Serum austritt. Das Austreten von Flüssigkeit und die Bildung eines sich contrahirenden Gerinnsels muss nothwendig mit einer Bewegung der Flüssigkeit verbunden sein. Ebensowenig, wie ein Diffusionsversuch mit zwei übereinander geschichteten Flüssigkeiten einen Sinn haben würde, wenn die eine Flüssigkeit während des Versuches in einen specifisch schwereren. festen Körper und in eine specifisch leichtere Flüssigkeit getrennt würde, ebensowenig kann der Milch-Lab-Ueberschichtungsversuch als ein solcher betrachtet werden, bei welchem nur die Gesetze der Diffusion in Betracht kommen. Der Verlauf der geschilderten Vorgänge braucht keineswegs als ein stürmischer angenommen zu werden; denn man muss bedenken, dass die für das Zustandekommen der Gerinnung nöthigen Fermentmengen ausserordentlich klein sind und insbesondere nur einen minimalen Bruchtheil jener Mengen darstellen. welche in der überschichteten Flüssigkeit enthalten sind. Das Hineingelangen eines minimalen Theiles der überschichteten Fermentlösung in die entfernteste Milchschicht nach 7 Stunden und unter Bedingungen, unter welchen eine Ruhelage der einzelnen Flüssigkeitsschichten gar nicht möglich ist, bietet keinen ausreichenden Anlass, den Boden der chemischen Mechanik, auf welchem die gegenwärtigen Anschauungen basiren, zu verlassen und eine neue Fermenttheorie

zu construiren, die das Dunkel in der Lehre von den Fermentwirkungen noch mehr zu verdunkeln geeignet ist. Wein.

89. **A. Fick: Zu P. Walther's Abhandlung über Fick's Theorie der Labwirkung und Blutgerinnung.**[1]) Verf. macht zunächst darauf aufmerksam, dass er keine »Theorie der Labwirkung und Blutgerinnung« aufstellen wollte, sondern lediglich die »Vermuthung« zu begründen gesucht habe, dass die Wirkung der Gerinnungsfermente in einer anderen Weise erfolgen müsse, als die der hydrolytischen Fermente. Sein Beweisgrund bestehe aber nicht in neueren Versuchen, sondern in der logischen Zergliederung des Begriffes eines Gerinnungsfermentes. Wenn ein Fermenttheilchen die Wirkung hat, in einer Lösung Gerinnung hervorzurufen, so muss es sich, sowie es in die Lösung eingetragen wird, sofort mit einer festen Schicht überziehen, sich also eben durch seine Wirkung von der Berührung mit anderen Molekülen des gerinnungsfähigen Körpers ausschliessen. Verf. verlangt die Entkräftung dieses von Walther unbeachteten Schlusses, wenn man gegen seine Beweisführung ankämpfe. dass die Wirkung der Gerinnungsfermente wesentlich anders zu denken sei, als jene der hydrolytischen. Dem Verf. erscheint es auch bei Walther's Versuchen, deren sorgfältigere Ausführung er anerkennt, ausserordentlich unwahrscheinlich, dass jedes Caseïnmolekül mit einem Fermentmolekül in Berührung gekommen sei. Die Bezeichnung »blitzschnell« für den Gerinnungsvorgang bei der Käsebereitung, die selbstverständlich eine Uebertreibung enthalte, müsse er gegenüber der Autorität Soxhlet's aufrecht erhalten. Wein.

90. **John Sebelien: Die Albuminstoffe in der Milch.**[2]) Gegenüber Halliburton (J. Th. **20,** 143) hält Verf. an dem Vorkommen von Lactoglobulin in der Milch (J. Th. **15,** 184) fest; in der gewöhnlichen Kuhmilch ist dasselbe allerdings nur in sehr geringer Menge zugegen. Gegen denselben Autor behauptet er die Fällbarkeit von Lactalbumin durch Sättigung der Lösungen mit Natriumsulfat bei 30°. — Hammarsten[3]) unterschied das in

---

1) Pflüger's Arch. **49**, 110—111. — 2) Journ. of physiol. **12**, 95—96. — 3) Milchztg. 1888, pag. 1015.

der Milch gelöste Caseïn von dem durch Lab coagulirten und bezeichnete letzteres als »Ost« (Käse, engl. curd, Caseum, Arthus und Pagès); Foster nannte es »Tyreïn«. Verf. hat sich E. Schulze und Röse[1]) angeschlossen, welche dasselbe »Paracaseïn« nennen. Herter.

91. **J. Sydney Edkins: Die durch Pankreas und Labextracte in Caseïn hervorgebrachten Veränderungen.**[2]) Pankreasextract vom Rind bewirkt nach Kühne[3]) die Gerinnung der Milch wie Labferment. Roberts (J. Th. **9**, 224) bestätigte dieses Verhalten für die Pankreasextracte vom Rind, Schwein und Schaf und beobachtete ausserdem (ibid. **11**, 290), dass diese Extracte das Caseïn der Milch schnell in eine durch Hitze coagulirbare Modification, von ihm »Metacaseïn« genannt, umwandeln. Verf. studirte die näheren Bedingungen der Metacaseïnreaction, welche verschwindet, wenn das Caseïn weiter (in Pepton) umgewandelt wird, daher mit sehr kräftigen Extracten nicht zu beobachten ist. Das Auftreten derselben wird nicht etwa durch die Bildung organischer Säuren bedingt, welche bei Anwendung von frischem Pankreasextract mit kräftigem Fett spaltenden Ferment der Reaction hervorgeht, denn schwaches (altes) Extract ruft dieselbe hervor, ohne die alkalische Reaction der Milch zu verändern. Gekochtes Extract ist unwirksam, es handelt sich also um eine Fermentwirkung, ob dieselbe aber dem Trypsin zukommt oder einem besonderen Labferment, lässt Verf. unentschieden, trotzdem es ihm gelang, leichte Differenzen in der Beeinflussung der beiden Fermentwirkungen durch verschiedene Agentien nachzuweisen. Zusatz von Natriumchlorid 0,08 % beschleunigt die Metacaseïnbildung erheblich; selbst viel kleinere Dosen sind noch in diesem Sinne wirksam. Nach Digestion von kräftigem Pankreasextract mit gleichen Mengen Chlorwasserstoffsäure 0,125—1 % während 2 Stunden, bei 38° und Neutralisation der Gemische, welche durch entsprechende Zusätze auf gleichen Gehalt

---

1) Landw. Vers.-Stat. **31**. — 2) The changes produced in casein by the action of pancreatic and rennet extracts. Jour. of physiol. **12**, 193—219. Physiol. Labor. Owen's College. — 3) Verh. Naturhist.-med. Verein Heidelberg N. S. 3.

an Chlornatrium gebracht wurden, zeigte sich die Wirkung des Extracts auf Milch abgeschwächt, aber nicht aufgehoben.[1]) Versuche mit Natriumhydrat ergaben, dass zur Zerstörung des Metacaseïn bildenden Ferments mehr als 0 5 $^0/_0$ erforderlich ist; die proteolytische Wirkung, beurtheilt nach der Stärke der Tyrosinreaction mit Millon's Reagens scheint etwas resistenter. — Die Gerinnung der Milch ist nur mit schwachen Pankreasextracten zu beobachten. Verf. benutzte Roberts' oder Benger's Extracte, auch wässerige Auszüge; mit Kühne's gereinigtem Trypsin beobachtete er niemals eine wirkliche Gerinnung der Milch. Sowohl zu concentrirte als zu verdünnte Gemische lassen dieselbe nicht auftreten, letztere geben jedoch die Metacaseïnreaction. Die Wirkung des Labferments des Magens wird nach A. Mayer und Hammarsten durch Natriumchlorid befördert; Mayer konnte nur bis zu 1 $^0/_0$ einen günstigen Einfluss beobachten, bei über 4 $^0/_0$ des Salzes constatirte er eine Verlangsamung der Gerinnung. Ebenso beobachtete Verf., dass Gemische von Milch und Pankreasextract, welche ohne Zusatz nicht gerinnen, durch Natriumchlorid oder Magnesiumsulfat zur Gerinnung gebracht werden. Die Lösung von gekochtem Fibrin durch Pankreasextract wird durch Natriumchlorid 1—2—4 $^0/_0$ befördert; 8 $^0/_0$ wirkte verzögernd, die Labwirkung der Extracte wird erst durch stärkere Concentration des Salzes behindert. In Versuch XI wurden Gemische von je 20 CC. Milch und 1 CC. Pankreasextract in der Wärme digerirt mit 10 CC. Wasser (F), 10 CC. gesättigter (32 $^0/_0$) Lösung von Natriumchlorid (A), 10 CC. Salzlösung 16 $^0/_0$ (B) etc. F gerann nicht, wohl aber die mit Salz versetzten Gemische, in B liess sich mit Millon's Reagens noch eine schwache Trypsinwirkung nachweisen, in A dagegen nicht. Lösungen von reinem Caseïn (nach Hammarsten bereitet) gerinnen mit Pankreasextract wie mit Lab; das Caseïn wurde in Kalkwasser gelöst und die Lösung mit Phosphorsäure neutralisirt; fehlt der Kalk oder die Phosphorsäure, so tritt nur Trübung aber keine Gerinnung auf. — Auch das Lab-

---

[1]) Langley (Journ. of physiol. 8, 19) fand Trypsin weniger resistent gegen Chlorwasserstoffsäure; wahrscheinlich benutzte derselbe ein schwächeres Extract.

ferment des Magens bildet bei schwacher Wirkung Metacaseïn, welches Arthus und Pagès (J. Th. **20**, 140) als »Caseogen« bezeichnen; Verf. verwandte sehr verdünnte Lablösungen. Das Metacaseïn kann nicht nur durch die Coagulation in der Hitze nachgewiesen werden, sondern auch durch die Ausfällung mit dem gleichen Volumen gesättigter Lösung von Natriumchlorid oder Magnesiumsulfat und durch die Fällung mit Chlorwasserstoffsäure 0,5 %; von letzterer ist eine geringere Menge nöthig, um Metacaseïn auszufällen als für das unveränderte Caseïn erforderlich ist. Verf. nimmt mit Arthus und Pagès (l. c.) an, dass zu gleicher Zeit mit dem Metacaseïn der Albuminstoff der Molke entsteht, doch differiren seine Angaben über die Coagulationspunkte von denen dieser Autoren. Er wies die Existenz des Molkenproteïn neben Metacaseïn nach, indem er letzteres mittelst Chlorwasserstoffsäure ausschied. Das Filtrat enthielt einen durch Sättigung mit Natriumchlorid und mit Magnesiumsulfat fällbaren Albuminstoff. Das Metacaseïn ähnelt dem durch Lab coagulirten Caseïn (»Ost« Hammarsten, »Tyreïn« Foster, »Paracaseïn« E. Schulze und Röse). Wird dasselbe mit Natriumchlorid (siehe oben) ausgefällt und mit halbgesättigter Lösung des Salzes gewaschen, so löst es sich theilweise in Wasser und kann durch Fällen mit Essigsäure und Lösen in Kalkwasser weiter gereinigt werden. Die Lösung gerinnt nicht mit Lab, auch bei Anwesenheit von Kalk und Phosphorsäure. Lie Lösung in Kalkwasser wird durch Calciumchlorid bereits in der Kälte gefällt [vergl. Ringer, J. Th. **20**, 141]. Verf. arbeitete mit Unterstützung von Langley. Herter.

92. Sydney Ringer: **Weitere Beobachtungen über das Verhalten von Caseïnogen.**[1]) Fortsetzung zu J. Th. **20**, 120. Verf. bemerkt, dass Phosphorsäure zur Gerinnung des Caseïnogen nicht erforderlich ist, nur Kalksalz und Lab. Eine Lösung des letzteren wurde von Martindale bezogen, bereitet durch fünftägiges Digeriren von Kalbsmagenschleimhaut mit dem gleichen Gewicht von reinem Chlornatrium, Zerreiben im Mörser, Versetzen mit

[1]) Journ. of physiol. **12**, 164—169.

10 Theilen destillirtem Wasser und $1^1/_2$ Theilen von rectificirtem Spiritus, Coliren durch Musselin. Caseïnogenlösungen, welche auf dem kochenden Wasserbad sterilisirt wurden, halten sich unverändert, nicht sterilisirte Lösungen werden sauer und liefern schliesslich spontane Gerinnungen. Lösungen von Caseïnogen in 0,3—0,4 % Natriumbicarbonat gerinnen schwieriger als neutrale Lösungen, doch ist das Caseïnogen darin nicht verändert; auch nach längerem Kochen gerinnt es noch mit Calciumchlorid und Lab. Verf. berichtet über mehrere Versuche, welche zeigen, dass das Caseïnogen durch Lab in Caseïn verwandelt wird, ohne Gegenwart von Kochsalz aber nicht ausfällt. Zu diesen Versuchen wurde das Caseïnogen durch mehrmalige Fällung mit Essigsäure dargestellt, das nach l. c. dargestellte war nicht völlig kalkfrei. Herter.

93. **Maurice Arthus und Calixte Pagès: Untersuchungen über die Magenverdauung der Milch.**[1]) Fortsetzung zu J. Th. **20,** 140. Die Gerinnung des Caseïn[2]) in der Milch lässt sich nicht nur durch Oxalate, sondern auch durch alkalische Fluoride und Seifen verhindern. Diese Mittel wirken nur durch Bindung des Kalks, denn nachträglicher Zusatz von äquivalenten Mengen Calciumchlorid giebt der Milch die Coagulationsfähigkeit zurück. Lässt man die mit 1 ‰ Kaliumoxalat versetzte Milch einige Zeit bei 40° stehen, so dass sich Milchsäure bildet, so löst sich ein Theil des niedergeschlagenen Calciumoxalat auf und es findet eine Abscheidung von Caseum auf dem Oxalat statt. — Der bei der Labwirkung neben Caseogen (ausfällbar durch Erwärmung auf 80°) sich bildende bei 100° coagulirende Albuminstoff, nach Verff. eine Albumose, bleibt in der Molke zurück. Er wird nicht gefällt durch Essigsäure, Kohlensäure, Chlornatrium, wohl aber durch Ammoniumsulfat in Krystallen. Beim Kochen fällt er nur theilweise, vollständiger nach Zusatz von

---

1) Recherches sur la digestion gastrique du lait. Mém. soc. biolog. **48,** 131—176. — 2) Verff. unterscheiden die durch Ferment bewirkte Gerinnung als Caseïficirung von der durch Hitze bedingten Coagulation und der durch Reagentien verursachten Präcipitirung (vergl. J. Th. **20**, 108). Zu den Caseïficirungen rechnen Verff. auch die Muskelstarre, bei welcher auch eine Kalkverbindung gebildet werde.

viel Calciumchlorid. — Das Caseïnogen der Milch liefert nicht nur mit Calciumsalzen ein Caseum, sondern auch mit Strontium-, Baryum- und Magnesiumsalzen (Lundberg[3]). — Ueber die Beförderung der Labwirkung durch Kohlensäure, sowie durch Salze der alkalischen Erden (Chloride, Phosphate, letztere mit Hilfe von Kohlensäure gelöst) bringen Verff. mehrere Versuche. — Das vorherige Kochen verlangsamt die Gerinnung, z. B. von 8 auf 20 Minuten. Eine Ursache dieser Erscheinung liegt in dem Entweichen der Kohlensäure und dem dadurch bedingten Ausfallen von Kalksalzen (Phosphat); nach Einleiten von Kohlensäure und Austreiben des Ueberschusses durch einen Luftstrom bei 8° gerinnt die gekochte Milch nahezu so schnell wie rohe. Doch auch durch Erhitzen in geschlossenem Gefäss wird die Gerinnung verlangsamt, und zwar um so mehr, je alkalischer die Reaction ist; dies beruht auf der partiellen Verseifung des Fettes, welche die Ausscheidung von in Kohlensäure unlöslichen Kalkseifen verursacht (in der Milchhaut). — Das Caseum hat eine compactere, zähere Beschaffenheit in Gegenwart von Säuren und von alkalischen Erdsalzen; es fällt voluminöser und weicher aus unter dem Einfluss von Kohlensäure und von viel Wasser, sowie nach vorherigem Kochen der Milch. — Speichel, roher wie gekochter, verlangsamt die Gerinnung der Milch, wahrscheinlich wegen des Gehalts an Alkalien; das sich bildende Caseum ist porös und wenig contractil. Das gebildete Caseum zerfällt unter dem Einfluss des Speichels bei 15° in eine breiige Masse; gekochter Speichel hat diese Wirkung nicht. Der eigenthümliche Geruch des Mageninhalts wird nach Verff. durch eine chemische Wirkung des Speichels bedingt. — Obige Angaben beziehen sich sämmtlich auf Kuhmilch. Die Gerinnung der Ziegenmilch wird durch die genannten Agentien sehr viel schwieriger modificirt. Die Milch der Stute, Eselin und die der Hündin geben weiche und weniger contractile Gerinnsel. Das Colostrum gerinnt nicht mit Lab, auch nicht nach 36stündiger Digestion bei 40°; fügt man aber zu 20 CC. desselben 1 CC. 1 % iges Calciumchlorid, so tritt binnen 10 Minuten eine Gerinnung ein. Das

---

[3]) Lundberg, Smarre bidrag til Kännetdommen om Kaseinet, 1876.

Colostrum gerinnt in der Siedehitze und man schreibt demselben desshalb einen Gehalt an Albumin zu, nach Verff. mit Unrecht, da die durch Essigsäure in der Kälte ausgefällte Flüssigkeit in der Hitze nicht mehr coagulirt. Zusatz von 3—1 Volum Kaliumoxalat 1 % verhindert die Coagulation in der Hitze. — Zu obigen Versuchen dienten die Hensen'schen Pastillen als Labpräparat; die folgenden Beobachtungen beziehen sich auf lebende Thiere oder auf Infuse der Schleimhaut. Es sei aus diesen Angaben hervorgehoben, dass nach Verff. die Gerinnung der Milch im Magen eine Labwirkung, keine Säurewirkung ist, da das daraus erhaltene Serum Lactalbumose enthält (bei jungen und alten Hunden, Katzen und Ziegen untersucht). Man kann im Magen die der Gerinnung vorangehende Veränderung des Milchcaseïn verfolgen. Das Colostrum gerinnt im Magen der jungen Thiere; die dazu nöthigen Kalksalze werden wahrscheinlich durch den Speichel oder den Magensaft geliefert. Je mehr Speichel in den Magen gelangt, desto weicher wird das Caseum und desto schneller zerfällt dasselbe, wie Versuche an mit Pilocarpin und mit Atropin behandelten, sowie an oesophagotomirten Thieren zeigten. — Schliesslich geben Verff. practische Rathschläge für die Ernährung mit Milch. Herter.

94. W. Fleischmann: **Beiträge zur Theorie der Entrahmung der Milch durch Centrifugalkraft.**[1]) Bezüglich der Bewegung der Fettkügelchen der Milch während der Rahmabsonderung ermittelte Verf., dass man sich, gleichviel, ob die innere Reibung einfach proportional, oder proportional dem Quadrat der Geschwindigkeit wächst, die Bewegung der Fettkügelchen in der Milch gegen die Rahmschichte hin nicht nur bei der gewöhnlichen Aufrahmung, sondern auch bei der Entrahmung durch Centrifugalkraft, nicht als eine beschleunigte, sondern als eine gleichförmige zu denken hat. Die continuirlich wirkende Kraft erzeugt für jedes Fettkügelchen in kürzester Zeit eine gewisse Grenzgeschwindigkeit, und sowie diese erreicht ist, findet eine weitere Beschleunigung nicht mehr statt, sondern beginnt eine gleichförmige Bewegung. Bezüglich der übrigen

---

[1]) Landw. Vers.-Stat. 39, 31.

Ausführungen des Verf., die zunächst dem Techniker Interesse bieten, sei auf das Original verwiesen. Wein.

95. **L. F. Nilson: Der Lactokrit im Vergleiche mit anderen neueren Methoden zur Bestimmung des Fettgehaltes der Milch.**[1]) Bei Anwendung des Lactokrits zur Milchfettbestimmung waren bisher bekanntlich für niedere Fettmengen — unter 1,5 $^0/_0$ — besondere Correctionen nöthig, und bei sehr niedrigem Fettgehalte der Milch war der Lactokrit sogar nicht immer anwendbar. Diese Uebelstände fallen, wie N. gezeigt hat, ganz weg, wenn man statt eines Gemenges von Schwefelsäure und Eisessig eine mit 5 $^0/_0$ HCl versetzte Aethylidenmilchsäure verwendet. Des Vergleiches halber wurden Fettbestimmungen theils nach diesem Verfahren, theils nach der Soxhlet'schen und theils nach der gewichtsanalytischen Methode ausgeführt, wobei die Milch auf sehr feinkörnigem Bimstein, sehr feinkörniger Fayence- oder Kaolinmasse (welche besonders zweckmässig sich erwies) oder auch auf Fliesspapier, nach Adams Verfahren, eingetrocknet wurde. Das Versuchsergebniss war, dass die neue Lactokritmethode ebenso genaue Resultate wie die zuverlässigsten der bisher bekannten Fettbestimmungsmethoden gab und also auf das wärmste zu empfehlen ist. Bezüglich der Einzelheiten der sehr zahlreichen und äusserst sorgfältig ausgeführten Fettbestimmungen muss auf die Originalarbeit verwiesen werden.

Hammarsten.

96. **E. Molinari: Scheide- und Ausschüttellungsapparat zur Fettbestimmung in der Milch.**[2]) Der Apparat besteht aus einem 75 CC.-Kölbchen, das mit einem eingeschliffenen Glashahn verbunden ist und durch eine nach oben und eine nach unten gerichtete Capillare mit einem 90 CC.-Kölbchen mit gut eingeschliffenem Hals in Verbindung gesetzt werden kann. Die beiden Kölbchen können mit der Luft durch eine im Glashahn angebrachte röhrenartige Oeffnung

---

1) Laktokriten jemförd med ander nyare Metoder för bestämning af mjölkens fetthalt. Meddelanden från Kongl. Landtbruksakademiens Experimental fölt No. 12. Stockholm 1891. — 2) Ber. d. d. chem. Gesellsch. 24, 2204—2209.

communiciren. Die Methode wird ausgeführt wie folgt: 10 CC. Milch werden im 90 CC.-Kolben abgewogen, mit 10 CC. conc. Salzsäure versetzt und vorsichtig auf einer Asbestplatte bis zum beginnenden Sieden erhitzt. Durch $1^1/_2$ Minuten dauerndes Kochen wird die Milch gelöst und dabei zuerst rosa, dann braun gefärbt. Nach dem Erkalten werden 25 CC. wasserhaltiger Aether zugegeben; nun verschliesst man das Kölbchen durch Aufsetzen des 75 CC.-Kölbchens mit Glashahn, schliesst den Hahn, schüttelt öfters und lüftet dazwischen 2—3 Mal durch die röhrenartige Oeffnung. Dann wird der Apparat umgekehrt und 5 Minuten ruhig stehen gelassen, bis sich der Aether klar abgeschieden hat. Man lässt die saure Flüssigkeit nach dem 75 CC.-Kölbchen abfliessen. Dann wird wieder umgekehrt und das letztere abgehoben. In das 75 CC.-Kölbchen gibt man nochmals 10 CC. Aether, schüttelt, lässt die saure Flüssigkeit abfliessen, die ätherische Flüssigkeit gibt man zur anderen. Das ganze wird darauf ein paar Mal mit Wasser gewaschen, letzteres von der Aetherschicht getrennt, der Aether im Kölbchen verdunstet und das Fett schliesslich bei 107—110° getrocknet. Differenzen + 0,08—0,04 %. Wein.

97. J. A. Wanklyn: **Ueber Aldepalmitinsäure, einen Hauptbestandtheil der Kuhbutter.**[1]) In der Butter ist kein Palmitin; ihr Hauptbestandtheil ist an deren Stelle eine Aldepalmitinsäure genannte Säure von der Formel $(C_{16}H_{30}O_2)_n$; n ist mindestens 2. Sie gehört nicht zur Oelsäurereihe. Chemisch unterscheidet sie sich durch einen geringeren Wasserstoffgehalt von der Palmitinsäure; spec. Gewicht und Schmelzpunkt sind bei beiden sehr verschieden. In 85 %igem Alcohol sind bei gewöhnlicher Temperatur beide gleich löslich; bei steigender Temperatur nimmt die Löslichkeit der Aldepalmitinsäure viel schneller zu als die der Palmitinsäure. Bei 25° löst 1 Theil Alcohol 1 Theil der Aldepalmitinsäure; die Lösung erstarrt bei der Abkühlung zu einer gelatinösen Masse. Auch einige Salze der neuen Säure zeigen ähnliches Verhalten, wodurch sie sich scharf von der Palmitinsäure unterscheidet. Wein.

---

1) Chem. News 68, 73.

98. **J. König und F. Hart: Ein neues Verfahren zur Untersuchung der Butter und der Fette.**[1]) Vor Kurzem hat G. Firtsch [J. Th. **20**, 153] versucht, die unlöslichen und löslichen Fettsäuren der Butter durch Bindung an Baryum und quantit. Bestimmung des letzteren zu ermitteln. Das Verhältniss des an lösliche und unlösliche Fettsäuren gebundenen Baryums erwies sich als schwankend; auch differirten die Verseifungszahlen wesentlich mit den Köttsdorfer'schen und die Zahlen für lösliche Fettsäuren mit den Resultaten nach Reichert-Meissl-Wollny. Es scheinen demnach beim Verseifen mit Barythydrat unter Druck Zersetzungen einzutreten. Die Verff. verseifen desshalb mit alcoholischem Barythydrat ohne Anwendung von Druck. Es werden 5 Grm. Fett in einem 300 CC.-Kolben mit 60 CC. Alcohol auf dem Wasserbad erwärmt, bis alles Fett klar gelöst ist, mit 40 CC. Barytwasser (17,5 Grm. $Ba(OH)_2$ in 100 CC. Wasser) versetzt und $3^1/_2$ Stunden am Rückflusskühler bis zur vollständigen Verseifung gekocht. Nach dem Erkalten wird bis zur Marke aufgefüllt und filtrirt; in 250 CC. Filtrat leitet man Kohlensäure bis zum Verschwinden der alkalischen Reaction ein. Das Ganze wird dann in einer Porzellanschale zur Trockene verdampft und der Rückstand nach dem Erkalten unter Umrühren mit 250 CC. Wasser versetzt. Von der milchigtrüben Flüssigkeit filtrirt man 200 CC. ab, versetzt das Filtrat mit etwas Salzsäure und Schwefelsäure, kocht, filtrirt das ausgeschiedene schwefelsaure Baryum ab und wägt. Die den löslichen Fettsäuren entsprechende Menge BaO erfährt man durch Multiplication des schwefelsauren Baryums mit 0,657. Multiplicirt man das Resultat mit $^3/_2$ und rechnet auf 5 Grm. Fett um, so erhält man die Barytzahl, d. i. die den löslichen Fettsäuren nach Reichert-Meissl-Wollny entsprechende Menge BaO. Die von den Verff. erhaltenen Barytzahlen gehen im Allgemeinen parallel mit den Wollny'schen Zahlen. Die mittlere Barytzahl ist für Kuhbutter 221,5 (216,4—238,5), für Margarine 21,0—23,0, für andere thierische Fette 5—35,8 Mgrm. pro 5 Grm. Fett. Mit dieser Methode gelingt der Nachweis von 15—20 % Margarinezusatz sicher. Wein.

[1]) Zeitschr. f. analyt. Chemie **30**, 292.

99. **R. Wollny: Schlussbericht über die Butteruntersuchungsfrage.**[1]) Die vom Verf. veranlasste Enquete analyt. Chemiker über die Grenzzahl der Butteruntersuchung nach der Reichert-Meissl-Wollny'schen Methode hatte bei übrigens ungenügender Betheiligung ergeben, dass an der Grenzzahl 26 nicht festgehalten werden kann, da er sowohl, wie Schrodt, Besana, Vieth bis zu 20 herabgehende Zahlen erhalten hatten. — Verf. hat sich auch neuerdings mit dem Studium des Brechungsvermögens des flüssigen Butterfettes und dessen Verfälschungen beschäftigt und der Müller-Skalweit'schen Methode eine practische Form gegeben. Verf. ermittelte mit einem grossen Abbé'schen Refractometer bei 22° folgende Brechungsexponenten:

Naturbutter .	1,4607—1,4621	Sesamöl . .	1,4717—1,4721
Kunstbutter .	1,4661—1,4698	Cottonöl . .	1,4715—1,4716
Margarine. .	1,4649—1,4650	Olivenöl . .	1,4689—1,4700
Erdnussöl . .	1,4700—1,4701	Rüböl . . .	1,4731—1,4735

Da die Butter die niedrigsten Werthe zeigt, so gestattet die Methode innerhalb 1 Minute wenigstens die Prüfung auf Verdächtigkeit. Den Abbé'schen Refractometer hat Verf. mit einer Vorrichtung versehen, welche gestattet, mit einer über dem Schmelzpunkt der Butter liegenden Temperatur zu arbeiten und dieselbe für grössere Reihen von Untersuchungen constant zu erhalten. — Man bringt ein Tröpfchen Fett zwischen die Glasprismen, die mit einem doppelwandigen Mantel umgeben sind, durch den ein temperirter, langsam fliessender Wasserstrom circulirt. Nach 1 Minute wird abgelesen. Wein.

100. **E. Koefoed: Die Säuren der Butter.**[2]) Die Säuren der aus Jütland stammenden, untersuchten Butter, welche nicht zur Reihe $C_nH_{2n}O_2$ gehören, bestehen aus Oleïnsäure, einer Säure $C_{15}H_{28}O_4$ und vielleicht einer solchen $C_{29}H_{54}O_5$. Die Buttersäuren aus der Reihe $C_nH_{2n}O_2$ umfassen Glieder von C_4—C_{18}. Die filtrirte Butter gab 91,5% freie Säuren; 100 Theile der Buttersäuren enthielten 66 Theile Säuren der Reihe $C_nH_{2n}O_2$ und 34 Th. andere flüssige Fettsäuren,

1) Korresp. d. Milchwirthsch. Ver. 1891, No. 39. — 2) Bull. d. l'Acad. Royale Danoise 1891.

von denen mehr als $^1/_3$ aus Oleïnsäure besteht. Die Mengen der Säuren aus der Reihe $C_nH_{2n}O_2$ sind ungefähr die folgenden:

Stearinsäure . .	2	Caprinsäure . . .	2
Palmitinsäure . .	28	Caprylsäure . . .	0,5
Myristinsäure . .	22	Capronsäure . .	2
Laurinsäure . . .	8	Buttersäure . . .	1,5

Wein.

101. **M. Schrodt: Untersuchungen über die Zusammensetzung des Butterfettes.**[1]) Der Gehalt des Butterfettes an flüchtigen und unlöslichen Fettsäuren, sowie an Oleïn ist vom Stande der Lactation abhängig. Nach dem Kalben behält der Gehalt an flüchtigen Fettsäuren ungefähr 2 Monate lang seinen höchsten Stand, um dann mit dem Vorrücken der Lactationszeit eine allmähliche Abnahme zu erleiden. Der Gehalt an Oleïn erfährt dagegen eine allmähliche Steigerung. In der Altmilchsperiode ist der Gehalt an unlöslichen Fettsäuren ein höherer, als in der Frischmilchsperiode. Der Brechungsexponent des Butterfettes unterliegt nur geringen Schwankungen, die anscheinend weder durch den Stand der Lactationsperiode, noch durch die Fütterung hervorgerufen worden sind. Ein durch die Individualität bedingter Einfluss auf die Zusammensetzung des Butterfettes macht sich nur in der Weise bemerkbar, dass das Butterfett einer Kuh grössere Schwankungen im Gehalt an flüchtigen Fettsäuren und Oleïn. sowie in der Grösse des Brechungsexponenten aufwies, als es bei dem von mehreren Kühen stammenden Butterfett der Fall war. Die durch winterliche Stallfütterung und sommerlichen Weidegang bewirkte Ernährung der Milchkühe hatte keinen Antheil an den Veränderungen in der Zusammensetzung des Butterfettes. Wein.

102. **C. Besana: Bestimmung der freien Säuren in der Butter.**[2]) Verf. verwendet zur Abscheidung der freien Fettsäuren Alcohol in mässiger Wärme, welcher dieselben löst und von den Glyceriden fast nichts aufnimmt. Man schmilzt 20 Grm. Butter auf dem Wasserbad, filtrirt, wägt 10 Grm. des flüssigen Butterfettes in

[1]) Molkereiztg. 1891, pag. 145 und Landw. Vers.-Stat. **39**, Heft 5. — [2]) Chemikerztg. **15**, 410.

einen Cylinder von 40 CC. Inhalt und 17—18 Mm. Durchmesser und verschliesst diesen mit einem Stopfen. Man erwärmt nun durch Eintauchen in ein Wasserbad von 45—50 ⁰ und behandelt in nachbeschriebener Weise mit 45 CC. Alcohol von 95 % in 3 Portionen. Man giebt 15 CC. in den Cylinder, erwärmt einige Minuten im Wasserbade, schüttelt tüchtig 1 Minute lang und giebt wieder in's Wasserbad, bis sich der Alcohol von der öligen Schicht getrennt hat. Dieser wird in ein Kölbchen decantirt und die Behandlung mit 15 CC. Alcohol noch zweimal wiederholt. Die vereinigten alcoholischen Lösungen werden mit $^1/_{10}$ Normallauge mit Phenolphtaleïn als Indicator titrirt. Die verbrauchten CC. $^1/_{10}$ Lauge nennt Verf. »Säuregrade«. Verf. zeigt an 3 Beispielen, dass gerade die ranzigste Butter oft einen sehr geringen Säuregrad haben kann und dass die Entwickelung der Rancididät und Acididät keineswegs parallel laufen.
Wein.

103. **H. Leffmann und W. Beam: Modification der Reichert'-schen Destillationsmethode.**[1]) Die üblichen 5 Grm. filtrirtes Butterfett werden, um bei der Verseifung den Alcohol ganz zu umgehen, mit 10 CC. einer alkalischen Glycerinlösung (25 CC. 50 %ige Natronhydratlösung und 125 CC. reines Glycerin) über der freien Flamme unter zeitweiligem Umschütteln erwärmt. Wenn alles Wasser ausgetrieben ist, schüttelt man zur völligen Verseifung einige Secunden um, löst die Seife mit allmählich zuzugebenden 90 CC. Wasser, zersetzt die Seifenlösung mit 50 CC. verd. Schwefelsäure (25 CC. H_2SO_4 im Liter) und destillirt wie üblich. Wein.

104. **F. Soxhlet: Ueber die Anforderungen der Gesundheitspflege an die Milch.**[2]) Es ist zu unterscheiden zwischen dem Nährwerth der Milch und dem diätetischen. Ersterer ist hauptsächlich abhängig von der Fütterung der Kühe. Zur Erzielung einer gleichmässigen Milch nehme man nur Mischmilch mehrerer Kühe. Die Melkzeiten sollen regelmässig dieselben sein. Was die Fälschungen anbelangt, so ist ein Wasserzusatz nicht schädlich, weil die Milch den

[1]) The Analyst 16, 153. — [2]) Deutsche Vierteljahresschr. f. öffentl. Gesundheitspflege 24, Heft 1.

Kindern ohnehin verdünnt gereicht wird; dagegen ist die Abrahmung oder eine Vermischung der Vollmilch mit Magermilch eine wesentliche Verschlechterung, der Entzug eines hervorragenden Nährstoffes. — Der diätetische Werth der Milch hängt ab vom Grade der Verunreinigung durch Staub, übelriechende Gase, Futterreste, Fäkalien, zersetzte Milchreste etc. Zu den Verunreinigungen sind auch zu rechnen jene Stoffe, die der Milch zur Verlängerung der Haltbarkeit zugesetzt werden; diese sollten polizeilich verboten sein. Mit den Verunreinigungen gelangen auch Bakterien, Schimmelpilze und Hefearten in die Milch. Diese Organismen bewirken die Schädlichkeit der Milch durch Umwandlung werthvoller Nährstoffe in minderwerthige oder schädliche Zersetzungsproducte, durch Erzeugung giftig wirkender Stoffe, Ptomaïne, Toxine, Toxalbumine, Bakterienproteïne, durch Erzeugung fermentartiger Körper, welche die Milch tiefgreifend verändern, endlich bei Anwesenheit gewisser Bakterien durch Bildung stark blähender Milch. Diese Verunreinigungen, die sonst durch das feinste Sieb gehen, lassen sich durch Centrifugiren der Milch fast vollständig entfernen. Die Untersuchung auf den diätetischen Werth soll sich erstrecken: 1. auf die Bestimmung der Menge der in die Milch gelangten Schmutzstoffe nach Renk[1]; 2. auf die Prüfung der leichteren oder schwierigeren Sterilisirbarkeit. Eine nach der Methode des Verf. sterilisirte Milch soll sich 30 Tage lang bei Körperwärme ohne Gerinnung erhalten. Alle Sterilisirungsverfahren sind zu verwerfen, die auf zu langer Erhitzungsdauer und zu hoher Temperatur basiren, sie vernichten eine werthvolle Eigenschaft der Milch, den Emulsionszustand, der für die Verdauung des Fettes so wichtig ist. — Aus der Forderung, die Milch soll möglichst keimfrei sein, ergiebt sich von selbst, dass sie möglichst frisch verwendet werden soll, da ja beim Stehen sich die Bakterien rasch vermehren und schädliche Ausscheidungsproducte dieser Organismen alsbald in die Milch gelangen können. Da das in grösster Menge auftretende Product der Bakterienarbeit Milchsäure ist, so giebt die Bestimmung des Säuregrades[2] aus der Säurezunahme einen Anhaltspunkt für Be-

---

[1]) Münch. medic. Wochenschr. 1891, No. 6 u. 17. — [2]) Nach der Methode Soxhlet-Henkel.

urtheilung der Frische der Milch. Die Untersuchungen des Verf. über den Verlauf des Säuerungsprocesses ergeben Folgendes: Wird die Milch sofort nach dem Melken auf + 10° C. abgekühlt und bei dieser Temperatur erhalten, so verstreichen bis zur freiwilligen Gerinnung 40% der Zeit, ohne dass der ursprüngliche Säuregrad sich verändert. Verf. nennt dieses Stadium Incubationsstadium der Milchsäuregährung. Ist dieses Stadium überschritten, so schreitet der Säuerungsprocess in immer rascherem Tempo vorwärts. Zunächst tritt ein Punkt ein, wo die Milch beim Kochen gerinnt; schliesslich gerinnt sie freiwillig. Von da ab hört die Säurezunahme auf. Es zeigen frische Milch 7, Milch nach dem Austritt aus dem Incubationsstadium 7,2, bei der Hitzegerinnung 11 und bei der freiwilligen Gerinnung 32 Säuregrade. — Die Säuerung verläuft um so rascher, je höher die Aufbewahrungstemperatur und je mehr die Milch verunreinigt ist. So dauert das Incubationsstadium bei einer Milch von mittlerer Haltbarkeit bei

35°	17,5°	10° C.
8	33	70 Stunden;

und die Haltbarkeit bis zur freiwilligen Gerinnung bei

35°	17,5°	10° C.
19	63	200 Stunden.

Kindern soll nur sterilisirte Milch gereicht werden. Wein.

105. H. C. Plant: **Ueber die Beurtheilung der Milch nach dem Verfahren der Säuretitrirung.**[1]) Die Säuretitrirung nach Soxhlet und Henkel fällt höher aus als jene nach Pfeiffer. Verf. empfiehlt statt Alkalilösung Barytwasser, von dem 1 CC. = 5 Mgr. Schwefelsäure (SO_3) entspricht. In 2 Kölbchen von 100 CC. Inhalt werden je 25 CC. Milch gebracht; das eine wird zur Entfernung der Kohlensäure einmal aufgekocht und abgekühlt. Nach Zusatz von 1 CC. 2%iger alcoholischer Phenolphtaleïnlösung wird mit Barytwasser austitrirt; der Einfluss der in der Milch gelösten Kohlensäure wird hierdurch eliminirt. Bezüglich des Incubationsstadiums (siehe Abhandlung von Soxhlet) fand Verf. die Angaben Soxhlets im Allgemeinen

[1]) Arch. f. Hygiene **18**, 133.

bestätigt. Zur Ermittelung der Incubationsperiode wird so verfahren, dass die Acidität der Milch in rohem und gekochtem Zustand bestimmt wird; sodann bringt man 120 CC. Milch mit nasser Watte bedeckt in eine constante Temperatur von 37° C. Nach 3 bezw. 5 Stunden werden je 25 CC. herausgenommen und titrirt. Frisch und reinlich gemolkene Milch hält sich mindestens 5 St. unverändert bei der Bruttemperatur, dagegen zeigt unreinlich gemolkene Milch nach dieser Zeit schon eine beginnende Zunahme der Säure. Jede Milch im letzten Drittel der Incubation zeigt nach 2 St. geringe, nach 3 St. starke Säurezunahme, wogegen eine Milch, die das Incubationsstadium bereits überschritten hat, schon nach 1 St. bei Zimmertemperatur Säurezunahme zeigt. Die Zunahme des Keimgehaltes beim Stehen bis 8 Stunden verändert oft den Säuregehalt nicht, wesshalb erstere kein Kriterium für den sanitären Werth ist. Maassgebend würde hier nur sein die Zahl der pathogenen oder Toxine bildenden Keime. Dagegen giebt die Säuretitrirung einen Anhalt. In allen Fällen, in welchen die Milch einen Säuretiter zeigt, der 20 Mgrm. höher ist als bei frischer Milch, befindet sich die Milch nicht mehr in der Incubationsperiode. Ebenso orientirt uns die entwichene Kohlensäuremenge darüber, ob die Milch frisch war. Die Säuremenge beim gleichen Individuum ist eine sehr constante, schwankt aber bei verschiedenen Thieren bedeutend. Die Acididät hängt von der Temperatur und der Behandlung der Milch in den Molkereien ab. Die Säurebestimmungen lassen sich auch dazu verwerthen, um in Kuhställen über Stoffwechselanomalien einzelner Thiere Aufschluss zu bekommen; der Anfangstiter ist in solchen Fällen gewöhnlich verhältnissmässig sehr nieder. Milch, die nach 3stündigem Stehen bei 35° Säurezunahme zeigt, soll als Kindermilch keine Verwendung finden.

Wein.

106. **Th. Macfarlane: Unsicherheit der Stallprobe.**[1]) Verf. führte einen Versuch durch, der die Ermittelung des Geldwerthes der erzeugten Milch bei verschiedenen Rassen bezweckte und kam während desselben zur Ueberzeugung, dass der Stallprobe unbedingte Beweis-

---

1) Molkereiztg. 1891, No. 5.

kraft nicht beigemessen werden könne. Bei den meisten Kühen war zwar der Milchertrag ein nahezu gleichmässiger, während jedoch bei anderen sehr erhebliche Abweichungen im Gehalte, insbesondere beim Fett, auftraten. Dies geschah trotz regelmässiger Fütterung, regelmässiger Melkung und strenger Obhut; die Kühe müssen also doch unter unvermeidlichen, die Milchabsonderung umstimmenden Einflüssen gestanden haben. Diese Einflüsse werden sich da noch stärker geltend machen, wo die Gleichmässigkeit in Fütterung und Pflege mangelt.

Wein.

107. W. Kirchner: **Der Einfluss der Fütterung auf den Fettgehalt der Milch.**[1]) Ein hinsichtlich seines Nährstoffgehaltes verstärktes Futter hat wohl auf die Menge der erzeugten Milch einen Einfluss; dieser letztere ist aber bezüglich der Zusammensetzung der Milch ein sehr beschränkter. Man kann also durch rationelle Fütterung die Milchmenge vermehren und mittelbar, da bei guter Fütterung der procentische Fettgehalt derselbe bleibt, auch die Fettmenge erhöhen. Einzelne Futtermittel, wie Rüben, Schlempe, Biertreber, Hafer, Palmkuchen, üben einen specifischen Einfluss auf die Vermehrung der Milch aus, ohne den procentischen Fettgehalt zu mindern. Im Uebrigen ist der Milchertrag und die Fettausbeute abhängig von der Eigenart der Kuh. Die milchreichen, sowie im Beginn der Lactationsperiode stehenden Kühe setzen eine grössere Menge von Nährstoffen, namentlich von Proteïn in Milch um, als Thiere, welche zu den mangelhaften Milchern zählen, oder sich im vorgeschrittenen Stadium der Lactation befinden. Die Fütterung soll also individuell nach der Menge der erzeugten Milch erfolgen, nicht aber in der Weise, dass jedem Thiere die gleiche Ration verabfolgt wird. Wein.

108. Heinrich: **Ueber den Fettgehalt der Milch nach Fütterung von Erdnuss- und Cocoskuchen.**[2]) Zum Versuche wurden 2 Kühe Breitenburger Rasse mit über 1000 Pfd. Lebendgewicht

---

[1]) Milchztg. **20**, 285, 297 u. 309. — [2]) Landw. Ann. d. meckl. patriot. Ver. 1891, No. 9, Milchztg. 1891, pag. 252.

verwendet. In der 1. Versuchsperiode wurden folgende Durchschnittszahlen für Fett erhalten:

	Morgenmilch bei		Mittagmilch bei		Abendmilch bei	
	Erdnussk.	Cocosk.	Erdnussk.	Cocosk.	Erdnussk.	Cocosk.
Kuh 1 . .	3,1 %	3,4 %	4,0 %	4,2 %	3,3 %	3,4 %
« 2 . .	3,0 «	3,0 «	4,3 «	4,7 «	3,5 «	3,5 «

Der Milchertrag war pro Tag Kgrm.:

	Bei Erdnusskuchen-fütterung	Bei Cocoskuchen-fütterung
Kuh 1	11,10	10,36
« 2	12,12	12,61

2. Versuchsperiode: Gleiche Mengen Eiweiss und Kohlehydrate, in der Cocoskuchenration aber täglich 0,35 Kgrm. Fett mehr. Fettgehalt im Durchschnitt:

	Morgenmilch bei		Mittagmilch bei		Abendmilch bei	
	Erdnussk.	Cocosk.	Erdnussk.	Cocosk.	Erdnussk.	Cocosk.
Kuh 1 . .	2,47 %	3,28 %	3,28 %	4,25 %	2,71 %	3,63 %
» 2 . .	3,06 «	3,49 «	4,12 «	5,39 «	3,45 «	4,32 «
« 3 . .	2,81 «	3,41 «	3,71 «	5,02 «	3,48 «	4,21 «

Milchertrag in Kgrm.:

	Morgenmilch bei		Mittagmilch bei		Abendmilch bei	
	Erdnussk.	Cocosk.	Erdnussk.	Cocosk.	Erdnussk.	Cocosk.
Kuh 1 . .	6,40 %	5,42 %	3,11 %	2,85 %	3,34 %	3,19 %
« 2 . .	6,03 «	6,85 «	3,00 «	3,24 «	3,53 «	4,15 «
« 3 . .	3,54 «	3,50 «	1,96 «	1,87 «	2,09 «	1,92 «

(Kuh 3 ostfriesischer Rasse).

Nach diesen Ergebnissen wurde die Fettproduction in der Milch procentisch und absolut durch die Cocoskuchenfütterung im Vergleich zu Erdnusskuchen beträchtlich gesteigert. Durch die Steigerung der Fettgabe bei Cocoskuchen in der 2. Versuchsperiode wurde eine beträchtliche Steigerung der Fettproduction erzielt. Wein.

109. **E. Hess, Schaffer und Bondzynski: Ueber die physikalischen und chemischen Veränderungen der Milch bei Milchfehlern und Euterentzündungen des Rindviehes und der Ziegen.**[1]) Um System in die grosse Zahl der verschiedenen Erscheinungen zu bringen, werden sie in gewisse Kategorien gebracht und zwar dienen als Merkmale das Aussehen und die sichtbare Beschaffenheit der Milch, sowie auch der klinische Befund der Milchdrüse. Es lassen sich zwei Gruppen aufstellen: I. Geringgradige Veränderungen können entstehen: a) Beim Fehlen von Gewebssymptomen im Euter durch Milchfehler; b) beim Vorhandensein von Gewebssymptomen im Euter durch die schleimigen Catarrhe. II. Hochgradige Veränderungen können entstehen: a) Beim Vorhandensein heftiger Gewebssymptome im Euter (parenchymatöse und tuberculöse Mastitis); b) beim Vorhandensein gelinder Gewebssymptome im Euter (sporadischer Galt und gelber Galt). Bei den sogenannten Milchfehlern (Griesigsein, abnormer Geschmack, abnorme Rahmbildung, Fadenziehen, Blutmelken) ist die Zusammensetzung der Milch meist ganz normal, sehr verändert dagegen, wenn die Kühe an schleimigem Eutercatarrh (Farbe bläulichweiss, feines, weisses Gerinnsel, Abnahme des Milchzuckers, abnorme Zusammensetzung der Asche) oder Mastitis parenchymatosa (Milch gelblich, dick, mit Gerinnsel, Geschmack salzig, Abnahme des Milchzuckers, starke Vermehrung der Eiweisssubstanzen, des Fettes und Chlors, Verminderung der Phosphorsäure) erkrankt sind. Beim Galt vermindert sich die Milchmenge und die Beschaffenheit (Zunahme des Chlors und Natriums, Verminderung des Kali's, Kalkes und der Phosphorsäure in der Asche) sehr allmählich. Wein.

110. **M. Cohn und H. Neumann: Ueber den Keimgehalt der Frauenmilch.**[2]) Die nach Reinigung der Warze (mit Sublimat und Alcohol) aus der gesunden Brust einer gesunden Frau entleerte Milch enthält stets oder fast stets Keime. Abgesehen von anderen vereinzelten Keimen enthält sie gewöhnlich Eitercoccen, im Besonderen den Staphylococcus albus. Die Eitercoccen sind in wechselnder Menge und oft ausschliesslich in der Milch vorhanden; sie sind ebenso wie

---

[1]) Milchztg. **20**, 144, — [2]) Virchow's Arch. **126**, 391—406.

etwa andere Keime der Milch der Regel nach von aussen eingedrungen und demgemäss in den peripherischen Theilen der Drüsengänge am reichlichsten. Der Säugling nimmt also mit der Milch ganz gewöhnlich Eitercoccen zu sich; es gehört demnach die Aufnahme pathogener Keime in den Nahrungscanal von der ersten Nahrungsaufnahme an zur physiologischen Norm. Die Unschädlichkeit dieses Vorganges geht daraus hervor, dass die Milch trotz des Gehaltes an Eitercoccen alkalische Reaction behält. Die Verff. fanden stets, selbst bei längerer Milchstauung und bei beträchtlichem Keimgehalt, eine normal alkalische Reaction, mochte nun der Staphylococcus pyog. aureus oder albus vorhanden sein. Im Reagensglas aufbewahrt, wurde die Milch in einzelnen Fällen bei Körpertemperatur bald sauer, in anderen Fällen aber blieb die staphylococcenhaltige Milch oder ihr keimfreies Filtrat, welches von Neuem mit Staphylococcen inficirt war, Tage und Wochen lang alkalisch oder neutral. Eine gröbere Gerinnung trat nie ein. Eine Schädigung des Säuglings durch Genuss coccenhaltiger Milch war nicht nachweisbar. Die Anwesenheit der Eitercoccen in der Milch lässt sich daher nicht für die Diagnostik innerer Krankheiten verwenden. Wein.

111. **Scheurlen: Ueber die Wirkung des Centrifugirens auf Bacteriensuspensionen, besonders auf die Vertheilung der Bacterien in der Milch.**[1]) Das bei den Versuchen angewandte Centrifugiren geschah bei 2—4000 Umdrehungen in der Minute. Ein verderblicher Einfluss derselben auf die Virulenz der Bacterien fand nicht statt. Unbewegliche Bacterien, wie Milzbrandbacillen, Milzbrandsporen, Prodigiosus, Staphylococcus aureus und Tuberkelbacillen und bewegliche Bacterien, wie Bac. Megatherium, der Bac. der rothen Milch, Proteus vulgaris und Typhusbacillus werden aus wässerigen Suspensionen theilweise ausgeschleudert und befinden sich auch bei 1—4täg. Sedimentirung im Bodensatz. Proteus mirabilis und Spirill. cholerae asiat. werden nicht ausgeschleudert und sedimentiren beim Stehen nicht. Sowohl beim Abscheiden des Rahmes durch Stehenlassen, als durch Centrifugiren gehen die meisten Bacterien in den

---

[1]) Arbeiten aus d. kaiserl. Gesundheitsamt 7, 269.

Rahm über, während fast der ganze Rest in der Magermilch verbleibt und nur ein ganz kleiner Theil mit dem Milchschmutz ausgeschleudert wird. Wie die gewöhnlichen Milchbacterien verhalten sich Milzbrandsporen, Milzbrandbac., Typhusbac. und Choleraspirillen. Die Tuberkelbacillen werden in der Hauptsache ausgeschleudert und sinken beim Stehen zu Boden; es bleiben aber noch nicht unbeträchtliche Mengen in Milch und Rahm zurück. Wein.

112. **A. R. Leeds: Chemische und physikalische Veränderungen in der Milch durch Sterilisirung.**[1]) Verdünnt man die Milch mit dem 20fachen Volumen Wasser und setzt etwas Essigsäure zu, filtrirt den entstandenen Niederschlag ab, kocht und filtrirt den jetzt entstandenen Niederschlag wieder ab, so ergeben sich zwischen roher, gekochter und im Dampfbad sterilisirter Milch folgende Unterschiede:

	Roh	Gekocht	Sterilisirt
Gesammtalbuminoide	3,30 %	3,48 %	3,38 %
Caseïn (ausgeschieden durch Essigsäure)	2,81 «	3,13 «	2,93 «
Albumin (nach Ausfällung des Caseïns durch Kochen ausgefällt) . . .	0,14 «	—	—
In Lösung bleibende Eiweissstoffe . .	0,34 «	0,35 «	0,25 «

Da die Magenverdauung in saurer Lösung stattfindet, so muss die vollständige Säurefällung in der erhitzten Milch einen Einfluss haben. Durch lang andauerndes Kochen nimmt die Milch eine bräunliche Farbe an, wobei der Milchzucker verschwindet und eine Säure, wahrscheinlich Glucinsäure, entsteht. Wein.

113. **S. Botkin: Ueber einen Bacillus butyricus.**[2]) Verf. isolirte aus Milch eine Bacterienart, die die Milch unter Gerinnung, reichlicher Gasentwicklung und Buttersäurebildung in Gährung versetzt. Um ihn zu erhalten, wurde die Milch 1/2 Stunde im Dampfstrom sterilisirt, wobei die Sporen des Butyricus nicht zu Grunde gehen. Die verschlossenen Flaschen wurden bei 37—38° C. aufbewahrt, wobei die Milch in der Weise sich veränderte, dass das geronnene Caseïn mit dem Fett an der Oberfläche des klaren gelblichen Milchserums sich ansammelte. Mit so veränderter Milch stelle man zur Reingewinnung des Bacillus anaërobe Platten her, wozu man

[1]) Journ. of the Amer. Chem. Society **13**, 34. — [2]) Zeitschr. f. Hygiene **11**, 421.

als Nährboden am besten $1^1/_2$% Zuckeragar benützt. Auch andere zuckerhaltige, flüssige und feste Nährböden gestatten das Wachsthum des Bacillus; sein bestes Nährmedium ist jedoch stets sterilisirte und luftfrei gemachte Milch. Die Zersetzung der Milch ist gewöhnlich nach einer Woche beendet; in der durchsichtigen gelben Flüssigkeit befindet sich ein flockiger, weisser Bodensatz, an der Oberfläche ein Klumpen von fettigen Substanzen. Besonders interessant sind die chemischen Stoffwechselproducte des Butyricus. Der Gehalt an gebildeter freier Säure ist am 3. Tage am grössten, er kann gesteigert werden, wenn der Milch gefälltes kohlensaures Calcium zugesetzt wird. Von Alcoholen erzeugt er hauptsächlich Butylalcohol, neben etwas Aethylalcohol, von Säuren sehr viel Buttersäure, ausserdem Milchsäure. Bernsteinsäure, Ameisensäure, Propionsäure und Essigsäure. Dieselben Producte wurden in einer Milchzucker-Bouilloncultur erhalten. Stärkehaltige Nährmedien verändert er bei Gegenwart von Nährsalzen und kohlensaurem Calcium durch Inversion zu Zucker. Der Zucker wird zu Buttersäure umgewandelt, ohne dass vorher Milchsäure entsteht. Bei 2 Bestimmungen der entwickelten Gase erhielt Verf. 1. 36,79% Kohlensäure und 63,21% Wasserstoff, 2. 47,27% Kohlensäure und 52,72% Wasserstoff. Der Bacillus butyricus, der sich auch im Leitungswasser, Brunnenwasser, Gartenerde und im Staub fand, steht dem von Perdrix beschriebenen anaëroben, aus Wasser isolirten Bacillus butyricus sehr nahe, unterscheidet sich von diesem aber dadurch, dass er Gelatine verflüssigt. Wein.

114. **C. Gessard: Functionen und Rassen des Bacillus cyanogenus (Microben der blauen Milch).**[1] Der Bacillus der blauen Milch zeigt hinsichtlich der Farbstoffbildung viele Analogieen mit dem Pyocyaneus. Das Blauwerden der Milch zeigt sich verschieden. z. B. in Form blauer Ränder oder Flecken bei sauer reagirender Milch. Der Farbstoff wird durch Alkalien roth, durch Säuren wieder blau. In Bouillon oder bei Gegenwart von Eiereiweiss erzeugt er einen fluorescirenden Farbstoff, dessen Fluorescenz durch Essigsäure in einen bläulichen Farbenton verwandelt wird, der vorher verdeckt war. Es ist dies der in der Milch vorkommende blaue Farbstoff des Bacillus cyanogenus, der in Chloroform nicht gelöst wird. Es gibt 3 Rassen desselben, von denen die eine nur den blauen, die andere nur den fluorescirenden, die dritte keinen Farbstoff bildet. Der blaue Farbstoff wird sehr schön, wenn man dem Nährsubstrat 2% Glucose zufügt, aus der er Säure bildet. Die Muttersubstanz

---

[1]) Annal. de l'Inst. Pasteur **5**, 737.

des blauen Farbstoffes ist die Milchsäure; denn eine Glucose und Ammonlactat enthaltende Nährlösung gibt den Farbstoff, der nicht erhalten wird, wenn genanntes Salz durch ein anderes ersetzt wird. Nur Bernsteinsäure vermag die Milchsäure zu ersetzen. Die Milch an sich besitzt keine besondere Eignung zur Bildung des blauen Farbstoffes, als nur in Folge der Milchsauregährung. Bei Zusatz von Natriumlactat zur Milch erscheint nur ein grüner Farbstoff, bei blossem Zusatz von Glucose, wodurch saure Gährung zu Stande kommt, dagegen Bläuung. Bei Bouillon genügt schon der Zusatz von Traubenzucker, weil hier normale Milchsäure zugegen ist.

Wein.

115. **R. Demme: Ueber das Vorkommen eines rothen Sprosspilzes in der Milch und im Käse und das Auftreten von Darmcatarrh bei Kindern frühesten Alters durch den Genuss derartig inficirter roher oder unvollständig gekochter Milch.**[1]) Die die rothe Farbe verursachenden Hefepilze wachsen sehr gut auf Käse und Milch, ohne ihren Zucker vergähren zu können. Das Wachthumsoptimum liegt bei 18—22° C. Der Pilz ist gegen Antiseptica sehr widerstandsfähig. Er unterscheidet sich deutlich von der Rosahefe und wird vom Verf. Saccharomyces ruber genannt. Er fand sich in Milch, die Erkrankung von Kindern an Diarrhoe und Erbrechen verursachte, vor, und konnte auch in den Entleerungen der Kinder nach dem Genuss inficirter Milch nachgewiesen werden. Mit derartig inficirter Milch gefütterte Hunde erkrankten an den gleichen Darmerscheinungen. Subcutan injicirt üben diese Hefepilze keine pathogenen Eigenschaften aus. Wein.

116. **H. W. Conn: Ueber einen bittere Milch erzeugenden Micrococcus.**[2]) Verf. isolirte aus bitterem Rahm einen diese Eigenschaft verleihenden Micrococcus. Dieser erscheint auf Gelatine häufig in Diplococcenform, zeigt Neigung auf Agar-Agar Ketten zu bilden, ist aërob, erzeugt, unter einer Glimmerplatte gezüchtet, Gasblasen, ohne die Gelatine wie sonst zu verflüssigen. In Bouillon wie in sterilisirter Milch wächst er üppig und macht beide schleimig. Die inficirte Milch gerinnt bei 35° an einem Tage

---

[1]) Centralbl. f. Bacterienkunde **9**, 271. — [2]) Centralbl. f. Bacteriol. u. Parasit. **9**, 653.

unter Annahme schwachsaurer Reaction durch Bildung von Buttersäure. Das Coagulum löst sich wieder etwas auf. Die aus so inficirter Milch hergestellte Butter schmeckt schlecht, riecht ranzig und lässt sich nicht aufbewahren. Wein.

117. **Jensen und Lunde: Milchuntersuchungen.**[1]) Die Verff. fanden als die Ursache der abnormen Beschaffenheit verschiedener Milch- und Rahmsorten (die aus denselben erzeugte Butter zeigte den sogenannten Kohl- oder Turnipsgeschmack, der aber mit der Fütterung nicht im Zusammenhang stand) eine Bakterienart, Bacillus foetidus lactis, der durch Unreinlichkeit in die Milch gelangt, sich schnell vermehrt und durch die Säuerungsmethode sich nicht aus den Molkereiproducten entfernen lässt. Er wird durch 10 Minuten langes Erwärmen auf 65° C. getödtet. Die auf 65° erwärmten Rahmsorten lieferten eine gute Butter, auch wenn sie durch diesen Bacillus fehlerhaft waren. Die Haltbarkeit der Milch durch Pasteurisiren wird nur wenig befördert, wenn sie nicht nach dieser Operation sofort gekühlt wird. Wein.

118. **L. Janke: Ueber die Zersetzungsproducte des Milch- und Käsefettes durch faulige Gährung.**[2]) Die Neutralfette (Olein, Stearin und Palmitin) spalten sich unter Wasseraufnahme in Oelsäure. Stearin- und Palmitinsäure einer- und in Glycerin andrerseits. Das Glycerin zerfällt weiter. Die Oelsäure bleibt vollständig als solche bestehen, während die beiden anderen nur zum Theil als solche bleiben. Ein Theil tritt an Calcium gebunden auf. Wein.

119. **Fr. Lafar: Bacteriologische Studien über Butter.**[3]) Bei Prüfung einer Anzahl von Butterproben auf Bacteriengehalt wurde gefunden, dass 1 Grm. Butter 10—20 Millionen Bacterien enthält. Die äusseren Parthieen enthalten mehr Keime wie die inneren. Stets war vorhanden ein schleimiges Bacterium, Bact. butyri colloideum, daneben Bact. butyri fluorescens; ausserdem fanden sich nicht selten Sprosspilze, der Hüppe'sche Milchsäurebacillus, hie und da der Escherich'sche Bac. aërogenes lactis. Eine 14 Tage dauernde Einwirkung niedriger Temperatur von +1° bis —18°, im Mittel —9°, verminderte den Bacteriengehalt um ein Drittel. Bei frischer Butter, die 37 Tage bei 0 bis +1° C. unter Luft-

1) Nordisk-Mejeri Tide 1891. October. — 2) Chem. Centralbl. 1891, pag. 704. — 3) Arch. f. Hygiene 13, 1.

zutritt gehalten wurde, ergab sich eine Verminderung der Bacterien von 25,6 Millionen auf 3,8 Millionen für 1 Grm. Bei +12 bis +15° dagegen stieg der Keimgehalt innerhalb 11 Tagen von 6 auf 35 Millionen und fiel nach weiteren 11 Tagen wieder auf 11 Millionen. Diese Abnahme veranlasst die Rancididät, welche der Bac. butyri fluorescens ganz besonders schlecht verträgt. Bei Bruttemperatur, bei der die Butter stark ranzig wurde, fiel der Keimgehalt in 34 Tagen von 25 auf 1 Million. Kochsalzzusatz drückt zwar den Keimgehalt bedeutend herunter, vermag aber nicht alle Keime zu unterdrücken. In der Butter fanden sich auch Bacterien, die bei Luftabschluss zu gedeihen vermögen; ein Einfluss auf das Ranzigwerden ist diesen Anaërobien nicht zuzuschreiben. Kunstbutter zeigte 741000 bis 2,5 Millionen Keime im Gramm, sonst zeigte sie das nämliche Verhalten wie Naturbutter. Wein.

120. L. Adametz: **Ueber die Ursachen und die Erreger der abnormalen Reifungsvorgänge der Käse.**[1] Abnormale chemische Zusammensetzung der Milch verursacht abnormale Reifungsvorgänge der Käse; z. B liefert an Calciumphosphat sehr arme Milch Käse, welche während des Reifens Blähungserscheinungen zeigen. An der Gasentwicklung muss auch noch ein Gährungserreger die Schuld tragen, der in die Milch gelangen kann durch Sauerfutter oder das Heu sumpfiger Wiesen. Andere abnormale Käsereifungsvorgänge werden durch das Auftreten gewisser Färbungen characterisirt. Die Rothfärbung der Käse kann bewirkt werden durch Bacterien, Hefen oder Schimmelpilze. Verf. isolirte den Käsemicrococcus No. 1 und 2, welche sich beide in sterilisirter Milch nur langsam entwickeln. No. 1 löst und peptonisirt hierbei die Eiweissstoffe. Er vermag, ohne eine Fällung des Caseïns zu veranlassen, bei genügend langer Zeit, wahrscheinlich durch Abscheidung specifischer Fermente, das Caseïn allmählich in lösliche Eiweissstoffe umzuwandeln, von denen die am stärksten veränderten zu den Peptonen gehören. Der Bacillus prodigiosus könnte bei seinem Sauerstoffbedürfniss nur auf der Rinde gedeihen, ist aber vom Verf. noch nicht auf Käse beobachtet. Rothfärbung veranlassen auch Torulaarten, zu denen auch der Saccharomyces ruber von Demme gehört, der nicht zu verwechseln ist mit S. rosaceus und S. glutinis. Zu den Schimmelpilzen gehört der rothe Käseschimmel, der sehr verbreitet ist; seine Sporen wurden auch in der Luft einer Brauerei und Mälzerei gefunden. Das Oidium aurantiacum verursacht Rothfärbung von Weichkäsen und ist beim Fromage de Brie nicht unerwünscht. Blaufärbung der Käse entsteht ausser durch Eisen- und Kupferverbindungen durch die de Vries'schen Microorganismen, die wahrscheinlich zu den anaëroben Spaltpilzen gehören. Der Bacillus cyanogenus gehört nicht hierher; dieser bringt nach Versuchen des Verf. keine Spur von Bläuung auf Käsen hervor. Wein.

[1] Milchztg. **20**, 237 u. 249.

121. **A. Macfadyen: Chemisch-bacteriologische Studien über die Blähung der Käse.**[1] Verf. untersuchte zunächst das durch Einwirkung des Bacillus Guillebeau c auf Traubenzucker gebildete Gasgemisch und fand, dass es im Beginn der Gährung zu $^3/_4$ Volumen aus Kohlensäure und $^1/_4$ aus Wasserstoff bestehe, zu Ende derselben aber fast nur mehr aus Kohlensäure und wenig Wasserstoff. Als weitere Gährungsproducte wurden gefunden: Gährungsmilchsäure (Hauptproduct), Essigsäure und Aethylalcohol. Der Bacillus vergährt auch Glycerin, bleibt dagegen auf Fett und Eiweissstoffe unwirksam; ferner labt und vergährt er bei beschränktem Luftzutritt rascher als bei vollem Luftzutritt. Wein.

VII. Harn und Schweiss.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Niere, Harnsecretion.

*T. Lang, über den Antheil der Malpighi'schen Knäuel an der Harnausscheidung und die Gesetze, nach denen diese vor sich geht. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 47 u. 48.

122. Leo Liebermann, Notiz über das chemische Verhalten des Nierenparenchyms.

*L. Varaldi, Anatomie und Physiologie der Pferdeniere. Jl medico veterin. XL, 1.

*M. Albanese, die Blutcirculation in der Niere unter dem Einflusse von einigen Arzneimitteln. Annali di Chim. e Farm. 1890, S. 89. Das Volumen der Niere wird durch Caffeïn und Chloral vergrössert, durch Curare nicht beeinflusst. Combinirung von Chloral oder Curare mit nachfolgender Caffeïninjection erhöht das Volumen noch gemäss der Caffeïnwirkung. Volumenvermehrung und Urin-

[1] Landwirth. Jahrb. d. Schweiz 4, 64 u. Milchztg. 1891, pag. 191.

absonderung gehen nicht parallel. Der Autor polemisirt gegen Schröder's Verengerung der Nierengefässe durch Caffeïn.

Rosenfeld.

*G. Kobler, über einige Beziehungen der Diurese zur Harnstoff- und Harnsäureausscheidung, insbesondere bei den Compensationsstörungen der Herzkranken. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 19 u. 20.

*Cervello und La Monaco, Studien über die Diuretica. Archiv. per le scienze med. XIV, 7; Centralbl. f. klin. Medicin **12**, 38.

*C. Jacobj u. W. v. Sobieranski, über das Functionsvermögen der künstlich durchbluteten Niere. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **29**, 25—40.

A. Freudberg, Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Alkalescenz des Blutes und die Reaction des Harns. Cap. V.

Zusammensetzung, einzelne Bestandtheile.

*J. H. Warden, eine rasche Methode zur Bestimmung des Harnstoffs im Urin. Lancet 1891, No. 7. Beschreibung eines Apparates zur Bestimmung des Harnstoffes mit Bromit.

*E. H. Bartley, schnelle Methode zur Bestimmung des Harnstoffs. Journ. of the Americ. chem. Soc. **12**, 283; chem. Centralbl. 1891 I, pag. 168.

123. K. A. H. Mörner und J. Sjöqvist, eine Harnstoffbestimmungsmethode.

124. E. W. Groves, über die Bestimmung der Harnsäure im menschlichen Urin.

125. J. B. Haycraft, über die Bestimmung der Harnsäure.

126. J. B. Haycraft, die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harn.

127. Eug. Deroide, Beitrag zum Studium der Bestimmungsmethoden der Harnsäure.

128. W. P. Herringham u. H. O. Davies, über die Ausscheidung von Harnsäure und Harnstoff.

129. W. P. Herringham u. E. W. Groves, über die Ausscheidung von Harnsäure, Harnstoff und Ammoniak.

130. W. Camerer, Gesammtstickstoff, Harnstoff, Harnsäure und Xanthinkörper im menschlichen Harn.

G. Salomon, ein verbessertes Verfahren zur Unterscheidung der Xanthinkörper. Cap. IV.

131. J. Horbaczewski, Beiträge zur Kenntniss der Bildung der Harnsäure und der Xanthinbasen, sowie der Entstehung der Leucocytosen im Säugethierorganismus.

132. P. Giacosa, über die Bildung der Harnsäure im Organismus.

*Popoff, Mechanismus der Harnstoffbildung. Bull. d. l. soc. chim. de Paris [3] 5, 551—554. Die bekannte Umwandlung der Ammoniaksalze in Harnstoff im Organismus schreibt man oft der Thätigkeit eines Fermentes zu. Es wurden Milz, Leber und Niere sofort nach dem Tode des Thieres mit verschiedenen Ammonsalzen zusammengebracht, dabei aber niemals Harnstoff gefunden. Daher scheint diese Umwandlung nicht durch ein Ferment, sondern durch die lebende Zelle selbst bewirkt zu werden. Von den aufgestellten Hypothesen hat die von Drechsel die grösste Wahrscheinlichkeit.

E. Poulsson. Harnstoffbildung bei Fröschen. Cap. XIII.

Gréhant u. Jolyet, Harnstoffbildung bei der electrischen Entladung von Torpedo. Cap. XIII.

*G. Colasanti, über das Xanthokreatinin im Harn. Gazz. chim. 21, II, 188—192. Im normalen Harn des Löwen wurden wiederholt erhebliche Mengen von Xanthokreatinin gefunden. Nach Verf. ist der Organismus nicht im Stande, die grossen Mengen des durch die Fleischnahrung zugeführten Kreatins und Kreatinins ganz in letzteres zu verwandeln und als solches abzuscheiden; ein Theil wird dabei in Xanthokreatinin verwandelt.

133. J. Moitessier, Einfluss der Muskelarbeit auf die Ausscheidung des Kreatinin.

134. E. Drechsel, zur Kenntniss des Stoffwechsels (Carbaminsäure im Pferdeharn).

135. E. Freund, eine Titrirmethode der Schwefelsäure im Harn.

136. Alb. Rovighi, die Aetherschwefelsäuren im Harn und die Darmdesinfection.

L. Bouveret, Verhältniss der Harnchloride zum Harnstoff bei Hypersecretion und Magenkrebs. Cap. VIII.

*A. Corvi, maassanalytische Bestimmung der Chloride im Harn. L'Orosi 13, 253; durch Zeitschr. f. anal. Chemie 30, 107. 10 CC. Harn werden mit einigen Tropfen Salpetersäure und 50 CC. $^1/_{10}$-Normalsilberlösung versetzt, das Volumen der Mischung neuerdings bestimmt und in einem aliquoten Theil des Filtrates nach Zusatz von einem Tropfen Ferrisulfat mit $^1/_{10}$-Ferrocyankaliumlösung bis zur bleibenden Blaufärbung titrirt.

*U. Gabbi u. G. Coronedi, über die Existenz einer organischen Verbindung des Chlors im menschlichen Harn. Il Segno novembre 1890. Die Verff. zeigen, dass eine Zunahme des Chlors stattfindet, wenn sie gewisse Bacterien im Harn wachsen lassen. Diese befreien dann das Chlor aus seiner organischen Verbindung.

Rosenfeld.

137. A. F. Jolles, qualitativer und quantitativer Nachweis von Jodsalzen in dem Harn.
138. L. Liebermann, über den Phosphorsäuregehalt des Pferdeharns unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen.
139. G. Hoppe-Seyler, über die Ausscheidung der Kalksalze im Urin bei Ruhe und Bewegung.
140. P. Eliasoff, Beitrag zum Studium der nicht dialysirbaren Extractivstoffe des Harns.

P. Kraske und E. Baumann, zur Kenntniss der Alkaptonurie. Cap. XVI.

E. Salkowski, über das Vorkommen des Hämatoporphyrins im Harn. Cap. XVI.

O. Hammarsten, über Hämatoporphyrin im Harn. Cap. XVI.

G. Hoppe-Seyler, über die Ausscheidung des Urobilins in Krankheiten. Cap. XVI.

*P. Grützner, über Fermente im Harn. Deutsche medic. Wochenschrift 1891, No. 1. Zusammenfassendes Referat.

*Mairet u. Bosc, Ursachen der Toxicität des normalen Urins. Compt. rend. soc. biolog. **48**, 29—32, 94—96. Verff. verglichen die Injection von Wasser und von durch Kohle entfärbtem Urin mit der des ganzen Urins. Wasser (destillirtes und Brunnenwasser) tödtet einen Hund in der Dose von 158 CC. pro Kgrm., entfärbter Urin zu 120, ganzer Urin zu 120 CC. Destillirtes Wasser wirkt nicht diuretisch wie Brunnenwasser und Urin, es zersetzt das Blut und macht Hämaturie. Brunnenwasser in tödtlicher Dose bewirkt ähnliche Störungen der Respiration und der Digestion wie der Urin, verursacht aber keine Myosis, keine Beschleunigung der Circulation und nur geringe Herabsetzung der Temperatur. Der mit Kohle behandelte Urin wirkt weniger myotisch und diuretisch als der ganze Urin. Die giftige Wirkung des letzteren beruht zum Theil auf dem Gehalt an Kaliumsalzen, der Gehalt an Harnstoff, Natrium- und Kaliumsalzen ist an der diuretischen Wirkung betheiligt, die Beschleunigung der Circulation ist zum Theil durch die Natriumsalze bedingt. — Die toxische Wirkung des Urins ist im Wesentlichen durch die Farbstoffe bedingt. Verff. isolirten dieselben folgendermassen: Der Urin wurde mit basischem Bleiacetat ausgefällt, der Niederschlag mit Wasser gewaschen und mehrmals mit Aether und Essigsäure ausgezogen, die erhaltenen Extracte mit Schwefelwasserstoff entbleit und zur Trockne verdampft. Der mit Bleiacetat ausgefällte Urin wurde mit Kohle behandelt, die Kohle gewaschen und mit etwas Natriumcarbonat extrahirt. Schliesslich wurden noch der Farbstoff, welcher sich mit der Harnsäure im wie oben behandelten Urin niederschlägt, mittelst Essigsäure und Aether ex-

trahirt und die drei erhaltenen Residua in wässeriger Lösung vereinigt. Die aus 150 CC. Urin so gewonnenen Producte[1]) tödten ein Kaninchen. Die Symptome sind im Allgemeinen die durch den ganzen Urin hervorgerufenen, doch geht der Herabsetzung der Temperatur eine Steigerung voran. Herter.

Uebergang und Verhalten eingeführter Substanzen.

(Vergl. auch Cap. IV.)

141. F. Blum, über das Verhalten des Harns nach grossen Thymoldosen.

142. M. Nencki, über das Vorkommen von Methylmerkaptan im menschlichen Harn nach Spargelgenuss.

*R. Stockmann, über die Ausscheidung von Balsam durch den Urin. Recent report to the scientific Gacet comittee 1890, pag. 112; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 352. Bei Verabreichung grosser Mengen von Perubalsam, Storax, Benzoë und Tolubalsam trat niemals Albuminurie auf; in den Harn gehen Harzbestandtheile in reichlicher Menge über, die auf Säurezusatz ausfallen.

*K. Bohland, die Anwendung der Camphersäure und ihre Ausscheidung im Harn. Arch. f. klin. Medic. **47**, 289—306. Die Camphersäure geht zum Theil unverändert in den Harn über und kann aus dem mit Salzsäure angesäuerten und eingedampften Harn durch Extraction mit Aether in Krystallen gewonnen werden. Andreasch.

Zucker, reducirende Substanz.

(Vergl auch Diabetes, Cap. XVI.)

143. H. Zeehuissen, die Zuverlässigkeit der Fehling'schen und Nylander'schen Zuckerprobe im menschlichen Harn.

144. M. Jastrowitz, über den besonderen und practischen Werth der gänzlich durchgeführten Trommer'schen Probe.

145. M. Einhorn, zum Gährungssaccharometer.

*Ullr. Hausmann, practische Erfahrungen über Zuckerbestimmungen im Harn. Tagbl. Vers. deutsch. Naturf. in Bremen **63**, II, 205. Verf. empfiehlt als einzig zuverlässige Probe die Gährungsprobe.

L. G. Hedin, über Traubenzuckerbestimmung durch Vergährung und Messung des Kohlensäurevolums, Cap. III.

---

[1]) Alkaloide sind im Urin in so geringer Menge vorhanden, dass sie für die Giftigkeit desselben ohne Bedeutung sind.

146. W. Havelburg, eine Modification der Phenylhydrazinprobe auf Zucker.

*Jos. Schütz, das Aräosaccharimeter, ein bequemer Apparat zur Bestimmung der Zuckermenge sowie des spec. Gewichtes diabetischer Harne. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 39. Der Apparat besteht aus einem cylindrischen Glasgefässe, das bis zu einer Marke mit dem diabetischen Harne angefüllt, in einen Cylinder mit Wasser eingetaucht wird, wobei man an dem dünnen Halse das spec. Gewicht ablesen kann. Dann wird Hefe in den Harn gebracht und so viel Emailschrot zugesetzt, bis das Saccharimeter bis zur obersten Marke 0% einsinkt. Nach 24—36 Stunden ist die Gährung beendet und das durch den Weggang der Kohlensäure leichter gewordene Aräometer steigt aus der Flüssigkeit heraus; an einer empyrisch bestimmten Theilung können die Zuckerprocente abgelesen werden. Andreasch.

*N. Wender, über den polarimetrischen Nachweis von Traubenzucker im normalen Harn. Pharm. Post **24**, 297—303; chem. Centralbl. 1891, I. pag. 1006.

*E. Gans, über eine zweckmässige Modification der Gährungsmethode zur quantitativen Bestimmung des Traubenzuckers im Harn. Therap. Monatsh. **5**, 283—284.

147. E. Luther, Methoden zur Untersuchung des Harns auf Zucker und über das Vorkommen von Kohlehydraten im normalen Harn.

148. L. v. Udránszky, über periodische Schwankungen der physiologischen Kohlehydratausscheidung.

*A. A. Panormow, ist es bewiesen, dass Traubenzucker ein constanter Bestandtheil des normalen Harns ist? Wratsch 1890, No. 3. P. beantwortet die Frage im verneinenden Sinne.

149. Ernst Roos, über das Vorkommen von Kohlehydraten im Harn von Thieren.

150. G. Treupel, Untersuchungen über den Kohlehydratgehalt des faulenden Menschenharns.

*H. Neumann, Untersuchungen über das Vorkommen reducirender Substanzen im Urin von Kindern. Ing.-Dissert., Berlin, 1890; Arch. f. Kinderheilk. **12**, 371. Der Harn von Kindern enthält ohne Ausnahme reducirende Substanzen (Kohlehydrate), wenn auch oft in minimaler Menge. In verschiedenen pathologischen Zuständen ist die Menge derselben vermehrt, insbesondere bei schweren Verdauungsstörungen und nervösen Affectionen.

151. G. v. Fodor, über die Benzoylirung des normalen Menschenharns.

R. Kerry u. G. Kobler, über das Verhalten der Harne bei Infectionskrankheiten gegen Benzoylchlorid. Cap. XVI.

Albumin, Pepton. (*Vergl. auch Cap. XVI.*)

*B. Guillaume-Gentil, Nachweis und Bestimmung der wichtigsten Eiweisskörper im Harne. Schweizer Wochenschr. für Pharm. **29**, 246, 256, 282, 287, 299, 308. Monographische Darstellung.

L. Devoto, über den Nachweis des Peptons. Cap. I.

*F. Venturoli, maassanalytische Bestimmung des Eiweisses im Harn. L'Orosi **13**, 255; durch Zeitschr. f. anal. Chem. **30**, 108. 5 CC. des eiweisshaltigen Harns werden in einem Bechergläschen mit 6 CC. einer 0,5 Jodkaliumlösung und einem Tropfen Essigsäure, dann so lange mit einer Lösung von 1 Theil Sublimat auf 100 Theile versetzt, bis bleibende gelbrothe Färbung von Quecksilberjodid eintritt. Die Zahl der verbrauchten CC. der Sublimatlösung weniger 1 CC., welcher, zur Endreaction benöthigt, in Abzug kommt, ergiebt, mit der empirisch gefundenen Zahl 0,0245 multiplicirt, das Gewicht des in 5 CC. Harn vorhandenen Eiweisses.

Hugo Winternitz, über Eiweiss im normalen Harn. Cap. XVI.

H. Malfatti, über die Schleimsubstanz des Harns. Cap. I.

O. V. Petersson, über das Vorkommen von Albuminurie bei sonst gesunden Personen. Cap. XVI.

H. Malfatti, zur Frage der physiologischen Albuminurie. Cap. XVI.

Schweiss.

*L. Devoto, über die Gegenwart von Aceton im Schweiss. Revista gener. ital. di clin. med. 1890, No. 14; durch Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 193. Der Schweiss wurde durch Verweilen im Luftbade gewonnen; dem gesammelten Schweisse (300—500 CC.) wurden 6—10 CC. 50%iger Schwefelsäure zugesetzt, die Flüssigkeit bis zur Hälfte abdestillirt, das Destillat zur Entfernung von Ammoniak mit 3—4 CC. Schwefelsäure (12%) versetzt und das zweite Destillat mittelst der Lieben'schen oder Legal'schen Probe geprüft. Positiv fielen beide Proben bei 2 Malariakranken aus, bei 1 Typhuskranken und bei 1 Diabetiker. Positiv fiel die Lieben'sche Probe allein aus bei 2 Reconvalescenten, die auf Fleischkost gesetzt waren; im ersten Falle enthielt der Urin vor der Schweissentziehung 14 Mgrm., im zweiten 19 Mgrm. Aceton im Liter. Auch im Schweisse (2000 CC.) Gesunder trat die Lieben'sche Probe deutlich, die Legal'sche aber sehr zweifelhaft auf.

122. **Leo Liebermann: Notiz über das chemische Verhalten des Nierenparenchyms.**[1]) Das Nierengewebe reagirt bekanntlich sauer. Verf. hat gefunden, dass die saure Reaction beim Auswaschen mit Wasser nicht vermindert wird. Schneidet man aus der Niere ein dünnes Stück heraus, wäschst es mit dest. Wasser und lässt unter häufigem Abspülen einen Strom von Kohlensäure darauf wirken, so wird es. nach dem abermaligen Auswaschen, stärker sauer reagiren, als vorher. Uebergiesst man es mit Sodalösung und wäscht bis zum Verschwinden der alkalischen Reaction des Waschwassers, so reagirt es intensiv alkalisch. Lässt man nun abermals Kohlensäure einwirken, so wird die saure Reaction wieder hergestellt. Das Nierengewebe verhält sich also der Magenschleimhaut sehr ähnlich. [Dieser Band, Cap. VIII.] Wird die feingehackte Niere in künstlichem Magensaft verdaut, so bleibt recht viel Unverdauliches zurück. Wird dieser unverdauliche Rest ebenso behandelt, wie der unverdauliche Antheil der Magenschleimhaut, so resultirt eine intensiv saure Masse, welche sich dem Lecithalbumin sehr ähnlich verhält (es lässt sich Lecithin abspalten), aber viel unreiner ist, als der unverdauliche Rest der Magenschleimhaut. Verf. kann jetzt noch nicht sagen, ob derselbe ausser Lecithalbumin noch einen anderen nucleïnartigen Körper enthält. — Von practischer Wichtigkeit scheint Verf. folgende Beobachtung: Uebergiesst man Lecithalbumin (aus der Magenschleimhaut), oder den in künstlichem Magensaft unverdaulichen, mit Wasser, Alcohol und Aether gewaschenen Antheil des Nierengewebes am Filter vorsichtig mit einer intensiv alkalisch reagirenden, einen geringen Ueberschuss von Natron enthaltenden Lösung von harnsaurem Natron, so bekommt man ein intensiv saures Filtrat. Uebergiesst man mit einer bekanntlich stark alkalisch reagirenden Lösung von Na_2HPO_4, so ist das Filtrat gleichfalls intensiv sauer.[2]) In beiden Fällen sind die Rück-

[1]) Pflüger's Arch. **50**, 55—56. — [2]) Beim Anstellen dieser Versuche muss man darauf achten, dass die Menge der Lösungen der Substanz am Filter angemessen sei, und dass die alkalischen Lösungen nicht an der Seite der Filter hinabrinnen ohne die Schichte zu passiren. Man kann auch in einer Eprouvette digeriren und dann auf's Filter giessen.

stände (am Filter) intensiv alkalisch. Das Vorkommen des Lecithalbumin im Nierengewebe (man hat dort schon vor längerer Zeit einen nucleïnähnlichen Körper gefunden) würde nach diesen Beobachtungen die Abscheidung des sauren Harnes aus der alkalischen Blutflüssigkeit auf einfache Weise erklären. Man könnte sogar noch weiter gehen und die Entstehung der harnsauren Infarcte und des Nierensandes etc., da gewisse Individuen hierzu stärker disponiren, als andere, etwa einem höheren Gehalte der Zellen, welche der Harn in den Nieren passiren muss, an Lecithalbumin zuschreiben. Der trübe, alkalische Harn der Pflanzenfresser wäre nach dieser Auffassung darum von solcher Beschaffenheit, weil das Lecithalbumin der harnfiltrirenden Schichten nicht ausreicht, um die grosse Menge von Alkali zu binden oder alkalisch reagirenden Salzen zu zersetzen, welche bei Pflanzenkost im Organismus entstehen. L. Liebermann.

123. **K. A. H. Mörner und John Sjöqvist: Eine Harnstoffbestimmungsmethode.**[1]) Durch die Entdeckung von Schröder, dass in der Leber Harnstoff aus Ammoniaksalzen entstehen kann, hat das Studium der Harnstoffausscheidung bei Krankheiten, besonders Leberkrankheiten, ein grösseres Interesse gewonnen. Dieses Studium wird indessen dadurch wesentlich erschwert, dass man bisher keine gleichzeitig ganz zuverlässige und nicht zu complicirte Methode zur Bestimmung des Harnstoffs besitzt. Der Zweck der Arbeit der Verff. war nun der, eine solche Methode zu liefern. Das neue Verfahren ist folgendes: 5 CC. Harn werden in einem Kolben mit 5 CC. gesättigter Chlorbaryumlösung, die 5 $^0/_0$ Barythydrat enthält, gemischt und darauf mit 100 CC. eines Gemenges von 2 Theilen 95 $^0/_0$igen Alcohols und 1 Theil Aether versetzt. Das Gemenge lässt man im verschlossenen Gefässe bis zum folgenden Tage stehen, filtrirt dann den Niederschlag ab und wäscht mit Alcohol und Aether nach. Das Filtrat wird bei etwa 55 ^{0} C. (jedenfalls nicht über 60 ^{0} C.) bis auf etwa 25 CC. verdunstet. Zum vollständigen Austreiben des Ammoniaks setzt man nun etwas Wasser und gebrannte Magnesia hinzu und setzt

1) Skandinavisches Arch. f. Physiologie **2**, 438.

das Verdunsten fort. Wenn nur 10—15 CC. übrig sind, kann man sicher sein, dass alles Ammoniak ausgetrieben worden ist. Die rückständige Flüssigkeit wird in einen passenden Kolben übergeführt, mit Wasser nachgespült und nach Zusatz von einigen Tropfen concentrirter Schwefelsäure auf dem Wasserbade stark concentrirt. Nach Zusatz von 20 CC. concentrirter reiner Schwefelsäure wird dann wie gewöhnlich nach der Kjeldahl'schen Methode der Stickstoff bestimmt und daraus die Harnstoffmenge berechnet. Die Brauchbarkeit der Methode basirt auf der Voraussetzung, dass durch die Fällung mit Baryt und Alcoholäther alle stickstoffhaltige Substanzen mit Ausnahme des Harnstoffs und des präformirten Ammoniaks ausgefällt werden. Wenn dies nicht der Fall wäre, würde selbstverständlich die Harnstoffmenge etwas zu hoch gefunden werden. Zur Prüfung dieser Frage haben die Verff. in Parallelversuchen theils die obige Sticktoffbestimmung und theils die Bestimmung der nach Bunsen's Verfahren gebildeten Kohlensäure — nach vorausgegangener Ausfällung mit Baryt und Alcoholäther — ausgeführt. Bei diesen Controllbestimmungen, bezüglich deren Details auf das Original verwiesen werden muss, wurde eine vollständig befriedigende Uebereinstimmung gefunden. In dem Aufsatze findet sich auch eine grosse Zahl von Controllversuchen verschiedener Art, welche die Einzelheiten des Verfahrens betreffen und welche nicht nur die Zuverlässigkeit der obigen Methode, sondern auch die Nothwendigkeit eines genauen Einhaltens der gegebenen Detailvorschriften zeigen. Die Verff. haben ferner diejenigen Harnstoffbestimmungsmethoen einer sorgfältigen Prüfung unterworfen, welche auf der Ausfällung des Harns mit Phosphorwolframsäure basiren. Sie haben nach diesen Methoden niedrigere Werthe erhalten, was daher rührte, dass von der Phosphorwolframsäurelösung auch ein Theil des Harustoffs ausgefällt wurde. In einer besonderen Reihe von Versuchen haben die Verff. in demselben Harne Bestimmungen des Harnstoffs nach ihrer neueren Methode und der Bunsen'schen Methode (mit der Salkowski'schen Modification der Lösung) im Harne direct ausgeführt und sind dabei in Uebereinstimmung mit Pflüger und Bohland zu dem Resultate gekommen, dass die Bunsen'sche Methode etwas zu hohe Werthe, im Durchschnitt ein Plus von 4,4 % gibt. Die wesent-

lichste Ursache hiervon sehen die Verff. in der Gegenwart von Kreatinin. Mittelst der nun angeführten Methode haben die Verff. auch mehrere Beobachtungen an pathologischen Harnen, welche zu den Untersuchungen dienten, gemacht. In zwei Fällen von Lebercirrhose war die Menge des Harnstoffs gegenüber der Menge des Gesammtstickstoffs nicht herabgesetzt, indem nämlich bezw. 73,2 und 84,6 % des Stickstoffs als Harnstoff ausgeschieden wurden. Die relative Ammoniakmenge war dagegen in diesen 2 Fällen vermehrt, so dass bezw. 9,1 und 9,5 % des Gesammtstickstoffs als Ammoniak eliminirt wurden. Diese Beobachtungen stehen zwar mit der Annahme einer Harnstoffbildung von Ammoniaksalzen in der Leber im Einklange; da aber die Hauptmenge des Stickstoffs als Harnstoff in den Harn übergehen kann, trotzdem die Leber bedeutenderen degenerativen Veränderungen anheimgefallen ist, kann nach den Verff. diese Art der Harnstoffbildung allem Anscheine nach weder die alleinige, noch die hauptsächlichste sein. Auch in anderen Fällen, wie bei Lebersyphilis, Leberkrebs, in einem Falle von langdauerndem Icterus und besonders in einem Falle von Tetanus war die relative Ammoniakausscheidung vermehrt. Hammarsten.

124. **Ernest W. Groves: Ueber die Bestimmung der Harnsäure im menschlichen Urin.**[1]) In einer von G. und Herringham unternommenen Versuchsreihe an H.[2]) wurde die Harnsäure des Urins täglich bestimmt, einerseits nach einer von G. angegebenen Modification der Salkowski-Ludwig'schen Methode, andererseits nach Haycraft. G.'s Modification besteht darin, dass zum Auswaschen des durch die Silberlösung und Magnesiamixtur erzeugten Niederschlages statt der Lösung von Natriumsulfid eine entsprechend starke Lösung von Kaliumjodid angewendet wird; hierdurch wird die Harnsäure reiner erhalten und das lästige Waschen mit Schwefelkohlenstoff erspart; die Harnsäure wird am besten auf einem Papierfilter gesammelt. Doppelbestimmungen nach diesem Verfahren differirten selten um mehr als 0,002 Grm. Dagegen wurden nach Hay-

---

1) On the estimation of uric acid in human urine. Journ. of physiol. **12**, 485—489. — 2) ibid. **12**, 478. Ref. in diesem Band.

craft stets zu hohe Werthe erhalten; die Differenzen waren sehr wechselnd; z. B. wurden gefunden an verschiedenen Tagen nach Salkowski-Ludwig 9,47, 9,56, 9,78, 9,78 Grain pro die, dagegen nach Haycraft 16,84, 20,22, 21,53, 30,43, ferner nach Salkowski-Ludwig 16,01, 16,06, 16,21, 16,36, 18,41, 20,57, dagegen nach Haycraft 17,22, 29,24, 28,69, 28,55, 31,6, 26,61 Grain. Nach Verf. sind die an künstlichen Lösungen und an mit Harnsäure versetzten Harnproben von Haycraft ausgeführten Beleganalysen nicht beweisend, auch meint er, dass sich die Methode für gewisse Harne eignen möge, für andere nicht, er hält dieselbe daher für unzuverlässig. Herter.

125. **John Berry Haycraft: Ueber die Bestimmung der Harnsäure im Urin. Eine Antwort auf Kritiken der Silbermethode.**[1]) Verf. vertheidigt seine Methode [J. Th. **16**, 194] gegen Salkowski [ibid. **19**, 206]. Er führt aus, dass, abgesehen von wenigen Ausnahmen, die Differenz zwischen dem aus dem Silber des Niederschlages berechneten und dem direct (nach Salkowski) gefundenen Werth der Harnsäure in S.'s Bestimmungen eine ziemlich constante Grösse darstelle und dass sich daher bei der directen Bestimmung ein den absoluten Zahlen umgekehrt proportionales Minus für die Harnsäure ergeben müsse. Dieses Minus erklärt H. durch die Unvollkommenheit von S.'s Methode. Die hohen Differenzen von Gossage [J. Th. **18**, 113] hält er für Versuchsfehler. Er hält daran fest, dass in dem Silberniederschlag 1 Molekül Harnsäure auf 1 Atom Silber, 168 Grm. auf 108 Grm., enthalten seien. Stark concentrirter Urin muss vor der Verarbeitung verdünnt werden. Herter.

126. **J. B. Haycraft: Die quantitative Bestimmung der Harnsäure im Harne.**[2]) Die vom Verf. [J. Th. **16**, 194] vorgeschlagene Methode der Harnsäurebestimmung durch Ausfällung mittelst ammoniakalischer Silberlösung und Titrirung des Silbers im Niederschlage nach Volhard ist von verschiedenen Forschern einer Nachprüfung unterworfen worden; so von

1) On the estimation of uric acid in the urine. A reply to criticisms uper the silver method. Proc. roy. soc. Edinburgh **18**, 255—258. Physiol. Lab. Univ. Edinburgh. — 2) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 436—455.

Huppert und Czapek [J. Th. 18, 127], Herrmann [J. Th. 18, 127], Camerer [J. Th. 19, 209] und Salkowski [J. Th. 19, 206], von denen sich Salkowski sehr abfällig über dieselbe geäussert hat. S. hat insbesondere eingewendet, dass das Verhältniss von Harnsäure zu Silber kein constantes sei. Verf. sucht nun auf Grund der Analysen von Salkowski und der anderen Autoren diese Einwürfe zu entkräftigen; er kommt zu folgenden Schlüssen: 1. Die zahlreichen Analysen von Salkowski, Jolin, Herrmann und Czapek zeigen, dass Harnsäure und Silber in dem Niederschlage in constanter Proportion vorhanden sind, womit der einzige Einwurf gegen des Verf.'s Methode hinfällig wird. 2. Salkowski's Methode, wenn mit der des Verf.'s verglichen, gibt in den Händen von Salkowski und Jolin ein ziemlich constantes Deficit von 13 Mgrm. pro 100 CC. Harn, Ludwig's Methode dagegen nur ein solches von 3 Mgrm. Harnsäure pro 100 CC. 3. Dieses Deficit mag von einem Plus-Irrthum bei dem Verfahren des Verf.'s abhängig und durch andere Silberverbindungen verursacht sein, doch ist Verf. geneigt, dies zu bezweifeln. 4. Harn mit Harnsäure gesättigt liefert sehr auseinandergehende Resultate, welche ein sehr hohes Deficit mit Ludwig's und Salkowski's Methode ergeben. Diese Verhältnisse bedürfen weiterer Nachforschung. Andreasch.

127. **Eugène Deroide: Beitrag zum Studium der Bestimmungsmethoden der Harnsäure.**[1]) Verf. vergleicht die gebräuchlichsten Bestimmungsmethoden der Harnsäure im Urin mit der Salkowski-Ludwig'schen. Er bestätigt zunächst die völlige Unzuverlässigkeit der Heintz'schen[2]) Methode der Ausfällung mit Chlorwasserstoffsäure [Ludwig, J. Th. **14**, 63, Camerer, ibid. **19**, 209]. In 6 Fällen, in welchen die Salkowski-Ludwig'sche Methode für 200 CC. Urin 0,038 bis 0,120 Grm. Harnsäure ergab, wurden nach Heintz 0 bis 0,080 Grm. erhalten; die auf je 100 CC. Filtrat und Waschwasser zu addirende Menge betrug 8 bis 39 Mgrm.; die Fehler der Methode können also durch irgend welche constante Correctur nicht ausgeglichen werden.[3]) Esbach's Modification von Heintz's Methode, Fällung mit 2 % Eisessig und nach 3 tägigem Stehen im Kühlen gasometrische Bestimmung der ausgeschiedenen Harnsäure, gab auch kein besseres

---

1) Contribution à l'étude des procédés de dosage de l'acide urique. Lille 1891, pag. 64. — 2) Heintz, Poggendorf's Ann. **70**, 122, 1847; Ann. Chem. Pharm. **130**, 179, 1864. — 3) Gegen Zabelin, Ann. Chem. Pharm. **2** (Suppl.), 313; Schwanert, ibid. **163**, 256, J. Th. **2**, 156.

Resultat. — Bei der Fokker'schen Methode ist die Ausfällung ebenfalls unvollständig; im Filtrat lässt sich mit ammoniakalischem Silbernitrat eine nicht unerhebliche Quantität Harnsäure nachweisen. Der ursprünglichen Salkowski'schen Methode ist die Ludwig'sche Modification [1]) vorzuziehen. Dieselbe lässt sich sehr genau ausführen; Parallelbestimmungen weichen höchstens um 1 Mgrm. von einander ab. In alkalischen Lösungen von reiner Harnsäure (1 $^0/_{00}$) wurden 98,3 $^0/_0$ der berechneten Menge erhalten (mit der demnächst zu erörternden Correction); schwächere Lösungen gaben ein weniger gutes Resultat, nach Verf. war in diesem Falle ein Theil der Harnsäure durch das zur Lösung verwendete Alkali zersetzt worden. Eine Correction von + 1,9 Mgrm. für jede Bestimmung wurde festgestellt, indem die Mutterlaugen und Waschwässer von einer grösseren Anzahl von Bestimmungen nach Ludwig verarbeitet wurden. — Die Methode von Haycraft [J. Th. **16**, 194] hat den Vorzug der leichteren und schnelleren Ausführbarkeit. Verf. wandte sie an in der Modification von Herrmann [J. Th. **18**, 127] mit gewissen Abweichungen. Er mischt 5 CC. Magnesialösung [2]), 5 CC. Silberlösung [3]) und 5 CC. Ammoniak und giesst das Gemisch unter Umrühren in 50 CC. Urin. Nach Absetzen des Niederschlages bringt er denselben auf ein Filter von resistentem Papier, welches etwas Glaswolle enthält. Das Filtriren und Auswaschen wird erleichtert, wenn man dem Urin 0,5 Grm. reines Calciumcarbonat hinzufügt. Der Niederschlag auf dem Filter wird mit ammoniakalischem Wasser mittelst der Wasserluftpumpe gewaschen bis zur Entfernung des Chlor, das Filter mit dem Niederschlag in einen Kolben eingebracht und mit 10 CC. reiner Salpetersäure [4]) übergossen. Das

---

1) Verf. zieht es vor, den nach Zusatz der Salzsäure sich ausscheidenden Schwefel nach Erwärmen auf dem Wasserbade abzufiltriren, statt denselben nach Ludwig mit Schwefelkohlenstoff zu entfernen. — 2) 100 Grm. Chlormagnesium und 150 Grm. Chlorammonium werden heiss in der genügenden Quantität Wasser gelöst; scheidet sich beim Erkalten ein Theil des Salzes aus, so wird derselbe durch Ammoniak in Lösung gebracht. — 3) Die Ludwig'sche Lösung, bereitet durch Lösen von 26 Grm. Silbernitrat in Wasser, Zufügen von Ammoniak bis zur Wiederauflösung des entstehenden Niederschlags und Verdünnen zum Liter. — 4) Die Salpetersäure wird von salpetriger Säure durch Behandeln mit Harnstoff gereinigt.

Filter bleibt an der Wand des Kolbens oder wird mit Wasser abgespült, ausgewaschen und entfernt. Die Flüssigkeit wird dann auf ca. 100 CC. aufgefüllt, mit 5 CC. (farbloser) Eisenalaunlösung versetzt und mit Sulfocyanat titrirt. Bei diesem Verfahren stimmten Parallelbestimmungen bis auf höchstens 2 % überein. Verf. theilt 4 Analysen mit, bei denen die Harnsäure in reinen Lösungen sowohl nach Salkowski-Ludwig als nach Haycraft-Herrmann bestimmt wurde; es wurden nach ersterer Methode erhalten 0,0469, 0,0399, 0,0489, 0,0482 Grm., nach letzterer 0,0456, 0,0390, 0,0477, 0,0477 Grm. Das Verhältniss zwischen Harnsäure und Silber wurde demnach constant gefunden (1,59 bis 1,57 statt des berechneten 1,55). Im Urin dagegen fand Verf., in Uebereinstimmung mit den Autoren, mehr Harnsäure nach Haycraft-Hermann als nach Salkowski-Ludwig. Die Differenzen betrugen 6,7 bis 35,1 % der Harnsäure; im Mittel 22,3 %, bei einem Gehalt von 0,0054 bis 0,0797 % im Urin. Die höheren Differenzen betreffen vorzugsweise die concentrirteren Urinproben. Das Verhältniss zwischen Harnsäure und Silber betrug 1,50 bis 1,17, im Mittel 1,28. Durch Verdünnung liess sich die Differenz zwischen beiden Bestimmungsmethoden zwar verringern, aber nicht aufheben. Diese Differenz beruht wahrscheinlich darauf, dass auch andere Substanzen, darunter die Xanthinkörper nach Haycraft mit bestimmt werden (Herrmann). Durch die Haycraft'sche Methode lässt sich demnach keine genaue Bestimmung der Harnsäure im Urin ausführen; sie dosirt die Körper der Harnsäure-Gruppe in ähnlicher Weise wie die Methode von Liebig-Pflüger, die neben Harnstoff die verwandten Körper mit bestimmt. Herter.

128. **W. P. Herringham und H. O. Davies: Ueber die Ausscheidung von Harnsäure und Harnstoff.**[1]) 129. **W. P. Herringham und E. W. Groves: Ueber die Ausscheidung von Harnsäure, Harnstoff und Ammoniak.**[2]) ad 128. H. und D. bestimmten in einer

---

[1]) On the excretion of uric acid and urea. Journ. of physiol. 12, 475—477. — [2]) On the excretion of uric acid, urea and ammonia, with a scheme of curves. Journ. of physiol. 12, 478—484. Laboratory of the royal colleges of physicians and surgeons, London.

16tägigen Versuchsreihe bei gemischter Kost, sowie in einer 8tägigen Versuchsreihe bei vegetabilischer Diät die Ausscheidung von Harnsäure (nach Salkowski-Ludwig) und von Harnstoff (nach der Hypobromit-Methode) eines gesunden Mannes, ausserdem titrirten sie die Acidität des Urins mittelst Phenolphthaleïn. In der ersten Versuchsreihe, wo die tägliche Acidität durchschnittlich 45 Grain Oxalsäure entsprach, war das Verhältniss der Harnsäure zum Harnstoff = 1:32, in der zweiten Reihe, wo die Acidität 36 Grain Oxalsäure betrug, war dieses Verhältniss 1:38. Nach der Angabe von Haig würde stets Harnsäure und Harnstoff in gleichem Verhältniss gebildet. die Ausscheidung der Harnsäure würde aber steigen, wenn die Alcalescenz des Blutes sich erhöhte und damit die Acidität des Urins sich erniedrigte. Obige Zahlen sprechen gegen diese Auffassung. — ad 129. In einer 30tägigen Versuchsreihe an H., welcher eine sehr gleichmässige Diät innehielt, bestimmten Verff. ausser den genannten Factoren auch das Ammoniak (nach Schloesing) als Maass der »latenten Acidität«. Die Kost bestand aus 3 Unzen Fleisch, 3 Unzen Fisch, 12 bis 16 Unzen Brod, 12 bis 16 Unzen Gemüse und Früchte, 4 Unzen Milch, 1 Pint Kaffee und Wasser. Die Harnsäure wurde nach Groves' Modification der Salkowski'schen Methode bestimmt. Die Acidität betrug 20 bis 54 Grain Oxalsäure, die Harnsäure 0,611 bis 1,3275 Grm., der Harnstoff 25,0 bis 42,4 Grm., das Verhältniss beider im Mittel 1:39. Eine Beziehung der Harnsäureausscheidung zur Acidität oder zur Ammoniakausscheidung, welche 0,1170 bis 0,4284 Grm. betrug, liess sich nicht constatiren. Das Verhältniss stieg bis auf 1:24, ohne dass das Wohlbefinden gestört wurde. Dreimal wurden je 45 Grain Natriumsalicylat genommen, an den betreffenden Tagen zeigten sich ziemlich hohe Werthe für die Harnsäure, doch lassen Verff. die Frage offen, ob die Bestimmung derselben nicht durch die Salicylsäure beeinflusst wird. In einer zweiten Versuchsreihe, in welcher H. sich in weniger gutem Gesundheitszustand befand, liess sich auch keine Gesetzmässigkeit im Sinne Haig's erkennen. Bei 36,8 bis 63,0 Grain Acidität betrug die Harnsäure im Mittel 12,3 Grain (gegen 13,33 Grain in der ersten Versuchsreihe). Herter.

130. **W. Camerer: Gesammtstickstoff, Harnstoff, Harnsäure und Xanthinkörper im menschlichen Urin.**[1]) In den Versuchen wurden ermittelt: 1. Der Gesammtstickstoff durch Glühen mit Natronkalk; 2. der Stickstoff des Hüfner-Versuches, bekanntlich = N des Harnstoffs und Ammoniaks. Die Differenz beider Werthe, im folgenden »Stickstoffrest« genannt, repräsentirt allen N des Urins, welcher nicht in Harnstoff und Ammoniak enthalten ist; 3. der gesammte N des Silberniederschlages, welcher bei der Harnsäurebestimmung nach Salkowski entsteht; 4. der N der Harnsäure nach dem Verfahren von Ludwig. Die Differenz der Werthe von 3 und 4 giebt die durch Silber fällbaren Xanthinkörper; die b-Harnsäure [vidi J. Th. **20**, 193] repräsentirt die wirkliche Harnsäure, die a-Harnsäure diese + Xanthinkörper. Genau kann die Menge der Xanthinkörper nicht ermittelt werden, da ihr N anstatt mit 3 (wie bei der Harnsäure) mit einem anderen unbekannten, jedenfalls kleineren Factor multiplicirt werden muss. I. Versuche mit rein thierischer, rein pflanzlicher und gemischter Kost. Es ergaben sich folgende Resultate (vergl. Tabelle):

	100 Urin enthalten N	Auf 100 Gesammt-N kommt N				Auf 100 Harnstoff kommt		Es kommt der N der Xanthinkörper	
		des N-Restes	der a-Harnsäure	der b-Harnsäure	der Xanthinkörper	a-Harnsäure	b-Harnsäure	auf 100 N der a-Harnsäure	auf 100 N der b-Harnsäure
Thierische Kost .	0,72	6,7	1,39	1,29	0,10	2,09	1,94	7,1	7,6
Erbsen, Kraut . .	0,41	17,1	2,32	1,97	0,36	3,74	3,17	15,3	18,1
Rosenkohl, Aepfel	0,36	14,2	2,32	1,71	0,61	3,79	2,79	26,3	35,8
Gemischte Kost . .	0,66	11,7	1,77	1,50	0,27	2,80	2,37	15,3	18,1
Gesammtmittel . .	0,57	10,0	1,75	1,50	0,25	2,73	2,34	14,3	16,1

1. Der absolute N-Rest ist von der täglichen N-Ausscheidung, aber auch von der Grösse der täglichen Eiweisszufuhr ziemlich un-

[1]) Zeitschr. f. Biologie **28**, 72—104.

abhängig; er enthält auch solche Stoffe, welche aus resorbirten Verdauungssäften als Speichel, Galle, überhaupt von N-haltigen Körperbestandtheilen stammen. 2. Auch der Stickstoff der Xanthinkörper ist vom Gesammtstickstoff fast unabhängig, seine Menge wird vermehrt durch Zufuhr von Pflanzenkost und namentlich von grünem Gemüse und von Obst. — Auch die Menge der b-Harnsäure wird durch Pflanzenkost vermehrt. II. Sommer- und Winterurin. Da die Ernährung im Sommer eine andere ist, als im Winter (mangelndes Gemüse und Obst), musste sich also ein Einfluss der Kostform auf die Beschaffenheit des Urins im Sommer- und Winterurin äussern. Als Resultat ergab sich:

Absolute 24stündige Werthe, auf eine Person berechnet:

	Urinmenge	Gesammt-N	Hüfner-N	N-Rest	Harnstoff n. Hüfner	a-Harnsäure	b-Harnsäure	N der Xanthink.
Männlich . .	1914	14,84	13,53	1,31	29,00	837	755	27
Weiblich . .	1499	11,89	10.84	1,05	22,93	661	552	36

Werthe in CC. und Grm., Harnsäure und Xanthinkörper in Mgrm.

Relative Werthe:

	100 Urin enthalten	Auf 100 Gesammt-N kommt N				Auf 100 Harnstoff kommt		Es kommt N der Xanthink.	
		des N-Restes	der a-Harnsäure	der b-Harnsäure	der Xanthinkörper	a-Harnsäure	b-Harnsäure	auf 100 N des a-Harns	auf 100 N des b-Harns
Männlich . .	0,77	8,8	1,88	1,70	0,18	2,89	2,60	9,8	10,9
Weiblich . .	0,79	8,8	1,85	1,55	0,30	2,88	2,41	16,5	19,6

Aus dem Verhalten der Xanthinkörper und der Harnsäure ist zu schliessen, dass die Männer verhältnissmässig mehr Fleisch, die Frauen mehr Gemüse und Früchte genossen haben. III. Urin in

den nächsten Stunden nach grossen Mahlzeiten. Es bedeuten in folgender Tabelle A gemischten Urin von 3 Männern, B von einem 20jährigen Mädchen, C und D Urin des Verf., sämmtlich nach reichlichen Mahlzeiten; E Fieberurin.

	Absolute Werthe				Relative Werthe			
					Auf 100 Harnstoff kommt		Es kommt N der Xanthinkörper	
	Harnstoff nach Hüfner	a-Harnsäure	b-Harnsäure	N der Xanthinkörper	a-Harnsäure	b-Harnsäure	auf 100 N der a-Harnsäure	auf 100 N der b-Harnsäure
A . . .	2,98	126	106	7	4,23	3,56	15,9	18,9
B . . .	3,97	166	148	6	4,20	3,73	10,8	12,2
C . . .	5,41	219	176	14	4,05	3,25	19,6	24,4
D . . .	6,13	221	194	9	3,60	3,16	12,2	13,9
E . . .	5,47	550	417	46	5,72	4,26	24,2	33,1

IV. Statistik über die Grösse des relativen Stickstoffrestes und der 24stündigen Harnstoffausscheidung; Kritik der Versuchsmethoden. Verf. hat seit 1884 den Harn von 20 Personen in 77 Versuchstagen untersucht; der mittlere tägliche Gesammtstickstoff beträgt 13,8 Grm., der relative N-Rest 10,5; ferner den Harn von 12 Kindern im Alter von 2—16 Jahren in 380 Versuchstagen mit einem mittleren Gesammtstickstoff von 9,39 Grm. und einem relativen Reste von 10,6. Weiter: 8 Versuchspersonen mit 405 Versuchstagen mit einem relativen N-Reste von 10,8; 18 Erwachsene und 6 Kinder mit 52 Versuchstagen (relativ reichere Fleischkost), N-Rest ist 9,6. Als kleinster relativer N-Rest wurde 5,1, als grösster 15,0 beobachtet. Auch individuelle Verschiedenheiten bezüglich des N-Restes, sowie der täglichen Harnstoffausscheidung wurden beobachtet, worüber Näheres im Originale; ebenso ist der Vergleich der verschiedenen Harnsäurebestimmungsmethoden, sowie Bemerkungen polemischen Inhaltes (gegen Pflüger) daselbst nachzusehen. Andreasch.

131. **J. Horbaczewski: Beiträge zur Kenntniss der Bildung von Harnsäure und der Xanthinbasen, sowie der Entstehung der Leucocytosen im Säugethierorganismus** (nach Versuchen, die z. Th. von den Herren Sadowenj, Mrazek und Formanek ausgeführt wurden).[1] Im Anschlusse an die frühere Beobachtung, dass die Milzpulpa bei mehrstündiger Behandlung mit Blut Harnsäure liefert [J. Th. **19**, 359], wurde gefunden, dass es am zweckmässigsten ist, die Milzpulpa mit der 8—10fachen Menge Wassers durch etwa 8 Stunden bei 50° C. zu digeriren, wobei die Flüssigkeit in Fäulniss geräth — jedoch muss eine intensivere Fäulniss vermieden werden, weil sonst der Versuch negativ ausfällt. Nach beendeter Digestion wird filtrirt, unter Vermeidung von Ueberschuss mit Bleiessig ausgefällt und die klare rothgefärbte Lösung durch einige Stunden mit frischem Blute bei 40—50° C. erwärmt (oder mit einer verdünnten Lösung von H_2O_2 oder anhaltend mit Luft behandelt). Dabei bildet sich Harnsäure, und zwar können aus 1 Grm. Milzpulpa auf diese Weise etwa 2,5 Mgrm. Harnsäure erhalten werden. Die erwähnte, durch Digestion der Pulpa mit Wasser erhaltene Lösung enthält noch keine fertige Harnsäure, sondern Vorstufen derselben, denn beim Kochen dieser Lösung, nachherigem Abfiltriren des Coagulums und Eindampfen der Flüssigkeit wird keine Harnsäure erhalten, sondern Xanthinbasen: Xanthin und Hypoxanthin. Das Fehlen von Guanin und Adenin erklärt sich dadurch, dass die Lösung faulte und die letztgenannten Basen daher oxydirt wurden [Schindler, J. Th. **19**, 69]. Es werden daher Harnsäure und Xanthinbasen aus gemeinsamen Vorstufen gebildet — erstere, wenn diese Vorstufen zuerst oxydirt werden, letztere dann, wenn sie ohne Oxydation zersetzt werden. Diese gemeinsamen Vorstufen der Harnsäure und der Xanthinbasen sind in den lymphatischen Elementen der Milzpulpa, beziehungsweise in dem Nuclein derselben enthalten, da das Nuclein der Milzpulpa, welches durch Verdauung der letzteren mit Pepsinsalzsäure erhalten wurde, beim Faulen auch Harnsäure liefert, während aus demselben beim Kochen mit Säuren, wie Kossel fand, Xanthinbasen abgespalten werden. — Ebenso wie aus Milzpulpa,

[1]) Monatsh. f. Chemie **12**, 221—275.

kann die Harnsäure auch aus allen nucleïnhaltigen Körpergeweben in derselben Weise erhalten werden, wie die Versuche von Sadowenj und Formanek, die auf Veranlassung des Verf. ausgeführt wurden, lehrten. — Auf Grund dieser ausserhalb des Körpers erhaltenen Resultate untersucht nun Verf. die Harnsäurebildung im Säugethierkörper und vertritt die Meinung, dass auch im Organismus die Harnsäure als Zerfallsproduct der nucleïnhaltigen Körperelemente entsteht. Da in der Norm, abgesehen von gewissen Drüsenepithelien, hauptsächlich nur Leucocyten zerfallen, wird die Harnsäurebildung in der Norm hauptsächlich von der Menge der dem Zerfalle anheimfallenden Leucocyten abhängig gemacht. In vielen pathologischen Zuständen, die mit Gewebszerfall einhergehen, entsteht die Harnsäure auch aus diesen zerfallenden Gewebselementen. In Uebereinstimmung mit dieser Ansicht befinden sich Versuche, nach welchen das in den Körper einverleibte Nucleïn (bei Kaninchen und bei Menschen) eine Harnsäurevermehrung hervorruft. Da aber das Nucleïn auch eine Leucocytose veranlasst (vergl. später), so sind diese Versuche nicht eindeutig — weil die Harnsäure in diesem Falle auch aus Leucocyten gebildet sein konnte. In Uebereinstimmung mit der Ansicht, dass die Harnsäure in der Norm aus den zerfallenden Leucocyten entsteht, befinden sich die Beobachtungen, dass die Harnsäurebildung steigt, wenn der Leucocytengehalt des Blutes steigt, denn bei einem Mehrgehalte des Blutes an Leucocyten, können diese letzteren in grösserer Menge zerfallen und somit mehr Material zur Harnsäurebildung liefern. Es erklärt sich dadurch die grössere Harnsäureausscheidung bei Kindern, namentlich bei Neugeborenen, als bei Erwachsenen. Bei ersteren ist der Leucocytengehalt des Blutes viel grösser, als bei letzteren. Im Hungerzustande, wo der Leucocytengehalt des Blutes gering ist, ist auch die Harnsäureausscheidung gering. Nach Aufnahme der Fleischnahrung steigt sofort der Leucocytengehalt des Blutes (Pahl, Limbeck) und ebenso die Harnsäureausscheidung (Ranke, Haig, Mareš, Camerer). Versuche die an 5 jungen Männern ausgeführt wurden, bestätigen diese Befunde. Die nach Aufnahme vegetabilischer Kost erhaltenen Resultate, die z. Th. bedeutend differiren, da z. B.

Bunge nach Aufnahme einer solchen Kost eine sehr unbedeutende, während Ranke eine bedeutende Steigerung der Harnsäureausscheidung fand, erklären sich in dieser Weise, dass durch Aufnahme vegetabilischer, N-armer Kost die Leucocytenproduction individuell in bedeutend variablem Maasse hervorgerufen wird, wie vier diesbezüglich ausgeführte Versuche ergaben, bei denen die Harnsäurevermehrung in jenem Fall mehr anstieg, in welchem der Leucocytengehalt des Blutes eine stärkere Zunahme erfuhr. — Weitere Beobachtungen ergaben, dass bei Leuten (3 Fälle), bei denen eine Verdauungsleucocytose fehlt, auch eine Vermehrung der Harnsäureausscheidung zu dieser Zeit fehlt, was bei Leuten mit Verdauungsleucocytose nicht beobachtet wurde. — Die in der Norm ausgeschiedene Harnsäuremenge repräsentirt daher einen individuellen Werth, der durch die Nahrungsaufnahme in einem individuell verschiedenen Grade, und zwar nur indirect, beeinflusst wird. — Der Einfluss einiger Gifte: Chinin, Atropin, Pilocarpin, Antipyrin, Antifebrin, auf die Harnsäureausscheidung, welche durch die erwähnten Gifte entweder herabgesetzt (Chinin, Atropin), oder gesteigert (Pilocarpin, Antipyrin, Antifebrin) wird, erklärt sich dadurch, dass die genannten Gifte die Leucocytenproduction entsprechend beeinflussen: steigern oder vermindern. — Die Untersuchung des Verhaltens der Harnsäurebildung in verschiedenen pathologischen Zuständen ergibt. dass alle diejenigen Krankheiten, die mit Zerfall nucleïnhaltiger Körpergewebe einhergehen (Leukaemie, Phosphorvergiftung. acute fieberhafte Erkrankungen, insbesondere Pneumonie, Cachexien, Cirrhose der Leber. Verbrennungen und Verbrühungen der Haut, perniciöse Anaemie, ebenso auch Inanition), auch dadurch ausgezeichnet sind, dass bei denselben eine vermehrte Harnsäureausscheidung besteht. — Weiter werden Versuche mitgetheilt, aus denen hervorgeht. dass das Milzpulpanucleïn eine intensive Leucocytose (nach subcutaner oder interner Application) veranlasst, welche Beobachtung die Genese gewisser pathologisch auftretender Leucocytosen erklären könnte. — Da die Harnsäure und die Xanthinbasen, wie oben erwähnt, aus denselben Muttersubstanzen, je nach den Versuchsbedingungen, sich bilden, wird weiter gefolgert, dass im Organismus beim Zerfallen der Körpergewebe auch Xanthinbasen in vermehrter Menge gebildet

werden und zur Ausscheidung gelangen können — es wäre das eine Xanthinbasendiathese. — Ueber die sog. »harnsaure Diathese« wird bemerkt, dass es sich dabei um eine Cachexie im Gefolge eines latent verlaufenden Leidens oder um eine Intoxication oder Autointoxication mit einem etwa Pilocarpin-ähnlich wirkenden Gifte mit einem consecutiven Gewebszerfall oder pathologischer Leucocytose handeln dürfte. — Im Uebrigen sei auf das Original verwiesen. Horbaczewski.

132. **P. Giacosa: Ueber die Bildung der Harnsäure im Organismus.**[1]) G. bestätigt die Beobachtung von Horbaczewski, wonach beim Stehenlassen eines Gemenges von Blut und Milzgewebe bei 38—40^0 Harnsäure gebildet wird. Die Harnsäure stammt wahrscheinlich aus der Zersetzung des in den Kernen der weissen Blutzellen enthaltenen Nucleïns, das leicht in Hypoxanthin und Xanthin übergeht. Auch ein Gemenge von Blut und Lebergewebe liefert Harnsäure und zwar werden aus 150 Grm. Leber und 300 Grm. Blut 75,3 Mgrm. Harnsäure gebildet. Möglicherweise entstammt bei den Säugethieren die ganze Harnsäure dem Zerfalle des Nucleïns. Bei Vögeln und Reptilien ist diese Quelle der Bildung nicht ausreichend.

133. **J. Moitessier: Einfluss der Muskelarbeit auf die Ausscheidung des Kreatinin.**[2]) Verf. experimentirte an sich selbst. Während der Versuchsreihen wurde eine genau gleichmässige gemischte Diät eingehalten. Unter dem Einfluss von 15 bis 40 Kilometer weiten Märschen stieg die Ausscheidung des Kreatinin um 0,1047 bis 0,2238, um ca. $^1/_8$ der an Ruhetagen erhaltenen Menge; die vermehrte Ausscheidung fand in der auf die Arbeit folgenden Zeit statt. Die Harnsäure, sowie der Harnstoff, wurden ebenfalls vermehrt gefunden. Die Kola-Nuss, welche der Ermüdung entgegenwirkt, war ohne Einfluss auf die Ausscheidungen. Herter.

---

[1]) Academie der Medicin, Turin 1890, 6. Juni; Wiener medic. Blätter 1890, No. 32. — [2]) Influence du travail musculaire sur l'élimination de la créatinine. Compt. rend. soc. biolog. **48**, 573—574.

134. E. Drechsel: Beiträge zur Kenntniss des Stoffwechsels.[1]) 1. Ueber ein neues Vorkommen von Carbaminsäure von John J. Abel und E. Drechsel. Der meist trüb entleerte Pferdeharn setzt beim Stehen rasch einen Bodensatz ab, der kohlensauren Kalk enthält; lässt man aber länger in der Kälte stehen, so fällt noch weiter kohlensaurer Kalk aus, welcher seine Entstehung, wie die Verff. nachweisen, dem im frischen Harn vorhandenen carbaminsauren Kalk verdankt. Zur Darstellung wurde der vom Bodensatz abgegossene Harn mit Kalkmilch geschüttelt, filtrirt, das Filtrat zur Abscheidung von etwa gelöstem kohlensaurem Kalk mit Chlorcalcium und krystallisirtem kohlensauren Kalk geschüttelt, im Eisschranke absitzen gelassen und in das 3fache Volumen auf 0^0 abgekühlten Alcohols filtrirt. Der abgesaugte Niederschlag wurde getrocknet, in Ammoniak gelöst, zweimal mit etwas Alcohol versetzt und die Niederschläge entfernt, endlich vollständig durch Alcohol gefällt etc. Man erhielt hellbraune, leicht zu einem weissen Pulver zerreibbare Stücke, die im Wasser löslich waren. Diese Lösung verhält sich wie eine solche von carbaminsaurem Kalk; sie wird beim Stehen trübe, rasch beim Kochen unter Ausscheidung von kohlensaurem Kalk. Der Körper ist aber nicht reines Carbamat, sondern enthält noch Gips und ätherschwefelsaure Salze. Quantitative Versuche mit der Zerlegung des Körpers ergaben etwas weniger Ammoniak, als die Gleichung: $(H_2NCOO)_2Ca + H_2O = CaCO_3 + 2NH_3 + CO_2$ verlangt. In anderen quantitativ durchgeführten Versuchen war das Verhältniss von Kohlensäure zu Ammoniak noch ungünstiger, sodass es wahrscheinlich wird, dass ausser dem carbaminsauren Salze noch ein anderes vorhanden ist, welches ebenfalls beim Kochen für sich oder mit Säure unter Kohlensäureentwickelung zersetzt wird. — Da sich im Harn Carbaminsäure vorfindet, ist dieselbe auch im Pferdeblute anzunehmen, wie Drechsel bereits dieselbe im Hundeblute nachgewiesen hat. Ein Unterschied zwischen Pflanzenfresser und Fleischfresser ist darin gegeben, dass bei den letzteren das carbaminsaure Ammoniak durch Wasserabspaltung (abwechselnde Oxydation

---

1) Dubois-Reymond's Archiv 1891, pag. 236—243; siehe auch Cap. IX.

und Reduction) in Harnstoff übergeht und als solcher zur Ausscheidung gelangt. Damit hängt auch die alkalische Reaction des Pflanzenfresserharns zusammen. Andreasch.

135. **E. Freund: Eine Titrirmethode zur Bestimmung der Schwefelsäure im Harne.**[1]) Fr. fällt die Schwefelsäure durch essigsauren Baryt und benützt als Indicator alizarinmonosulfosaures Natrium, das bei überschüssigem Barytsalz den Sulfatniederschlag purpurroth färbt. Man versetzt 50 CC. Urin in einem Becherglase mit ca. 10 Tropfen der 1 %igen Alizarinlösung und lässt nun so lange tropfenweise 5 %ige Essigsäure zufliessen, bis der Harn auch den letzten Stich einer Rothfärbung verloren und eine reine, orangegelbe Farbe angenommen hat. Hierbei soll durch Abwarten der Wirkung eines jeden Tropfens ein Ueberschuss vermieden und die Constatirung der gelben Farbe im durchfallenden Lichte oder über einem weissen Untergrunde vorgenommen werden. Fügt man, nachdem dieser Punkt erreicht ist, noch 5 CC. der Essigsäure zu, dann enthält der Urin ca. 0,5 % freie Säure. Hierauf wird über dem Drahtnetz erhitzt und mit essigsaurem Baryt (1 CC. = 0,003 Mgrm. SO_3, im Liter 11,22 Grm. essigsaurer Baryt) titrirt. Sobald sich die Titration ihrem Ende nähert, erhält die Flüssigkeit einen rothen Stich, der im Vereine mit der Urinfarbe eine Mischfarbe von gelb oder roth giebt; die Endreaction ist erreicht, wenn die Farbe des suspendirten Niederschlages deutlich roth geworden ist. Dunkel gefärbte Harne werden entweder verdünnt oder in offener Schale mit etwas Zinkstaub erhitzt, dann mit kohlensaurem Natron (10 %) bis zur alkalischen Reaction versetzt, aufgekocht, filtrirt, ausgewaschen und wie oben verfahren. Bei sehr schwefelsäurearmem Harne war vorheriges Concentriren nothwendig. — Zur Bestimmung der Aetherschwefelsäuren wird der Harn mit Salzsäure in der Schale über dem Drahtnetze erhitzt und etwas eingeengt, dann ein kleines Löffelchen voll Zinkstaub unter Umrühren eingetragen und damit 1—2 Minuten aufwallen gelassen (Ohne Verlust? Ref.), dann wird das Zink entfernt und wie oben titrirt. Auch der neutrale Schwefel kann auf

---

[1]) Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 51, pag. 958—960.

diese Art im Harn bestimmt werden (nach Lépine). Eiweisshaltiger Harn muss mit Zinkstaub und Essigsäure gekocht werden.

Andreasch.

136. **Alb. Rovighi: Die Aetherschwefelsäuren im Harn und die Darmdesinfectionen.**[1]) Die Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren ist relativ grösser während der Tagesstunden, als zur Nachtzeit; das Verhältniss A:B kann in dem kurz nach dem Mittagessen gelassenen Urine auf 5,6, sogar auf 4,2 sinken; entzieht man aber dem Versuchsobject jedes Getränke und untersucht den Harn 4—5 St. nach der Mahlzeit, so findet man das Verhältniss bis auf 18,4 erhöht. Jedenfalls hat man bei vergleichenden Untersuchungen die ganze Tagesmenge des Urins in Betracht zu ziehen. Bei Kindern von 5—6 Jahren wurde ein Quotient von 15,1 bis 14,1 und die Tagesmenge der Aetherschwefelsäuren zu 0,052 bis 0,08 Grm. gefunden. Bezüglich jener Körper, welche die Darmfäulniss beeinflussen können, wurde Folgendes ermittelt (Versuche an Gesunden und Kranken und an Hunden). Die Gruppe der Terpene und Campher (Terpinhydrat, Terpentinöl, Campher, Menthol, Eucalyptol), insbesondere Terpentinöl und Campher, vermindern in grossen Gaben beim Hunde die Ausscheidung der Darmfäulnissproducte durch den Harn beträchtlich und nachhaltig. Beim Menschen haben dieselben Substanzen nach Einfuhr per os oder per rectum nicht so erhebliche Wirkung, wie beim Hunde. Tanninklystiere hatte bei einem Kranken mit chronischer Enteroperitonitis, die mit massenhafter Ausscheidung von Aetherschwefelsäuren einherging, nur eine geringe Verminderung dieses Körpers zur Folge. Grösseren Einfluss zeigten reichlichere Eingiessungen von gesättigter Borsäurelösung in den Darm; doch hatte die Absorption dieser Lösung schwere Allgemeinstörungen im Gefolge. Der Gebrauch des Karlsbader Salzes und der Marienbader Abführwässer ruft in den ersten Tagen eine vermehrte Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren, in der Folge aber eine Verminderung derselben hervor, die um so grösser ist, je schwerer vorher die Darmverdauung gestört war. Kefir ist in Tagesgaben von 1,5 Liter ein

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 20—46.

sehr gutes Mittel zur Einschränkung der Darmfäulniss; seine Wirkung beruht zum Theile auf dem Gehalt an Milchsäure, wie directe Versuche mit diesem Körper erwiesen. Andreasch.

137. **A. F. Jolles: Qualitativer und quantitativer Nachweis von Jodsalzen in dem Harne.**[1]) Etwa 10 CC. Harn werden mit dem gleichen Volumen conc. Salzsäure versetzt, hierauf fügt man mittelst einer Pipette 2—3 Tropfen einer schwachen Chlorlösung in der Weise hinzu, dass sie längs der Eprouvette herablaufen. Bei Anwesenheit sehr geringer Jodmengen entsteht an der Ueberschichtungsstelle ein braungelber Ring, welcher sich nach Zusatz einer Stärkelösung intensiv blau färbt. Von der Indicanprobe unterscheidet sich die Reaction durch die intensivere Färbung des Jodringes, sowie dadurch, dass dieser sich etwas höher, als der Indicanring, aber getrennt von letzterem, ansetzt. Zur quantitativen Bestimmung werden 50 CC. Harn abgedampft, der Rückstand verkohlt, die Kohle mit heissem Wasser ausgelaugt, eine Lösung von Silbernitrat zugefügt und die Lösung mit verdünnter Salpetersäure angesäuert. Es ist nicht nothwendig, so lange Silbernitrat zuzufügen, bis kein Niederschlag mehr entsteht, da das Jod bereits in den ersten Antheilen ausfällt. Das ausgeschiedene Gemenge von Chlor- und Jodsilber wird abfiltrirt, ausgewaschen, getrocknet, im Tiegel erhitzt und gewogen. Man bringt einen Theil des Gemenges in ein Platinschiffchen, erhitzt im Chlorstrome und bestimmt den Gewichtsverlust D; die Jodmenge findet man nach der Formel $J = \frac{127.D}{91,5}$.

Andreasch.

138. **Leo Liebermann: Ueber den Phosphorsäuregehalt des Pferdeharns unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen.**[2]) Verf.'s Versuche hatten den Zweck, drei Fragen zu beantworten: 1. Enthält der Harn gesunder Pferde erhebliche Mengen von Phosphorsäure? 2. Ist unter gewissen pathologischen Verhältnissen, welche

[1]) Zeitschr. f. anal. Chemie **30**, 288—292. — [2]) Pflüger's Arch. **50**, 57—66.

wie die sogenannte Zuchtlähme mit Veränderungen des Centralnervensystems (Rückenmark) einhergehen,[1]) eine Steigerung der ausgeschiedenen Phosphorsäuremengen nachzuweisen? 3. Wird die Menge der ausgeschiedenen Phosphorsäure durch einen natürlichen Nervenreiz, wie das Belegen (Coitus), beeinflusst? Sämmtliche Thiere wurden vor Beginn der Versuche mindestens 1—2 Wochen bei gleicher Nahrung, täglich 3 Kgrm. Hafer, 6 Kgrm. Heu und wechselnde Mengen von Wasser, gehalten. Der Harn wurde in der Regel von 24 Stunden gesammelt. Nur in wenigen Fällen wurde der Harn von 12 Stunden untersucht. Die in 24 Stunden ausgeschiedene Menge Phosphorsäure beträgt bei gesunden Pferden im Mittel (7 Pferde) 0,2867 Grm., und das procentische Verhältniss (9 Pferde) 0,0098 $^0/_0$, die 24stündige Harnmenge 3331 CC., das spec. Gewicht 1,047. E. Salkowski [J. Th. **15**, 233] hat bei der Analyse eines Pferdeharnes die in 24 Stunden ausgeschiedene Phosphorsäuremenge zu 0,2199 Grm. und das procentische Verhältniss zu 0,010 $^0/_0$ gefunden, was mit obigen Mittelzahlen ziemlich gut übereinstimmt. Die in 24 Stunden ausgeschiedene Phosphorsäuremenge beträgt bei zuchtlahmen Pferden im Mittel aus 26 Bestimmungen 0,629 Grm. oder 0,018 $^0/_0$. Die 24stündige Phosphorsäuremenge ist daher in diesen Versuchen 2,4mal grösser als bei gesunden Pferden. Die Versuche haben aber gezeigt, dass man in vielen Fällen bei zuchtlahmen Pferden keine Steigerung der Phosphorsäuremenge nachweisen kann, ja dass es sogar vorkommt, dass sie unter das normale Mittel sinkt. Es ist also nothwendig zu constatiren, in wie viel Procenten der untersuchten Fälle von Zuchtlähme das bei gesunden beobachtete tägliche Maximum von 0,481 Grm. P_2O_5 überschritten erscheint? Dieses Maximum findet man unter 20 kranken Pferden bei 9 bedeutend überschritten und bei weiteren 4 Pferden erreicht, oder wenigstens sehr angenähert. Es ist also eine Vermehrung der Phosphorsäure in 65 $^0/_0$ der untersuchten Fälle anzunehmen, in 45 $^0/_0$ der Fälle aber mit Sicherheit constatirt. Wenn man die Mittel-

---

[1]) v. Thanhoffer, Untersuchungen über die Zuchtlähme. Budapest. Herausgegeben vom k. Ministerium f. Ackerbau.

zahlen der 24stündigen Harnmengen gesunder und zuchtlahmer Pferde vergleicht, findet man keinen wesentlichen Unterschied. Bei gesunden finden wir 3331 CC., bei den kranken 3435 CC., woraus man schliessen kann, dass die Zunahme an Phosphorsäure nicht daher rührt, dass sie etwa bei grösserer Flüssigkeitsentleerung aus den Geweben sozusagen vollkommen ausgewaschen worden wäre, sondern dass sie ihre Entstehung thatsächlich einem erhöhten Stoffwechsel, vielleicht auch einem Zerfall phosphorhaltiger Gewebe verdankt, wie ein solcher durch Thanhoffer's Untersuchungen nachgewiesen wurde. Dass es vorzüglich die phosphorreicheren Gewebe sind, welche sich an dem Stoffwechsel bei zuchtlahmen Pferden in erhöhtem Maasse betheiligen, geht auch daraus hervor, dass auch das specifische Gewicht des Harnes gesunder und zuchtlahmer Pferde nicht sehr verschieden, ja letzteres im Mittel noch etwas niedriger ist (1,042) als letzteres (1,047). Verf. erwähnt, dass Harne von Pferden, die an anderen Krankheiten litten, bis auf einen Fall von Meningitis, einen niedern procentualischen Gehalt an Phosphorsäure aufgewiesen haben. Ueber den Einfluss des Belegens auf die Ausscheidung der Phosphorsäure und den Gesammtstoffwechsel. Bei diesem Versuch wurde auch der Harnstoff (nach Hüfner) bestimmt, um zu sehen, ob eine eventuelle Vermehrung der Phosphorsäure mit einer Vermehrung von Harnstoff einhergeht, oder ob unter dem Einfluss jenen Reizes der Stoffwechsel in den phosphorreicheren Geweben ein relativ intensiverer ist, als in den phosphorärmeren. Der Versuch hat für die letztere Annahme gesprochen. Bezüglich der Ausführung des Versuches ist zu bemerken, dass der (zuchtlahme) Hengst schon Monate lang vor dem Versuch bei völlig gleicher Nahrung gehalten war, und dass das Auffangen und Sammeln des Harns am Morgen des Tages vor dem Belegen begonnen und bis zur selben Stunde des nächsten Tages fortgesetzt wurde. Dann ward der Hengst zur Stute geführt, worauf das Sammeln des Harns, wieder bis zur selben Stunde des nächsten Tages, fortgesetzt wurde.

Wie weiter unten ausführlicher besprochen werden soll, hat man den Harn in diesen zwei aufeinanderfolgenden Tagen in je drei Partieen aufgefangen.

	P_2O_5		Harnstoff		Harnmenge in 24 Stund. CC.	Spec. Gewicht
	in 24 Stund. Grm.	%	in 24 Stund. Grm.	%		
Harn am Tage vor dem Belegen	0,0955	0,0025	46,491	1,230	3815	1,036
Harn am Tage des Belegens . .	1,141	0,0144	86,448	1,087	7950	1,035

Der mächtige Einfluss des in Rede stehenden Reizes spricht sich in diesen Zahlen in deutlicher Weise aus. Harnmenge, Harnstoff und Phosphorsäure sind gegen den vorhergehenden Tag ausserordentlich vermehrt, während das spec. Gewicht kaum nennenswerth abgenommen hat. Man erkennt aber auch, dass Harnstoff und Phosphorsäure nicht im gleichen Verhältnisse zugenommen haben; denn der Zunahme von Harnstoff von 46,491 Grm. auf 86.448 Grm. entspräche eine Zunahme von Phosphorsäure von 0.0955 auf 0,1777 Grm., während thatsächlich 1,141 Grm. P_2O_5 gefunden wurden. Die Phosphorsäure hat also etwa 6 mal stärker zugenommen als der Harnstoff. Aber auch der allerdings enorm angewachsenen Harnmenge war die Phosphorsäureausscheidung nicht proportional, denn der Vermehrung der ersteren würde nur eine solche von 0,198 Grm. P_2O_5 entsprechen. Einen noch tieferen Einblick in die durch den in Rede stehenden physiologischen Reiz gesetzten veränderten Stoffwechselverhältnisse bekommt man, wenn man die folgenden Tabellen untersucht, welche die Bestimmungen der einzelnen (3) Harnfractionen enthalten, in denen, wie oben erwähnt wurde, die 24 stündigen Harnmengen aufgefangen wurden.

Hengst am Tage vor dem Belegen.

	Phosphor-säure Grm.	Harnstoff Grm.	Harn-menge	Spec. Gewicht
1. Früh	0,0108	2,636	435	1,035
2. Nachmittags.	0,0243	13,045	840	1,037
3. Bis zum nächsten Morgen	0,0584	31,260	2540	1,036

Diese Tabelle zeigt, dass mit dem Steigen der Harnstoffmenge allerdings auch die Phosphorsäuremenge ansteigt, aber nicht im gleichen Verhältnisse. Die Vermehrung der Phosphorsäure ist eine relativ geringere; denn wenn mit 2,636 Grm. Harnstoff 0,0108 Grm. P_2O_5 entleert wurden, so hätten der nachmittägigen Harnstoffmenge (13,045 Grm.) 0,0534, und derjenigen bis zum anderen Morgen (31,260) 0,128 Grm. P_2O_5 entsprochen. Es wurden aber nur 0,0243 resp. 0,0584 Grm. P_2O_5 gefunden.

Hengst am Tage des Belegens.

	Phosphor-säure Grm.	Harnstoff Grm.	Harn-menge	Spec. Gewicht
1. Früh	0,0789	8,164	470	1,035
2. Nachmittags.	0,1916	16,998	1430	—
3. Bis zum nächsten Morgen	0,8710	61,286	6050	1,029

Hier findet man umgekehrt eine relativ grössere Zunahme der Phosphorsäure tagsüber, als des Harnstoffs, denn einer Vermehrung des letzteren von 8,164 auf 16,998 entspräche eine Vermehrung von 0,0789 auf nur 0,164 Grm. P_2O_5 und einer Vermehrung von 8,164 auf 61,286 Grm. Harnstoff eine solche auf 0,592 Grm. P_2O_5. Gefunden wurden aber 0,1916 und 0,871 Grm., also bedeutend mehr. Setzt man die Harnstoff- und Phosphorsäuremenge der Morgenharne überall gleich 1, so ergibt sich folgendes Verhältniss der Vermehrung dieser Bestandtheile in den späteren Tagesfractionen:

	Verhältniss der Vermehrung der Phosphorsäure	Verhältniss der Vermehrung des Harnstoffs	
Fraction 2 . . .	1 : 2,25	1 : 4,94	Am Tage vor dem Belegen.
Fraction 3 . . .	1 : 5,40	1 : 11,85	
Fraction 2 . . .	1 : 2,42	1 : 2,08	Am Tage des Belegens.
Fraction 3 . . .	1 : 11,04	1 : 7,50	

Es hat also eine vollständige Umkehrung der Verhältnisse stattgefunden. L. Liebermann.

139. G. **Hoppe-Seyler: Ueber die Ausscheidung der Kalksalze im Urin, mit besonderer Berücksichtigung ihrer Beziehungen zu Ruhe und Bewegung.**[1]) Verschiedene Beobachtungen führten den Verf. dazu, die Kalkausscheidung von Menschen bei Bettruhe und bei Bewegung zu untersuchen; die Kalkbestimmungen im Urin geschahen nach Neubauer. Die in eine Tabelle gebrachten Resultate ergaben Folgendes: Bei einer Reihe von Kranken, die dieselbe Nahrung genossen und nur kleine, chirurgische Affectionen hatten, entsprach die tägliche Kalkausscheidung (als neutraler, phosphorsaurer Kalk berechnet) 0,3785 Grm. bei den Umhergehenden, bei den zu Bett liegenden im Mittel 0,721 Grm., also etwa das Doppelte. Auch bei solchen Kranken, die längere Zeit an das Bett gefesselt waren (Lähmungen etc.), trat eine deutliche Zunahme der Kalkausscheidung ein, die später aber wieder absank und sich der Norm näherte. Bei fieberhaften Erkrankungen fand eine Abnahme statt, wohl zum Theil durch mangelhafte Nahrungsaufnahme bedingt. Calomelinjectionen führten zu einer vermehrten Kalkausscheidung, wie solche bereits von Saikowsky und von Prevost und Frutinger beobachtet worden sind. Andreasch.

140. P. **Eliacheff: Beitrag zum Studium der nicht dialysirbaren Extractivstoffe des Harns.**[2]) 42 Liter normalen Harns wurden bis

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 161—178. — [2]) Mémoires Soc. de Biol. 1891, pag. 71; durch Centralbl. f. Physiol. **5**, 606.

auf 4 Liter 200 CC. durch Destillation im Vacuum unter 40° concentrirt, dann nach Zusatz von etwas Blausäure oder Schwefelkohlenstoff bei 0° elf Tage gegen Wasser dialysirt, wieder unter 40° im Vacuum bis zur Syrupconsistenz eingeengt, endlich bei 0° getrocknet. Der trockene Rückstand wog 5,8 Grm., also 138 Mgrm. pro Liter, 193 Mgrm. pro Tag. Er stellt eine glasige, durchscheinende, harte, hygroscopische braune Masse von saurer Reaction dar, in Wasser leicht löslich, in Alcohol und Aether nur wenig. Die Lösung reducirt in der Kälte Gold-, Platin-, Quecksilberchlorid und Silbernitrat, ist gegen das Bouchardat'sche Reagens indifferent und giebt mit Tannin einen flockigen, grauen Niederschlag. Der Körper enthält 3 % P und 3,4 % S und hat eine Zusammensetzung (abgerechnet S und P), die der Formel $C_{18}H_{24}N_2O_2$ entspricht. Er ist sehr giftig, 25 Cgrm. genügen, um ein Kaninchen zu tödten. Harn von Tuberculosen ergab dieselbe Substanz, nur in etwas geringerer Menge. Nach Gebrauch von Koch'scher Lymphe hatte der 234 Mgrm. pro Tag betragende Rückstand die Zusammensetzung $C_{14}H_{25}N_3O_3$ und war viel giftiger, als der des normalen Harns.

141. **F. Blum: Ueber das Verhalten des Harns nach grossen Tymoldosen.**[1]) Der von Bohland [J. Th. **20**, 200] aus Harn nach reichlichem Thymolgenusse erhaltene Farbstoff ist keineswegs Indigo, wie Bohland annimmt. Während indoxylreiche Harne mit Salzsäure allein keine Verfärbung geben, zeigt der Thymolharn sofort blaugrüne Färbung; die Chloroformlösung des entstandenen Pigmentes giebt aber ein vom Indigospectrum verschiedenes Spectrum. Dass der Farbstoff kein Indigo ist, geht auch aus der Unlöslichkeit in Aether hervor, er ist auch viel beständiger gegen Oxydationsmittel, als Indigo. Filtrirt man den nach einigem Stehen dunkel gewordenen Harn, so bleibt ein bräunlich gefärbter Rückstand zurück: übergiesst man das Filter mit verdünnter Salzsäure, so fliesst eine blaugefärbte Flüssigkeit ab. Der so gebildete Farbstoff löst sich leicht in Weingeist. Setzt man zu dem filtrirten Harn Essigsäure, so fällt meist nochmals ein amorpher Niederschlag aus, welcher das Chromogen in reinerer Form darstellt. Die durch Salzsäure und Weingeist erhaltene indigblaue Lösung wird durch Ammoniak pupurroth, Säure färbt wieder blau. Einen ähnlichen Farbstoff hat bereits Baumann beim Carbolharn beobachtet. — Wird der Thymolharn mit Salzsäure destillirt, so geht in das Destillat Thymol über. Der Rückstand wurde mit

---

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 5, pag. 186—188.

Aether ausgeschüttelt und diesem durch Sodalösung die nicht flüchtigen Säuren entzogen, während die Phenole in Lösung blieben. Bl. erhielt Krystalle vom Schmelzpunkte 137—139 °, welche sonach wohl Thymohydrochinon (139,5 °) darstellten, und eine Säure in kleiner Menge. Andreasch.

142. **M. Nencki: Ueber das Vorkommen von Methylmercaptan im menschlichen Harn nach Spargelgenuss.**[1]) Das bei der anaërobiotischen Gährung des Eiweisses zuerst aufgefundene Methylmercaptan [J. Th. **19**, 515] entsteht auch durch die Spaltpilzwirkung bei Luftzutritt und wurde von Macfadyen unter den flüchtigen Bestandtheilen des reifen Camembertkäses nachgewiesen. Es ist mithin wie das Phenol und Indol ein constantes Product der Eiweissfäulniss. Hat man nur wenig Methylmercaptan zu erwarten, so ist es zweckmässig, nur etwa 30 CC. der 3 $^0/_0$igen Cyanquecksilberlösung zu verwenden. Der gut ausgewaschene Niederschlag wird noch feucht mit wenig Salzsäure aus einem Reagensröhrchen destillirt und die entweichenden Dämpfe in einige CC. frisch bereiteter 3 $^0/_0$iger Bleizuckerlösung geleitet. Bei Spuren bildet sich am Zuleitungsröhrchen ein hellgelber krystallinischer Beschlag. — Da der Harn nach Spargelgenuss einen dem Methylmercaptan sehr ähnlichen Geruch zeigt, hat Verf. die resultatlosen Versuche von Hilger wieder aufgenommen. Der von vier Herren nach Genuss von 7 Kgrm. Spargel in den nächsten Stunden gelassene Urin wurde mit 10 Grm. Oxalsäure destillirt und die flüchtigen Producte in Cyanquecksilberlösung aufgefangen Da der Niederschlag zu gering war, wurde der Versuch mit 5 Kgrm. Spargel wiederholt. Der Quecksilberniederschlag beider Versuche wurde mit etwa 4 CC. 5 $^0/_0$iger Salzsäure destillirt und die Gase in Bleilösung geleitet, wo sich am Röhrchen und am Boden ein gelber krystallinischer Niederschlag bildete. Es ist mithin mit grösster Wahrscheinlichkeit das Methylmercaptan als die Ursache des eigenthümlichen Geruches des Spargelurins anzusehen. Verf. weist auf eine brieflich mitgetheilte Beobachtung von O. Loew hin, der mit gewöhnlichem, aus Lupinenkeimlingen hergestellten Asparagin

---

1) Arch. f. experim. Pathol. und Pharm. **28**, 206—209.

durch Platinmohr die Bildung von Rhodan constatirte. Es zeigte sich das Asparagin in der That schwefelhaltig. Demnach scheint es, dass beim Eiweisszerfall während der Keimung ein kleiner Theil des Schwefels in Form einer organischen Schwefelverbindung abgespalten würde, welche dann leicht bei der Oxydation die Rhodangruppe bildet und vielleicht bei der Reduction durch Spaltpilze das Methylmercaptan. Andreasch.

143. **H. Zeehuisen: Die Zuverlässigkeit der Fehling'schen und Nylander'schen Zuckerproben im menschlichen Harn.**[1]) Beim Nachweis des Zuckers in Traubenzuckerlösungen und in Harnen mehrerer Diabetiker ergab sich, wie im Original ausführlich beschrieben ist, die Fehling'sche Reaction als weit empfindlicher (bis zu 0,01 $^0/_0$ Glucose), wie die Nylander'sche, welche höchstens 0,1 $^0/_0$ Zucker aufwies. Verf. bediente sich nur frisch bereiteter Fehling'scher Lösungen, welche durch Mischung gleicher Volumtheile der Seignettesalz-Natronlösung und der Kupfersulfatlösung ex tempore hergestellt werden und so weit verdünnt sind, dass 10 CC. der Lösung 2,5 Mgrm. Traubenzucker entsprechen. Dunkle Harne werden mit neutralem Bleiacetat behandelt und ebenso wie für die Heller-Hammarsten'sche Eiweissprobe bis auf ein spec. Gewicht von 1005 bis 1010 verdünnt, bevor sie mit der Fehling'schen Flüssigkeit bis zum Sieden erwärmt werden. Die von Worm-Müller vor einigen Jahren beschriebenen Uebelstände der Reaction, welche aus den reducirenden Eigenschaften normaler Harnbestandtheile resultiren, zeigen sich bei der beschriebenen Methode, sogar nach dem Kochen der Flüssigkeit, niemals. Die Zuverlässigkeit der Proben übertrifft ausserdem wesentlich diejenige der Nylander'schen. Letztere kann z. B. in nach dem Gebrauch verschiedener medicamentöser Substanzen entleerten Harnen positive Auskünfte geben und mitunter zu Fehlschlüssen führen, während die Fehling'sche Flüssigkeit nur nach Einnahme von Ol. Terebinthinae im normalen Harne reducirt wird. Auch im Vergleich mit der Gährungsprobe ergab sich die Fehling'sche Probe als eine leicht und ohne Zeitaufwand

---

[1]) Nederl. Tijdschr. v. Geneeskunde 1890, II., pag. 461.

anzustellende Reaction, welche ebenso grosse Genauigkeit und Zuverlässigkeit beansprucht wie die Gährung. Zeehuisen.

144. M. Jastrowitz: Ueber den besonderen und practischen Werth der gänzlich durchgeführten Trommer'schen Probe.[1]
Verf. sucht die bei der Durchführung der Trommer'schen Probe in der von Salkowski modificirten Form (Versetzen des Harns mit dem halben Volum Kalilauge von 15 %, Zusatz einiger Tropfen Kupfersulfatlösung, bis der entstehende Niederschlag bleibend wird und Erhitzen) auftretenden undeutlichen Reductionserscheinungen für die Schätzung des vorhandenen Zuckers zu verwerthen. Tritt eine Reduction ohne Ausscheidung von Kupferoxydul ein, so bedeutet eine schon bei mässigem Erhitzen und vor dem Kochen auftretende reine hell- oder dunkelgoldgelbe Färbung die Anwesenheit von Zucker; braun- bis grüngelbe Färbungen rühren von anderen reducirenden Substanzen her. Deutlich werden die Färbungen besonders, wenn man aus dem Harn durch Zusatz von Lauge und Abfiltriren die Phosphate entfernt hat; bei vorsichtigem Erwärmen in der Eprouvette ist dann häufig die obere gelbe Schichte von der unteren blauen durch eine wasserklare Flüssigkeitsschichte getrennt, besonders bei höherem Zuckergehalte (0,3—0,5 %). Aus dem Verschwinden dieser Gelbfärbung bei zunehmender Verdünnung des Harns kann man auf die Menge des vorhandenen Zuckers schliessen. Diese »Gelbgrenze« tritt ein bei einem Zuckergehalte von 0,2 % bei 4—5 facher, von 0,3 bis 0,4 % Zucker bei 10 facher und von 0,5 % Zucker bei 15 facher Verdünnung. Bei den concentrirteren Harnen findet man bei microscopischer Untersuchung des Niederschlages oft krystallinisches Kupferoxydul (Oktaëder, Tetraëder, Sterne, Kreuze, concentrisch geschichtete Kugeln); diese Bildungen rühren nur von Zucker her. Im unverdünnten Harn tritt die deutliche Ausscheidung dieses Kupferoxyduls bei einem Gehalte von über 0,5 % Zucker auf und zwar erst nach vorausgegangener Verfärbung der Probe ins Gelbe, sodass die oberen heisseren Schichten bereits roth, die mittleren gelb, die unteren noch blau gefärbt erscheinen, wobei oft noch der wasserklare Ring auf-

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 7 und 8.

treten kann. Deutlich zeigt sich die Dreifärbung erst bei 1,5 % Gehalt. Stärker verdünnte Harne zeigen diese Erscheinung nicht, man erhält hier die Kupferoxydulausscheidung wie in wässriger Zuckerlösung sofort (»primäres« oder »Frühroth«), bei noch stärkerer Verdünnung erst bei längerem Stehen der gekochten Probe als Belag am Boden. Aus dem Auftreten des eben noch erkennbaren Frührothes kann man die Zuckermenge annähernd schätzen. Die Verdünnung ist für einen Gehalt an Zucker von 1,5—2 % 25 fach, für 2 % 50 fach, 3 % 75 fach, 4 % 100 fach, 5 % 130—150 fach, 6 % 150—180 fach, 7 und 8 % 250—350 fach, 9—10 % 350 bis 400 fach. In zweifelhaften Fällen räth Verf., den Patienten ein reichlich Amylaceen enthaltendes Frühstück nehmen zu lassen und in dem darnach entleerten Harn den Zucker aufzusuchen. Andreasch.

145. M. Einhorn: **Zum Gährungssaccharometer.**[1]) Durch die Einwürfe von Guttmann [J. Th. **20**, 210] angeregt, hat E. neue Versuche mit dem Saccharometer angestellt und die damit erhaltenen Resultate mit denen der Robert'schen Methode verglichen. Verf. scheint es, dass der Nachweis des Zuckers bei weniger als 1% durch die Robert'sche Methode unsicher ist; bei mehr als 1% ist der Nachweis ein leichter und die Resultate weichen nicht viel ab von denen des Saccharometers. Es ist daher wegen der leichten Ausführbarkeit die letztere Methode der ersteren vorzuziehen. Weitere Versuche zeigten, dass man bei 1% Zucker und darüber bereits nach Ablauf der ersten halben Stunde nach Anstellung der Probe den Zucker positiv nachweisen kann; bei ganz kleinen Mengen bis $^1/_{10}$% ist man im Stande eine Stunde nach Anstellung der Probe den Zucker zu erkennen; hier ist es aber unumgänglich nöthig, eine Controllprobe mit normalem Harn anzustellen. Bereits bei $^1/_{10}$% Zucker macht sich stets eine Stunde nach Anstellung der Probe ein Unterschied bemerkbar zwischen der Grösse der Schaumbläschen in diesem und im normalen Harn, wie aus den dem Originale beigegebenen Zeichnungen hervorgeht. Andreasch.

146. W. Havelburg: **Eine Modification der Phenylhydrazinprobe auf Zucker.**[2]) Man bringt in die Eprouvette zwei Messerspitzen voll salzsauren Phenylhydrazins und drei Messerspitzen voll essigsauren Natrons, füllt die Eprouvette zur Hälfte mit Wasser, er-

[1]) Deutsche med. Wochenschr. 1891, No. 13. — [2]) Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 89—90.

wärmt etwas und setzt ein gleiches Volum Harn zu. Nun wird die Eprouvette statt in kochendes Wasser gestellt mit Chloroform durchgeschüttelt. Enthält der Harn Zucker, so erkennt man in der dem Chloroform auflagernden Schichte gelbe Krystalle, die noch weiter microscopisch geprüft werden können. Schöner wird die Reaction. wenn die Flüssigkeit vor dem Chloroformzusatz gekocht und wieder abgekühlt wurde. Andreasch.

147. E. Luther: **Methoden zur Untersuchung des Harns auf Zucker und über das Vorkommen von Kohlehydraten im normalen Harn.**[1]) Ueber den Nachweis der Kohlehydrate mittelst der Furfurolreaction wurde bereits J. Th. **20**, 185, berichtet. Hier seien noch die Sätze erwähnt, die Verf. am Schlusse des 2. Theiles seiner Arbeit zusammenstellt. 1. Traubenzucker ist ein normaler Bestandtheil des Harns; seine Menge mag beim Erwachsenen etwas unter 0,1 % im Mittel betragen und ist in hervorragendem Maasse abhängig von der Qualität und Quantität der Nahrung. 2. Die Gesammtkohlehydratausscheidung ist abhängig von den Mahlzeiten, sie nimmt auch mit dem Alter zu. 3. Das thierische Gummi ist identisch mit dem grössten Theile des nicht gährungsfähigen Restes im Harn. 4. Die Nieren besitzen physiologisch eine, wenn auch geringe Insufficienz gegen Kohlehydrate. Dieselbe wird gesteigert durch alle Momente, welche eine Vermehrung der Menge des Zuckers im Blute — speciell in der Blutbahn jenseits der Leber — bewirken können. 5. Bei Wöchnerinnen findet sich nur desshalb eine so hohe und stets überhaupt vorhandene Ausscheidung von Milchzucker, weil das damit beladene Blut nicht die Leber zu passiren hat, ehe es zum Herzen und damit in den grossen Kreislauf und in die Nieren gelangt. 6. Die Combination der Furfurolreaction mit der Gährung gestattet die Ermittelung und Bestimmung sehr geringer Mengen von Traubenzucker im Harn neben dem thierischen Gummi. Andreasch.

148. L. von Udránszky: **Ueber periodische Schwankungen der physiologischen Kohlehydratauscheidung.**[2]) Verf. hat schon früher

---

[1]) Berlin, E. Grosser 1890, pag. 56. — [2]) Aus der zum 25jährigen Jubiläum des Professor F. V. Korànyi von seinen Schülern gewidmeten Festschrift. Budapest. Karl Grill. 1891. 150 pag.

[Berichte der naturforschenden Gesellschaft zu Freiburg i. Br., Bd. IV; J. Th. **18**, 154] mit Hülfe der von ihm modificirten Furfurolreaction den Kohlehydratgehalt des normalen Menschenharns in den verschiedenen Tagesperioden annähernd abzuschätzen versucht. Es stellte sich hierbei heraus, dass der Kohlehydratgehalt des Harns, auf Grund der Furfurolreaction mit Traubenzuckerwerthen verglichen, im Allgemeinen zwischen 0,075—0,35 $^0/_0$ schwankt und dass der Harn in den ersten Stunden nach der Mittagsmahlzeit an Kohlehydraten am reichsten ist, während das Minimum der Kohlehydratausscheidung für gewöhnlich in den Vormittagsstunden beobachtet werden kann. Diese Resultate hat dann E. Luther [J. Th. **20**, 185], der die Furfurolreaction noch weiter verschärfte, bestätigt. Da aber bei diesen Untersuchungen die Quantität des in den betreffenden Tagesperioden ausgeschiedenen Harns nicht berücksichtigt wurde und desshalb aus den ermittelten Zahlen keine absoluten Werthe zu gewinnen waren, so hat Verf. neue Versuchsreihen ausgeführt, in welchen der von gesunden Männern stammende Harn von 6 zu 6 Stunden gesammelt, abgemessen und darin dann mit Hülfe der quantitativen Furfurolreaction der Kohlehydratgehalt abgeschätzt wurde. Zugleich wurde auch in jedem Falle die Reductionsfähigkeit des Harns ermittelt, und zwar in der Weise, dass nach dem Entfernen der Harnsäure und des Kreatinins durch Fällung mit Phosphorwolframsäure die Reductionsfähigkeit nach der Flückiger'schen Methode bestimmt wurde. Controllbestimmungen zeigten, dass bei der Fällung mit Phosphorwolframsäure, Harnsäure und Kreatinin bis auf geringste Spuren entfernt werden, so dass die hiernach restirende Reductionsfähigkeit beinahe ausschliesslich auf reducirende Kohlehydrate oder solchen nahestehende Körper bezogen werden kann. Dieser Umstand ermöglicht dann noch viel mehr die Gegenüberstellung der Reductionsfähigkeit zu dem vermittelst der quantitativen Furfurolreaction abgeschätzten Gesammtkohlehydratgehalte des Harns. Die bei in solcher Weise ausgeführten längeren Versuchsreihen gewonnenen Werthe sind tabellarisch zusammengestellt und ausserdem auf einer Tafel graphisch aufgezeichnet. Die Bestimmungen zeigten, dass die absoluten Werthe der in den einzelnen Tagesperioden ausgeschiedenen Kohlehydrate gleichfalls bedeutenden Schwankungen unterworfen sind. Das Mini-

mum der Ausscheidung ist für gewöhnlich in den Vormittagsstunden zu beobachten, das Maximum dagegen Nachmittags. Die Steigerung der Ausscheidung lässt in den Abendstunden gewöhnlich nach; in einigen Fällen war aber noch in den Nachtstunden eine gesteigerte Ausscheidung zu beobachten. Die Reductionsfähigkeit des Harns zeigt gleichfalls periodische Schwankungen, die im Ganzen und Grossen nach demselben Typus verlaufen, wie die Schwankungen der Gesammtkohlehydratausscheidung. — Es ist noch zu erwähnen, dass die Tagesquantität der im normalen Harne ausgeschiedenen Kohlehydrate, soweit eben aus solchen, auf Grund eines Vergleiches gewonnenen Zahlen irgend welche Schlüsse zu ziehen sind, recht bedeutende Werthe darstellt. So war die Tagesquantität der in 24 Stunden ausgeschiedenen Kohlehydrate, auf eine gleichwerthige Traubenzuckerlösung bezogen, stets als Mittelwerth mehrerer Tage berechnet, im Minimum 1,9997, im Maximum 2,8177 Grm. Trifft das Vergleichen mit einer Traubenzuckerlösung zu, so ist es allenfalls nothwendig, die in 24 Stunden ausgeschiedenen Kohlehydratquantitäten neben den andern chemischen Bestandtheilen des normalen Menschenharns einer Berücksichtigung zu würdigen. Sollte aber jedoch selbst der Vergleich mit einer Traubenzuckerlösung in Folge der in der Methode liegenden Fehler eine allzu hohe Schätzung bedingen, so sind die Quantitäten doch immer gross genug, um als ein Beweis dafür zu gelten, dass der teleologische Standpunkt in der Auffassung der physiologischen Kohlehydratausscheidung experimentell nicht bekräftigt werden kann. — Die Untersuchungen sollen noch nach mehreren Richtungen hin weitergeführt werden, besonders um etwa einen Aufschluss darüber gewinnen zu können, in wie weit die beobachteten periodischen Schwankungen der physiologischen Kohlehydratausscheidung vielleicht von alimentären Einflüssen abhängig sind.

L. Liebermann.

149. **Ernst Roos: Ueber das Vorkommen von Kohlehydraten im Harn von Thieren.**[1]) Durch die Untersuchungen von Landwehr, Baumann, Wedenski und Udránszky ist die Gegen-

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 513–538; auch Ing.-Dissert., Freiburg i. Br. 1891.

wart von Kohlehydraten im menschlichen Harn bestimmt nachgewiesen worden. Da über diese Verhältnisse im Harn von Thieren noch keine Untersuchungen vorliegen, hat Verf. solche nach den Methoden von Udránszky (Furfurolreaction mit α-Naphtol) in der Modification von Luther [J. Th. **20**, 185] und nach der Methode mit Benzoylchlorid von Baumann [nach Wedensky, J. Th. **18**, 157] ausgeführt; daneben wurde auch die Phenylhydrazinprobe von v. Jaksch nach den Angaben von Hirschl [J. Th. **20**, 209] benützt. Hund. Bei der quantitativen Bestimmung ergab der Harn der Hunde so viel Furfurol, wie eine Traubenzuckerlösung von 0,32 bis 1,46 %, im Vergleiche zum Menschenharn also hohe Werthe. Wahrscheinlich handelt es sich dabei um ein Kohlehydrat, das reichliche Furfurolmengen gibt, da die Niederschläge mit Benzoylchlorid die aus Menschenharn erhaltenen Mengen nicht erreichen; so lieferten je 100 CC. Harn 0,511—1,2155 Grm. Benzoësäureester, während Wedensky beim Menschenharn Werthe von 0,138—1,309 Grm. fand. Die Phenylhydrazinprobe gab zwar stets Nadeln neben amorphen Massen, doch waren dieselben selten so gut ausgebildet, wie beim Menschenharn. Kaninchen. Nach Methode I. ergab sich der »Zuckergehalt« zu 0,16—0,50 %, bei Methode II. wurden ebenfalls geringe Mengen der Ester, 0,11—0,1845 Grm., erhalten. Die Phenylhydrazinprobe lieferte meist einen nur sehr spärlichen, dunkelbraunen, amorphen Niederschlag; wurde der Harn aber vorher mit Bleiacetat behandelt, so ergab sich ein reichlicher, flockiger Niederschlag, der schon macroscopisch sich als krystallinisch erwies und bei 192—194° schmolz. Pferd. Nach I. ergaben sich 0,08 bis 0,64 % »Traubenzucker«, nach II. 0,2125—0,522 Grm., in einem Falle war der Niederschlag so gering, dass er nicht gewogen werden konnte. Bei der Probe III. ergab der eine Harn einen äusserst geringen Niederschlag, die beiden anderen, besonders nach vorausgegangener Bleibehandlung, einen deutlich krystallinischen Niederschlag. — Es giebt mithin die Phenylhydrazinprobe beim Menschen und beim Hunde stets ein positives Resultat, beim Kaninchen und Pferde sicher nur nach vorheriger Bleifällung. Andreasch.

150. **G. Treupel: Untersuchungen über den Kohlehydratgehalt des faulenden Menschenharns.** [1]) Zur Prüfung des Harns auf Kohlehydrate wird die von Molisch angegebene α-Naphtolprobe benützt, von der v. Udránszky nachwies, dass sie auf der Bildung von Furfurol beruhe. Um vergleichbare Resultate zu erhalten, müssen stets ganz gleiche Quantitäten der Reagentien angewendet werden (am besten mittelst Tropfenzählers), worüber Verf. nähere Vorschriften gibt. Statt der alcoholischen oder Chloroformlösung des α-Naphtols wird eine Lösung in reinem Methylalcohol empfohlen. Zu einem Tropfen der zu prüfenden Flüssigkeit setzt man 1 Tropfen der α-Naphtollösung, $^1/_2$ CC. Wasser und 2 CC. concentrirte Schwefelsäure, berücksichtigt zuerst die Ringbildung an der Schichtgrenze, nachher die Mischfarbe beim Umschütteln. Als Grenzwerth, bei welchem die Mischfarbe einen violetten oder röthlichen Schimmer erhält, ergab sich eine Traubenzuckerlösung von 0,01 $^0/_0$. Will man den Kohlehydratgehalt eines Harnes bestimmen, so stellt man sich zunächst von geeigneten Traubenzuckerlösungen Proben her (z. B. 0,1, 0,05, 0,03, 0,02, 0,01 $^0/_0$), indem man sie im obigen Verhältniss mit den Reagentien mischt; bald treten nach dem Umschütteln die himbeerrothen bis violetten Färbungen auf. Dann fertigt man sich genau in derselben Weise die einzelnen Harnproben an von dem Harn, den man dabei fortschreitend auf das 2-, 3- u. s. w.-fache seines Volums verdünnt; jede Harnprobe vergleicht man mit der Farbenscala der Zuckerlösungsproben und setzt das Verdünnen des Harns so lange fort, bis man eine Harnprobe hat, deren Mischfarbe möglichst genau einer Controllprobe entspricht. Man hat nun den Procentgehalt dieser Lösung mit der Zahl zu multipliciren, welche angibt, auf das Wievielfache seines Volumens der Harn verdünnt war, um den Procentgehalt des Harns, als Traubenzucker ausgedrückt, zu finden. — Mittelst dieser Reaction wurde die Abnahme des Kohlehydratgehaltes des frischen, eiweissfreien Harnes beim Stehen und Faulen unter verschiedenen Bedingungen untersucht, gleichzeitig auch die Resultate durch Darstellung der Benzoylverbindungen der Kohlehydrate controllirt. Aus den in Tabellen

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 47—67.

mitgetheilten Resultaten ergibt sich, dass der Kohlehydratgehalt der Harne nur sehr langsam abnimmt, aber nie ganz verschwindet. Auffallend erscheint die Beobachtung, dass in einem Harn, welcher bis dahin eine regelmässige Abnahme der Kohlehydrate hatte erkennen lassen, mit einem Male ein steigender, ja fast so hoher Kohlehydratgehalt gefunden wird, wie zu Anfang der Untersuchung. Es zeigte sich als Ursache dieser Erscheinung, dass jene Harne vor der Untersuchung geschüttelt worden waren und dass der Bodensatz bei allen Harnen eine viel intensivere Furfurolreaction lieferte, als der filtrirte Harn. Wahrscheinlich ist diese durch die massenhafte Bacterienentwicklung im Bodensatze bedingt. Ferner liess sich erkennen, dass die Harne, welche bei Luftzutritt standen, viel rascher faulten, als die anderen; erhöhte Temperatur hatte ebenfalls einen beschleunigenden Einfluss. Andreasch.

151. **G. v. Fodor: Ueber die Benzoylirung des normalen Menschenharnes.**[1]) Verf. stellte sich zur Aufgabe, unter Zuhülfenahme vergleichender Versuche zu ermitteln, inwieweit die Methode der Benzoylirung mit Benzoylchlorid und Natronlauge zu einer quantitativen Bestimmung der Kohlehydrate im Harn Verwendung finden könnte. Aus der mitgetheilten tabellarischen Zusammenstellung ist zu ersehen, dass die Steigerung der Menge des zur Reaction verwendeten Benzoylchlorids eine, in vielen Fällen bedeutend grössere Ausbeute an unlöslichen Benzoësäureestern liefert. Das Anwachsen der Ausbeute ist aber nicht regelmässig proportional; es erscheint in jeder Beziehung am zweckmässigsten, auf 100 CC. Harn nicht mehr als 10 CC. Benzoylchlorid und die entsprechende Menge (80—100 CC.) 10 $^0/_0$iger Natronlauge zu nehmen. Man kann die Abscheidung der Kohlehydrate aus dem Harn noch viel sicherer dadurch vervollkommnen, dass man den Harn mit Wasser auf das 3—4 fache verdünnt und erst dann die Benzoylirung vornimmt. Von Wichtigkeit ist es auch, den Ueberschuss an Alkali nach Been-

---

[1]) Aus der zum 25jährigen Jubiläum des Professor F. v. Korányi von seinen Schülern gewidmeten Festschrift. Budapest. Karl Grill. 1891, pag. 304. Ungarisch.

digung der Benzoylirung, resp. nach dem Verschwinden des Geruchs von Benzoylchlorid, abzustumpfen. Auf diese Weise erzielt man stets grössere und besser übereinstimmende Ausbeuten. Dies liesse sich mit Rücksicht auf Wedenski's [J. Th. **18**, 157] Untersuchungen so erklären, dass das Ausschalten der weiteren Einwirkung der Lauge von den im Estergemenge enthaltenen Benzoylverbindungen, besonders diejenige des im Harn vorfindlichen dextrinähnlichen Körpers, vor einer Spaltung resp. Verseifung schützt. — Die Arbeit wurde auf Veranlassung und unter der Leitung v. Udránszky's ausgeführt. L. Liebermann.

VIII. Verdauung.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Speichel.

*Sanarelli, der menschliche Speichel und die pathogenen Microorganismen der Mundhöhle. Arch. Ital. di clin. med. III., 1890.

*J. N. Langley, über die Histologie der mucösen Speicheldrüsen und über das Verhalten ihrer mucösen Bestandtheile. Journ. of physiol. **10**, 433—457.

*John, über die Einwirkung fetter Säuren auf die Stärkeumwandlung durch den Speichel. Ing.-Diss., Berlin 1890; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 1011. Die auf Salkowski's Anregung ausgeführten Untersuchungen ergaben: Die organischen Säuren der Fettreihen wirken ebenso wie die Salzsäure in sehr geringen Mengen befördernd auf die Wirkung des gemischten, alkalisch reagirenden, unfiltrirten Speichel. Diese Wirkung beruht auf einer Bindung der Säure. Durch geringe Menge freier Säure tritt eine Hinderung der Speichelwirkung ein. Der Hemmungscoëfficient steht in keinem Verhältnisse zur chemischen Constitution der Säuren. Die

auf den Gesammtorganismus am giftigsten wirkende Oxalsäure hat auch das grösste Hemmungsvermögen auf den diastatischen Process, die Essigsäure beinahe das geringste.

152. A. Schlesinger, zur Kenntniss der diastatischen Wirkung des menschlichen Speichels.

153. O. Rosenbach, über einige Farbenreactionen des Mundspeichels.

Bestimmungsmethoden der Salz- und Milchsäure.

*E. Salkowski, Bemerkungen über den Nachweis der Salzsäure im Magensafte. Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 90—92. Polemisches gegen J. Boas, J. Th. **20**, 224.

154. J. Lüttke, eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung der Salzsäure im Mageninhalte.

155. Alb. Hoffmann, über quantitative Salzsäurebestimmung im Magensafte.

*A. F. Jolles, einfacher Apparat zur quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure im Magensaft. Wiener medic. Wochenschr. 1891, No. 22. Beruht auf Schätzung der Farbe, welche eine Brillantgrünlösung durch den Magensaft annimmt.

*A. Meyer, über die neueren und neuesten Methoden des qualitativen und quantitativen Nachweises freier Salzsäure im Mageninhalte. Ing.-Diss., Berlin 1890; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 546. Ebenso empfindlich (0,05 % HCl) wie das Günzburg'sche Reagens ist das Reagens von Boas (3 Resorcin, 3 Zucker, 100 Weingeist); wenige Tropfen eines auch nur Spuren von Salzsäure enthaltenden Magensaftes geben beim Abrauchen einen pfirsisch- bis zinnoberrothen Spiegel. organische Säuren, sowie saure Salze stören nicht. Von den quantitativen Methoden gibt M. der von Sjöqvist empfohlenen den Vorzug; Pepton, neutrale und saure Salze sind ohne Einfluss, ebenso Milchsäure und Kochsalz. Die v. Jaksch'sche Modification ist etwas schärfer, braucht aber die doppelte Zeit zur Ausführung. Die Methode von Hoffmann [J. Th. **19**. 256] gibt mit der Sjöqvist'schen übereinstimmende Resultate, ist aber langwierig und umständlich.

156. Th. Rosenheim, Untersuchungen über die Bindung der Salzsäure nebst Beitrag zur Methodik der quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure.

*F. A. Hoffmann, die Bindung der Salzsäure im Magensafte. Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 793. H. findet in Uebereinstimmung mit Rosenheim, dass die Gegenwart von Amidosäuren (Glycocoll) die Verdauung verlangsamt Andreasch-

*I. Boas, Bemerkungen zu dem Aufsatze des Herrn Dr. Rosenheim:

Beiträge zur Methodik der Salzsäurebestimmung im Mageninhalte. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 51.

157. E. Salkowski, über die Bindung der Salzsäure durch Amidosäuren.

*I. Boas, noch einmal zur Salzsäurefrage im Mageninhalte. Centralbl. f. klin. Medic. 12, 148.

158. S. Mintz, einige Bemerkungen über die Methoden zur quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure im Mageninhalte.

159. S. Mintz, über die Winter-Hayem'sche Methode und über das Verhältniss der freien Salzsäure zur gebundenen Salzsäure im Magensafte.

160. A. Favizky, über den Nachweis und die quantitative Bestimmung der Salzsäure im Magensafte.

161. R. v. Pfungen, über den quantitativen Nachweis freier Salzsäure im Magensafte nach der Methode von Sjöqvist in der Modification von Jaksch.

162. H. Leo, Beobachtungen zur Säurebestimmung im Mageninhalte.

163. Th. Rosenheim, Beiträge zur Methodik der Salzsäurebestimmung des Mageninhaltes.

164. I. Boas, Beitrag zur Methodik der quantitativen Salzsäurebestimmung des Mageninhaltes.

*C. Friedheim und H. Leo, über die Bestimmung freier Salzsäure neben sauren Phosphaten mittelst Calciumcarbonat. Pflüger's Arch. 48, 614—624. Gegen die von Leo [J. Th. 19, 248] angegebene Methode der Salzsäurebestimmung in Gegenwart von Phosphaten sind von A. Hoffmann [J. Th. 20, 224] und J. Wagner [Centralbl. f. klin. Medic. 1890, No. 40] theoretische Bedenken erhoben worden. Verff. weisen nun nach, dass Hoffmann und Wagner unter ganz anderen Versuchsbedingungen gearbeitet haben, indem sie die verschiedenen Einflüsse, wie Concentration, Erwärmung etc., einer genauen Besprechung unterziehen. Für verdünnte Lösungen, wie sie bei physiologischen Flüssigkeiten in Betracht kommen, und genügend raschem Arbeiten bestehen die von Leo angegebenen Reactionen zu Recht. Andreasch.

*Jul. Wagner, über die Bestimmung freier Säuren neben sauren Phosphaten. Pflüger's Arch. 50, 375—384. W. weist in dieser Entgegnung nach, dass die Grundlagen der Leo'schen Methode anfechtbar sind und sich daher mit dieser Methode genaue Resultate nicht erhalten lassen. Andreasch.

*K. E. Wagner, über die von Winter vorgeschlagene Methode zur Analyse des Magensaftes im Vergleiche mit den Methoden von Sjöqvist und Minz. Wratsch 1891, No. 5—7. Die Winter'sche Methode ist die genaueste, erfordert aber relativ viel Zeit.

*K. E. Wagner, die Anwendung der Winter'schen Methode bei

Bestimmung der Veränderungen des Magensaftes von Patienten unter dem Einflusse eines Condurangoinfuses und Vomicatinctur. Wratsch 1891. No. 24.

*L. Graffenberger, Beiträge zur quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure im Magensafte. Landw. Versuchsstat. 89, 456—459. Es wurde hier die von Sjöqvist publicirte, von Jaksch modificirte Methode [J. Th. 19, 184, resp. 18, 184] unter verschiedenen Verhältnissen, wie Gegenwart von organischen Säuren, Eiweissstoffen, geprüft und dieselbe als sehr genau befunden, sowie für einfach, billig und schnell ausführbar erklärt. Loew.

165. F. Alb. Hoffmann und M. Vollhardt, die Anwendung des Theilungscoëfficienten bei der Milchsäurebestimmung im Magensafte.

*B. Zaniboni, quantitative Bestimmung der organischen Säuren im Magensaft. Riv. Clinica 1890, pag. 408. Z. zeigt, dass aus Milchsäurelösungen, gleichgültig, ob sie auch Salzsäure oder irgend welche Albuminate enthalten, gleichmässig 25 % der Milchsäure in den Aether übergehen und die restirende Lösung dem Verluste an Milchsäure proportional an Acidität abnimmt. Verf. vermuthet, dass auf Grund dieses Verhaltens die Milchsäure und die unorganischen Säuren sich bestimmen lassen. Rosenfeld.

Magensaftabsonderung, Verdauung in Krankheiten.

*M. Einhorn, eine neue Methode zur Magensaftgewinnung. Med. record 1890, Juli; Centralbl. f. klin. Medic. 12, 293.

*A. Kronfeld, über die Wirkung des salzsauren Orexins, nebst einer einfachen Methode zum Nachweise der freien Salzsäure im Magensafte. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 3 und 4. Zur Gewinnung des Magensaftes verwendet K. kleine, zerlegbare Silberkapseln, welche, an einem Seidenfaden befestigt, verschluckt werden; die in den durchbrochenen Kapseln enthaltene Brun'sche Watte liefert beim Ausdrücken 8—10 Tropfen Magensaft, welche zu zweimaliger Anstellung der Phloroglucin-Vanillinprobe genügen. Andreasch.

*Zeehuisen, Beitrag zur Kenntniss der Salzsäureausscheidung im Magen. Weekbl. van het Nederl. Tijdschr. voor Geneesk. 1891, No. 17.

*Tschlenoff, Acidität und Verdauung. Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte 21, 681—684. Verf. weist darauf hin, dass oft bei gleich deutlicher Phloroglucin-Vanillinreaction doch oft ungleiches Verdauungsvermögen vorkommt und man daher, um sicher zu gehen, nie die Verdauungsprobe unterlassen soll. Rosenheim hat unter anderem bemerkt, dass auch bei einem Magensaft, der keine freie

Salzsäure enthält, Verdauung, allerdings verzögert, stattfinden kann, eine Angabe, die Verf. ebenfalls in einem Falle bestätigen konnte. Jedenfalls scheint es hier auf die Quantität der gebundenen Salzsäure anzukommen, wie ja auch Salkowski und Rosenheim fanden, dass an Amidosäuren gebundene Salzsäure noch Verdauung bewirkt. In solchen Fällen, wo Salzsäure fehlt und dennoch Verdauung stattfindet, hat man auch die Möglichkeit, dass pankreatischer Saft aus dem Darm zurückgetreten sei, im Auge zu behalten. Ein Verdauungsversuch in alkalischer Lösung gibt darüber Aufschluss.

Andreasch.

*J. Thoyer, Beitrag zum Studium des digestiven Werthes der Säuren. Mém. soc. biolog. **43**, 1—12. Verf. verfolgte die Auflösung von gekochtem Eierweiss durch Pepsin in Gegenwart verschiedener Säuren zu 4 bis 30 ‰, während 10 bis 24 Stunden bei 37 bis 38 °. Die Salzsäure war die wirksamste[1]) und zwar am stärksten zu 10 ‰, weniger stark zu 4 bis 5 ‰ und zu 20 und 30 ‰; weniger wirksam war Schwefelsäure, Essigsäure, Oxalsäure, Weinsteinsäure, Citronensäure, Milchsäure, Fluorwasserstoffsäure, Gerbsäure. Bei Anwendung von Salpetersäure war keine Bildung von Pepton nachzuweisen.

166. F. A. Hoffmann, über Säurewirkung bei der Pepsinverdauung.

*Maloni und Ferrannini, über das Resorptionsvermögen des Magens bei Gesunden und Magenkranken. Riforma med. 1890, No. 255—257; durch Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 480. Die Resorptionstüchtigkeit wurde mittelst der Jodeliminationsmethode ermittelt. Bei allen Individuen hatte das Alter einen erheblichen Einfluss auf das Resorptionsvermögen, dasselbe wird um so träger, je mehr die Zeit der Pupertät und des Jünglingsalters zum Mannesalter vorrückt; im höheren Alter steigt dieselbe wieder an, sodass sie im Greisenalter höher ist, als im Jünglingsalter. Bei einzelnen Individuen erschien das Jod früher im Urin, als im Speichel. Stets ist die Resorption in irgend einem Stadium der Magenverdauung verzögert gegenüber dem nüchternen Zustande; die Ausscheidung von Jod ist aber $1^1/_2$—3 St. nach der Riegel'schen Mahlzeit wesentlich schneller als $^1/_2$ St. darnach. Die Absorption ist verzögert bei Magenatrophie, mit Achlorhydrie, bei Magenkatarrh, Secretionsneurosen mit Vermehrung oder Verminderung der Säurereaction; beschleunigt oder normal bei Ulcus rotundum.

---

[1]) Vergl. L. Georges, Etude chimique du contenu stomacal et de ses rapports avec le diagnostic et le traitement des maladies de l'estomac, Thèse, Paris 1890. G. fand nur die Salzsäure wirksam bei der Pepsinverdauung.

*J. W. Troitzky, die Verdauung im Magen bei kleinen Kindern und die therapeutische Bedeutung der Ausspülungen desselben. Jahrb. f. Kinderheilk. 32, 339—362.

167. O. Heubner, über das Verhalten der Säuren während der Magenverdauung des Säuglings.

168. Leop. Wohlmann, über die Salzsäureproduction des Säuglingsmagens im gesunden und kranken Zustande.

*J. Cassel, zur Kenntniss der Magenverdauung bei Atrophia infantum. Arch. f. Kinderheilk. 12, 175—178.

169. Hugo Henne, experimentelle Beiträge zur Therapie der Magenkrankheiten.

170. S. A. Pfannenstiel, Neurasthenie und Hyperacidität.

*Gans, über das Verhalten der Magenfunctionen bei Diabetes mellitus Verhandl. d. Congresses f. innere Medic. 1890. Die an 10 Diabetikern durchgeführte Untersuchung ergab: 1. Reaction (Lacmus) war einmal alkalisch, sonst sauer. 2. Die Salzsäurereagentien (Resorcin, Congo, Phlorglucinvanillin, Tropäolin) ergaben in 6 Fällen ein positives, in 4 ein negatives Resultat. 3. Die Gesammtacidität schwankte zwischen 15 und 90 (durch 0,1-Normallauge bestimmt). 4. Organische Säuren 0,03—0,1 $^0/_{00}$. als Essigsäure berechnet. 5. Milchsäure (Uffelmann's Reagens) war stets in mässigen Mengen vorhanden. 6. Diacetessigsäure fehlte stets, auch wenn sie im Harn vorhanden war. 7. Verdauungsversuche stets positiv. 8. Labferment war bis auf den einen Fall mit alkalischer Reaction stets vorhanden. 9. Die Salolmethode gab stets normales Verhalten.

*Ed. Grabe, über die Verdauungsthätigkeit des Magens bei Geisteskranken. St. Petersburger med. Wochenschr. 1891, No. 30. Bei maniakalischen Zuständen fand sich stets eine abnorm starke Salzsäuresecretion, bei Paralytikern war die Production normal; bei ersteren Kranken war auch die Motilität des Magens gesteigert.

Andreasch.

*Leubuscher, klinische Untersuchungen über die Salzsäureabscheidung bei Geistes- und Nervenkrankheiten. Verhandl. des 10. Congresses f. innere Medic. Centralbl. f. klin. Medic. 12, No. 28; Beilage, pag. 70. Die quantitativen Versuche ergaben für Melancholie und Alcoholismus im Wesentlichen normale Verhältnisse, leichte Erhöhung der Salzsäureabscheidung für die Manie, Verminderung für chronischen Morphinismus, schwankende Verhältnisse fanden sich bei Paralyse.

*E. v. Korczynski und W. Jaworski, über einige bisher wenig berücksichtigte klinische und anatomische Erscheinungen im Verlaufe des runden Magengeschwürs und des sog. sauren Magencatarrhs. Arch. f. klin. Medic. 47, 578—602.

*E. Biernacki, über das Verhalten der Magenverdauung bei

Nierenentzündung. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 25 u. 26; pag. 611—615 und 652—656.

*Woinowitsch, die Eigenschaften des carcinomatösen Magensaftes. Ing.-Dissert. 1890 (russisch).

*G. Honigmann, über Magenthätigkeit bei Diabetes mellitus. Deutsche medic. Wochenschr. 1890, No. 43.

*J. S. Gopadse, zur Frage des Einflusses der Massage des Unterleibes auf die Eigenschaften des Magensaftes bei chronischem Magencatarrhe. Wratsch 1890, No. 47 u. 48. Beilage z. Petersb. medic. Wochenschr. 1890, pag. 60.

*Bouveret und Devic, über die Pathogenie der Tetanie gastrischen Ursprungs. Compt. rend. soc. biol. 43, 823—828[1]). In gewissen Fällen von Tetanie besteht Magenerweiterung mit permanenter Hypersecretion. Bouchard nimmt hier eine Autointoxication an. Nach Verff. entsteht das convulsivische Gift durch Einwirkung der Salzsäure des Magensaftes auf Pepton und auf den in der Nahrung zugeführten Alcohol. Das Peptotoxin Brieger's ist nach Verff. ein Kunstproduct, welches nur erhalten wird, wenn Alcohol bei der Darstellung verwendet wurde [vergl. Cap. XVII]. Herter.

*V. Martini, über den therapeutischen Werth der Condurangorinde bei Magenkrankheiten. Giorn. internaz. d. Scienze Mediche XII, 8, 19. Condurango wirkt gut bei allen Catarrhen nicht atrophirender Art, regt Magensaftabsonderung und Magenbewegung an, desgleichen Gallen- und Bauchspeichelabsonderung. Rosenfeld.

*L. Bouveret, das Verhältniss der Harnchloride zum Harnstoff bei Hypersecretion und Magenkrebs. Rev. de méd. 1891, No. 7; Centralbl. f. d. med. Wissensch. 1891, pag. 739. Verf. zieht folgende Schlüsse: Ausgesprochene Veränderungen in der Secretion des Magens bedingen abnorme Verhältnisse in der Zusammensetzung des Urins. Bei Hypersecretion ist meist der Harnstoff gegenüber den Chloriden vermehrt. Doch wirken hier auch andere Umstände, wie Ernährung, Erbrechen etc. mit. Stets ist aber die Zahl, welche das Verhältniss der Chloride zu dem Harnstoff darstellt, grösser, als unter normalen Verhältnissen. Dieses Verhältniss bleibt sich gleich, auch wenn der Kranke erbricht, oder wenn in Folge schlechterer Ernährung die Quantität des ausgeschiedenen Harnstoffs und der Chloride unter die Norm sinkt. Bei mangelnder Salzsäure in Fällen von Carcinom ist das Verhältniss der Chloride zum Harnstoff kleiner, als unter normalen Umständen.

[1]) Ausführlicher in Revue de méd.

*L. Landi, der Sauerstoff in der Therapie der Magenkrankheit. Riv. gen. It. di Clinica Medica 1891, pag. 3. Sauerstoff, in den wassergefüllten Magen eingeführt, erzielte Besserungen.

Rosenfeld.

*De Renzi und Reale, Zerlegung des Salols im menschlichen Körper. Rivista clin. e terap. 1890, Juli; Centralbl. f. klin. Medic. 12, 481.

*Sigm. Wotitzky, über den diagnostischen Werth des Salols bei der motorischen Insufficienz des Magens. Prager medic. Wochenschr. 1891, No. 31. Nach Verf. schwankt der Eintritt der Salicylsäurereaction bei Magengesunden zwischen 70 und 90 Min., kann aber diese Zeit auch wesentlich überschreiten; danach kann der Salolprobe ein diagnostischer Werth nicht zukommen. Die Dauer der Salicylsäurereaction kann bei Magengesunden die Zeit von 27 St. überschreiten, bei Magenkranken wird in einzelnen Fällen diese Zeit nicht überschritten, es ist daher die Salolprobe in der Modification von Huber [J. Th. 19, 262] ebenfalls zu verwerfen.

Andreasch.

171. Leo Silberstein, zur Diagnose der motorischen Insufficienz des Magens.

*Sahli, über eine neue Untersuchungsmethode der Verdauungsorgane und einige Resultate derselben. Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte 1891, No. 3. Man bringt eine kleine Menge Jodkalium, in einem Gummibeutelchen, durch einen Fibrinstrang wasserdicht verschlossen, in den Magen und beobachtet die Zeit bis zum Auftreten des Jods im Speichel (Nachweis mittelst roher Salzsäure und Stärke). Es liesse sich daraus allerdings ein Schluss auf das Vorhandensein von Salzsäure im Magen ziehen, doch liegen die Verhältnisse im Allgemeinen viel complicirter. Versuche mit Einführung von Salzsäure und Pepsin oder Sodalösung und Pankreas ergaben, dass der Gehalt der Salzsäure im Magen keineswegs für das Auftreten der Jodreaction entscheidend ist, wenn auch in der Mehrzahl die Patienten mit freier Salzsäure dieselbe früher zeigten. Zufuhr von Salzsäure und Pepsin hatte bei bestehender Anacidität oft keinen oder keinen beschleunigenden Einfluss auf die Jodreaction.

Andreasch.

Salzsäurebildung, Pepsinwirkung unter verschiedenen Bedingungen, Verdauung überhaupt.

172. L. de Jager, die Bildung der Salzsäure im Mageninhalte.

173. H. Zeehuisen, Beitrag zur Kenntniss der Salzsäuresecretion des Magens.

174. L. de Jager, Salzsäurebildung im Magen.

175. Ferd. Klug, die Belegzellen der Magenschleimhaut bereiten ausser Salzsäure auch Pepsin.
176. L. Liebermann, Studien über die chemischen Prozesse in der Magenschleimhaut.
177. E. Biernacki, das Verhalten der Verdauungsenzyme bei Temperaturerhöhungen.
178. N. P. Schierbeck, über den Einfluss der Kohlensäure auf die diastatischen und peptischen Fermente im thierischen Organismus.
179. M. C. du Saar, milchgerinnende Wirkung des Mageninhaltes junger Säuglinge.

*M. Maffi, über ein neues Verdauungsferment, das Cardin. Riforma med. 1890, No. 249. Im Milchsafte der jungen Triebe, Blattstengel und Fruchtstiele von Ficus carica findet sich ein kräftig peptonisirendes Ferment, das auch in alkalischen Flüssigkeiten verdaut; von Papaïn unterscheidet es sich durch seine Unlöslichkeit in Wasser. Durch Salzsäure wird die Verdauungskraft des Cardins erhöht. — In der Heilkunde ist jener Saft lange gebräuchlich.

*E. Kayser, über die Fermente der Ananas. Ann. de l'inst. Pasteur, **5**, 456—463. Auf den verschiedenen Früchten finden sich verschiedene Fermentorganismen. In dem Saft einer in spontaner Gährung befindlichen Ananas constatirte Verf. eine eigenthümliche Hefe und einen Schimmelpilz. Er beschreibt die anatomischen und physiologischen Eigenschaften beider Organismen, deren Culturen den der Ananas eigenthümlichen Geruch verbreiten. Die Hefe vergährt nicht Trehalose, Raffinose, Dulcit, Melezitose, Inosit, Sorbin, Dextrin, Lactose, wohl aber Saccharose und Glucose, weniger gut Maltose und Galactose. Der Schimmelpilz zersetzt Glucose weniger energisch als die Hefe. Galactose und Maltose ungefähr in gleichem Verhältniss, Saccharose fast gar nicht. In diesen Culturen fand sich weniger Alcohol im Verhältniss zum zersetzten Zucker als in den Hefeculturen, es wird hier mehr Zucker zum Aufbau des Pilzkörpers verwendet. Ueber die Mengen der gebildeten flüchtigen und fixen Säuren siehe das Original. Verf. theilt noch die Resultate mit, welche er beim Vergähren verschiedener Fruchtsäfte durch obige Organismen sowie beim Vergähren von Ananassaft mit verschiedenen Fermentorganismen erhielt.
Herter.

180. R. H. Chittenden, E. P. Joslin und F. S. Meara, über die im Safte der Ananas enthaltenen Fermente nebst einigen Beobachtungen über die Zusammensetzung und proteolytische Wirkung des Saftes.

*V. Marcano, Bromelin. Polytechn. Notizbl. **46**, 159. Damit be-

zeichnet M. das in den Früchten von Bromelia Ananas enthaltene eiweisslösende Ferment.

181. Raph. Dubois, über das angebliche Verdauungsvermögen der Flüssigkeit aus der Urne von Nepenthes.

*A. Ferranini, über die Bedingungen, unter welchen die Salzsäure antipeptisch wirken kann. Riform. med. 1890, No. 187; Centralbl. f. klin. Medic. 12, 595. Die Verdauungskraft eines verdünnten Magensaftes wechselt, je nachdem die Salzsäure oder auch gleichzeitig das Pepsin verdünnt wird. So lange die Verdünnung noch in Grenzen bleibt, bei denen das Pepsin noch in erheblicher Menge vorhanden ist, ist die Salzsäure selbst in grosser Menge (5—6 ‰) kein Hinderniss, sondern ein Hilfsmittel der Verdauung. Ist aber wenig Pepsin vorhanden, so sind kleine Mengen von Salzsäure zuträglicher als grosse.

*Eug. Blumenau, über den Einfluss des Alcohols auf die Functionen des gesunden menschlichen Magens. Ing.-Diss., Petersburg; Therap. Monatsh. 5, 504—505. 25—50 %iger Alcohol, in den nüchternen Magen eingeführt, bedingt eine physiologische Productionssteigerung des secretorischen Apparates. Im Verlaufe der ersten 2 bis 3 Stunden tritt eine Verlangsamung der Verdauung ein, sowohl die Gesammtacidität, als auch die Salzsäuremenge und dementsprechend die peptische Kraft des Magensaftes wird vermindert. In den folgenden 2—3 Stunden erfolgt eine Steigerung der Magenabsonderung, die Aciditäts- und die Salzsäuremenge steigen auf der Höhe der Verdauung annähernd bis auf das Doppelte.

*L. Hugounenq, Untersuchungen über den Einfluss des Weines auf die Pepsinverdauung. Lyon méd. 1891; Centralbl. f. klin. Medic. 12, 698. Versuche im Reagenzglase ergaben eine schädigende Einwirkung des Weins auf die Verdauung.

*Marcone, Einfluss der bittern und aromatischen Mittel auf die Magensecretion und die Verdauung. Riform. med. 1891.

*M. N. Panow, zur Frage vom Einflusse des schwefelsauren Atropins auf die Salzsäuresecretion des Magens. Wratsch 1890, No. 7. Kleine Dosen scheinen hemmend zu wirken.

*A. D. Abutkow, über die hemmende Wirkung des Opium, Morphium und Codeïn auf die Magenverdauung und die Salzsäuresecretion bei Gesunden. Ing.-Diss., St. Petersburg, 1890.

*Luc. Pitkin, Einfluss der Tatrate und Lactate auf die Verdauung der Eiweisskörper. Amer. chem. Journ. 12, 394 bis 398; chem. Centralbl. 1891, I., pag. 186.

182. Otto Mugdan, über den Einfluss einiger Arzneimittel auf die Eiweissverdauung.

183. J. Huijgens, Unschädlichkeit des Ersatzes des Nahrungszuckers durch Saccharin.

*L. Sansoni und F. Battistini, klinische und experimentelle Untersuchungen über die Einwirkung von Brom- und Jodkalium auf die Magenverdauung. Riv. Clinica 1890, pag. 575. Beide Substanzen rufen im nüchternen Magen Steigerung der Schleim- und Verminderung der Salzsäureabsonderung hervor; sie haben keinen Einfluss auf die Magenbewegung und verlangsamen — ohne dass freies Jod der Grund wäre — die Peptonisirung von Eiereiweiss bei künstlicher Verdauung. Rosenfeld.

*A. Ferranini, Untersuchungen über die Proteolyse im Magen. Ueber die antipeptische Dosis der Antiseptica. Rif. med. 1890, No. 175 und 178. Eine Gruppe der Antiseptica wirkt in der antiseptischen Dose auch antipeptisch, eine zweite wirkt schon antipeptisch, bevor Antisepsis erreicht wird, bei einer dritten Gruppe tritt die antiseptische Wirkung ein, bevor noch von einer verdauungshemmenden die Rede ist. Somit empfehlen sich zur Antisepsis im Magen besonders die Körper der 3. Gruppe und besonders β-Naphthol und Borsäure. Rosenfeld.

*N. S. Shdan-Puschkin, über den Einfluss des Rauchens auf die Magenthätigkeit und den Säuregehalt des Harnes bei Gesunden. Wratsch 1890, No. 48; Beilage z. Petersb. medic. Wochenschr. 1891, pag. 5. Das Rauchen vermehrt die Menge des Magensaftes, vermindert aber die Acidität und die Menge der freien Salzsäure, wodurch auch die verdauende Kraft des Magens herabgesetzt wird. Auch die Ausscheidung des Labfermentes wird verzögert, dagegen werden die bewegenden und aufsaugenden Functionen des Magens verstärkt. Der Säuregehalt des Harns wird nicht beeinflusst.

184. W. Spitzer, eine eigenthümliche Reaction des Mageninhaltes.

*K. N. Puritz, klinische Methode zur quantitativen Bestimmung der Peptone im Magensafte. Wratsch 1891, No. 3.

185. S. Riva-Rocci, über eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung der Peptone im Mageninhalte.

R. H. Chittenden und J. A. Hartwell, die Bildung von Proteosen und Peptonen bei der Magenverdauung. Cap. I.

R. H. Chittenden und Fred. P. Solley, die primären Spaltungsproducte, welche bei der Verdauung des Leims entstehen. Cap. I.

186. N. P. Schirbeck, über die Kohlensäure des Magens.

*A. A. Panormow, über die Zuckerform, die sich im Magen aus dem Amylum bildet. Wratsch 1890, No. 3. Bei Brodfütterung wird im Magen nur Traubenzucker gebildet.

*Joh. Frenzel, die Verdauung lebenden Gewebes und die Darmparasiten. Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 293 bis 314.

*Abelous, Untersuchungen über die Mikroben des Magens im normalen Zustande und ihre Wirkung auf die Nahrungsstoffe. Compt. rend. soc. biol. **41**, 86—89.

187. N. Kulneff, über basische Zersetzungsproducte im Magen- und Darminhalte.

M. Arthus u. C. Pagès, über die Verdauung der Milch. Cap. VI.

Verdauung bei Thieren.

*Paul Wilczewski, Untersuchungen über den Bau der Magendrüsen der Vögel. Ing.-Diss. Breslau 1890.

188. J. Hedenius, chemische Untersuchungen der hornartigen Schicht des Muskelmagens der Vögel.

189. Ferd. Klug, zur Kenntniss der Verdauung der Vögel, insbesondere der Gänse.

190. Ellenberger u. Hofmeister, über die Verdauung der Stärke bei Hunden.

*Contejean, über die Magenverdauung beim Frosch. Compt. rend. **112**, No. 17. Das von der Speiseröhre secernirte Pepsin soll reichlicher vorhanden oder von kräftigerer Wirkung sein als das Magenpepsin; beide Pepsine sollen coagulirtes Eiweiss ohne die Vorstufe des Propeptons in Syntonin und Pepton verwandeln.

*Sigm. Fränkel, Beiträge zur Physiologie der Magendrüsen. Pflüger's Arch. **48**, 63—73.

*P. Grützner, Bemerkungen über die Physiologie der Verdauung bei den Batrachiern. Pflüger's Arch. **49**, 638—642. Polemik gegen Fränkel.

Darm, Pankreas, Fäces.

A. Slosse, die Athemgrösse des Darmes und seiner Drüsen. Dubois-Reymond's Arch. 1890, Supplementb. 164. Bei Kaninchen, denen die A. coeliaca und die beiden Meseraicae unterbunden wurden, zeigte sich ein starkes Absinken der Sauerstoffaufnahme und der Kohlensäureabgabe.

191. A. Macfadyen, M. Nencki und N. Sieber, Untersuchungen über die chemischen Vorgänge im menschlichen Dünndarm.

192. A. Grünert, die fermentative Wirkung des Dünndarmsaftes.

193. A. Dahl, die Pankreasfermente bei Rinder- und Schafföten.

*Zawadsky, Zusammensetzung des normalen menschlichen Pankreassecretes. Centralbl. f. Physiol. **5**, 179. Nach der Weg-

nahme eines Pankreastumors bei einer jungen Frau blieb eine Pankreasfistel zurück; deren Saft enthielt in Procenten: 86.405 Wasser, 13,251 org. Substanz, 9,205 Proteïnstoffe, 0,827 Alcoholextract, 0,344 Salze. Der Saft emulsionirte Olivenöl und verwandelte sehr energisch Stärke in Maltose und Eiweiss in Pepton.

*J. Boas, über die Stenose des Duodenum. Deutsche medic. Wochenschrift 1891, No. 28. Enthält Beobachtungen über die verdauenden Wirkungen des in dem beschriebenen Krankheitsfalle gewonnenen Darmsaftes. Die durch die Aetherschwefelsäuren gemessene Darmfäulniss war trotz der Abwesenheit von Salzsäure nicht vermehrt.

Andreasch.

*H. Gillet, einige Bemerkungen über die künstliche Pankreasverdauung bei Kindern im gesunden und kranken Zustande. Annales de la Polyclinique de Paris 1890.

*H. K. L. Boas, Beiträge zur Spaltung der Säureester im Darm. Ing.-Diss. Freiburg i. B. 1890.

*A. Dastre, Beitrag zum Studium der Fettverdauung. Arch. de Physiol. **8**, 186; Centralbl. f. Physiol. **5**, 86. Die Ausnützungsversuche wurden an einem Gallenfistelhunde mit 1 Liter Milch, 200 Grm. Brod, 100 Grm. Zucker und 400 Grm. fettfreien Fleisches gemacht. Es fand dabei in 3 Versuchsreihen von 4, 5 und 6 Tagen eine Ausnützung des Fettes zu 57—65 % statt. (Da die Seifen des Kothes nicht berücksichtigt wurden, sind diese Zahlen wohl werthlos.)

*K. B. Rachford, der Einfluss der Galle auf die fettspaltenden Eigenschaften des Pankreassaftes. Journ. of physiol. **12**, 72; Centralbl. f. Physiol. **5**, 196. Die Methode der Untersuchung bestand in Folgendem: Mit 0,25 % Sodalösung giebt ein Oeltropfen um so schneller eine Emulsion, je grösser der Gehalt an freier Fettsäure ist. Wird nun Oel mit Pankreassaft versetzt, so ist das Oel um so früher emulsionsfähig, je schneller das fettspaltende Enzym des Saftes gewirkt hat. Es zeigte sich, dass Zusatz von Kaninchengalle zu dem Pankreassafte desselben Thieres (aus Fisteln gewonnen) die fettspaltenden Eigenschaften des Saftes bedeutend vergrössert, während $^1/_4$ %ige Salzsäure sie verlangsamt. Wird gleichzeitig Galle und Salzsäure zugesetzt, so ist die Wirkung noch stärker; ähnlich, aber schwächer, wirkt eine 3 %ige Lösung von glycocholsaurem Natron. Verdünnen des Pankreassaftes mit 5 Theilen $^1/_4$ %iger Sodalösung verlangsamt die Fettzerlegung bedeutend. R. schliesst aus seinen Versuchen, dass im Duodenum die günstigsten Bedingungen für die Fettzerlegung gegeben seien, während eine Emulsion hier nicht zu Stande kommen könne. In den tieferen Abschnitten des Darmes sei das Umgekehrte der Fall. In dieser Wirkung der Galle liegt ihre Bedeutung für die Fettresorption.

194. B. Werigo, über das Vorkommen des Pentamethylendiamins in Pankreasinfusen.

E. Laguesse, Pankreas bei Fischen. Cap. XIII.

*J. Pal, Beitrag zur Kenntniss der Pankreasfunction. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 4. Nach den Versuchen von v. Mering und Minkowski über das Auftreten von Diabetes nach Pankreasexstirpation liess sich im Pankreas ein Zucker zerstörendes Organ vermuthen. Danach sollte das aus dem Pankreas ausfliessende Blut zuckerärmer als das Carotisblut sein; Versuche an Hunden ergaben aber in dieser Richtung vorläufig nur negative Resultate.

Andreasch.

*A. Cantani, über Darmantisepsis. Giorn. intern. delle Scienze Mediche 15. Ott. 1890. V. führt die Antiseptica vom Rectum aus ein und giebt an, dadurch eine gute Wirkung bei Gerbsäure, reinem Oel, Carbolsäure etc. bei Intestinalaffectionen erreicht zu haben.

Rosenfeld.

*Loewenton, experimentelle Studien über den Einfluss einiger Abführmittel etc. Ing.-Diss. Dorpat 1891.

195. E. Biernacki, über die Darmfäulniss bei Nierenentzündung und Icterus.

*H. Frey, über die Zersetzungsproducte der im menschlichen Dünndarme vorkommenden Mikroben. Schweizer Wochenschr. f. Pharm. **29**, 111—113; Chem. Centralbl. 1891, I, pag. 833. Zwei aus dem menschlichen Dünndarme gezüchtete Bacterien wurden auf ihre Einwirkung auf Kohlehydrate geprüft. Bei Luftzutritt oder Luftabschluss entstand aus Traubenzucker neben Kohlensäure und Wasserstoff Aethylalcohol, Essig-, Bernstein- und Fleischmilchsäure. Nencki macht im Anschlusse darauf aufmerksam, dass im Dünndarme nur die Kohlehydrate zersetzt werden und die Bildung von Schwefelwasserstoff und anderen übelriechenden Körpern erst im Dickdarme erfolgt.

A. Rovighi, die Aetherschwefelsäuren im Harn und die Darminfection. Cap. VII.

196. M. Blitstein u. W. Ehrenthal, neue Versuche zur Physiologie des Darmcanals.

197. J. Rosenthal, das Verhalten der Gallenfarbstoffe in den Fäces Gesunder und Kranker bei Anstellung der Gmelin'schen Reaction.

J. S. Edkins, die durch Pankreas und Labextract im Caseïn hervorgebrachten Veränderungen. Cap. VI.

152. **Adolf Schlesinger: Zur Kenntniss der diastatischen Wirkung des menschlichen Speichels, nebst einem kurzen Abriss der Geschichte dieses Gegenstandes.**[1]) Den ersten Theil der Abhandlung bildet eine Zusammenstellung unserer bisherigen Kenntnisse über die Zusammensetzung des Speichels und über dessen Wirkungen. Im zweiten Theile bringt Verf. seine eigenen Untersuchungen; es wurde der Speichel gesunder und kranker Personen geprüft und zwar stets sechs Proben: 2 Proben neutralisirten Speichels, 2 Proben ohne jeden Zusatz und 2 Proben thymolisirten Speichels, um den Einfluss von Bacterien bei der Saccharificirung auszuschliessen. Die folgenden Angaben beziehen sich auf $^0/_0$ Traubenzucker in 16 CC. der Mischung (10 CC. Stärkekleister von 3 $^0/_0$, 3 CC. Speichel und 3 CC. Wasser zum Nachspülen). Beim genuinen Speichel gesunder Personen betrug das Maximum 0,878, das Minimum 0,781 $^0/_0$; bei Kindern von 5—8 Jahren fand sich ein Maximum von 0,743, ein Minimum von 0,734. Pathologischer Speichel wurde in 30 Fällen von 25 Personen untersucht; es ergab sich ein Maximum von 0,9, ein Minimum von 0,42 $^0/_0$, was eine Differenz von fast 50 $^0/_0$ zu Gunsten der normalen Fälle ausmacht. Vergleicht man die Resultate des neutralisirten Speichels mit denen des genuinen, so ergibt sich: 1) bei gesunden Personen unter 7 Fällen nur bei 2 Fällen eine Steigerung der Fermentationswirkung von 0,025 $^0/_0$ und darüber; 2) bei kranken Personen unter 15 Fällen eine Steigerung von 0,025 $^0/_0$ und darüber in 7 Fällen, eine Verminderung von 0,025 $^0/_0$ und darüber in 4 Fällen. Danach zeigt sich eine Hemmung der Fermentationswirkung bei einer Alkalinität, entsprechend 0,07 $^0/_0$ Na_2CO_3. Verf. kann die Aussprüche von Langley und Eves, sowie von Chittenden und Smith, dass neutralisirter Speichel besser wirke als genuiner, nicht bestätigen, dagegen ist der Satz der letzteren Autoren: »Der Unterschied der Saccharificationswirkung des Speichels steht in keinem Verhältnisse zu der Grösse der Alkalinität« vollkommen richtig. Die Alkalescenz findet Verf. in normalen Fällen äquivalent einem Gehalte von 0,013 bis

---

[1]) Virchow's Arch. **125**, 146—181 und 340—363.

0,044 %, im Mittel 0,032 % Na_2CO_3; in pathologischen Fällen ist sie weit höher (0,032—0,07 %). Das Thymolisiren des Speichels hatte bei gesunden und kranken Personen in je 7 Fällen eine Verminderung von 0,025 % zur Folge, bei kranken Personen eine Steigerung von 0,025 in 3 Fällen. Der Pilocarpinspeichel zeigte in der Mehrzahl der Fälle eine Vermehrung seines Fermentationsvermögens (0,182, 0,165 %). Andreasch.

153. **O. Rosenbach: Ueber einige Farbenreactionen des Mundspeichels.**[1]) Wird Mundspeichel mit ein paar Tropfen Salpetersäure versetzt und aufgekocht, so färbt sich die Flüssigkeit nach milchiger Trübung kanariengelb und es fällt nach einiger Zeit ein gelber Niederschlag aus. Wird der so behandelte Speichel mit Lauge oder Ammoniak übersättigt, so bildet sich eine braungelbe oder orangefarbene Farbennuance aus und häufig fallen rothgelbe bis braunrothe grosse Flocken zu Boden. Diese Färbung ist so intensiv, dass sie selbst bei grosser Verdünnung eintritt. Viel schwieriger gelingt folgende Reaction. Wenn man zu Speichel Salzsäure in grossem Ueberschusse setzt, so entsteht eine milchige Trübung; kocht man nun lange Zeit vorsichtig unter weiterem Zusatz der Säure, so bildet sich eine Rosafärbung, die unter gewissen Bedingungen allmählich in ein schönes Rothviolett übergeht, welches bei Zusatz von Natronlauge dunkelviolett wird. Bei weiterem Kochen mit Salzsäure verwandelt sich der Farbstoff in ein schwaches oder gesättigtes Gelb. Andreasch.

154. **J. Lüttke: Eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung der Salzsäure im Mageninhalte.**[2]) Das Princip der neuen Methode besteht darin, die Menge der Salzsäure vor und nach dem Veraschen des Magensaftes zu bestimmen; die Differenz soll der freien oder an Eiweisskörper gebundenen Säure zukommen. Zur Bestimmung werden 10 CC. des unfiltrirten Mageninhaltes in einen 100 CC.-Kolben gebracht, dann mit 20 CC. der Zehntelsilberlösung

---

1) Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 145—148. — 2) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 49.

(nach Volhard) versetzt, umgeschüttelt und 10 Minuten stehen gelassen. Falls der Mageninhalt stark gefärbt ist, kann man durch 5—10 Tropfen Permanganat (1 : 15) entfärben, nachdem das Silber bereits zugesetzt wurde. Dann fügt man 1 CC. Ferrisulfatlösung hinzu, füllt auf 100 CC. auf und filtrirt nach dem Umschütteln durch ein trockenes Filter in ein trockenes Gefäss. 50 CC. des Filtrates wurden mit der Rhodanlösung zurücktitrirt. Zur Bestimmung des als Chlorid vorhandenen Chlors verdampft man 10 CC. des Mageninhaltes in einer Platinschale zur Trockne, verbrennt den Rückstand bei mässiger Hitze, zieht mit etwa 100 CC. warmen Wassers aus und bestimmt im Gesammtfiltrate das Chlor durch Titrirung; die Differenz der beiden Salzsäurewerthe gibt die Menge der secernirten Salzsäure. Andreasch.

155. **T. A. Hoffmann: Ueber quantitative Salzsäurebestimmung im Magensaft.**[1]) Wässrige Lösungen von Methylacetat zerfallen, sich selbst überlassen, sehr langsam in Methylalcohol und Essigsäure. Setzt man aber eine andere Säure hinzu, so wird dieser Vorgang beschleunigt und zwar erfolgt diese Beschleunigung nach der logarithmischen Gleichung von Wilhelmy $C D = l \frac{A}{A - x}$, wo D die Zeit, C eine Constante, A die Menge Essigsäure, welche überhaupt aus der verwandten Menge Methylacetat entstehen kann, x die zur Zeit D gebildete Menge Essigsäure bedeutet. Wenn man nun zwei Gefässe aufstellt und dem Methylacetat in dem einen eine bekannte Menge Salzsäure hinzufügt, in dem andern (unter Einhaltung der gleichen Verhältnisse) den Magensaft, dessen Säuregehalt festzustellen ist, so muss sein:

$$C D = l \frac{A}{A - x} \quad C_1 D = l \frac{A}{A - x_1};$$

A wird durch directen Versuch bestimmt, D fällt heraus und C_1 verhält sich zu der bekannten Menge Salzsäure, wie C zur gesuchten, woraus eben die gesuchte berechnet wird. Der ganze Vorgang hat die grösste Aehnlichkeit mit demjenigen, welchen man bei der Polarisation des Zuckers findet. Hier, wie dort, ist die Wirksamkeit der

1) Verhandl. d. intern. medic. Congresses 1890. Abth. V.

Salzsäure derjenigen der übrigen in Betracht kommenden Säuren so überlegen, dass man diese anderen einfach vernachlässigen kann. Aus der von Ostwald berechneten Tabelle ergiebt sich, dass, Chlorwasserstoff mit dem Geschwindigkeitscoëfficienten 1 angesetzt, Essigsäure 0,00345, Milchsäure 0,00901 erhalten. Auch gilt für die Zersetzung des Methylacetats derselbe Einfluss der Neutralsalze, welcher bei der Polarisation festgestellt ist. Die Wirksamkeit der starken freien Säuren wird durch die Gegenwart der neutralen Salze erhöht, und zwar annähernd proportional der Menge derselben, so dass zum Beispiel der Geschwindigkeitscoëfficient für Salzsäure bei Gegenwart einer äquivalenten Menge von Chlorkalium von 9,13 auf 9,86 zunimmt. Das heisst also: es wird etwas zu viel Salzsäure gefunden, wenn grosse Mengen von Salzen vorhanden sind. Dass der Salzgehalt gewöhnlicher Magensäfte das Resultat im Allgemeinen nicht um 1 % ändert, ist aus den Zahlen von Ostwald leicht zu entnehmen, auch noch durch directe Versuche vom Verf. festgestellt. Was die schwachen Säuren anlangt, so ist die Gegenwart der Salze unserem Zwecke direct nützlich, denn ihr Geschwindigkeitscoëfficient wird durch diesen Umstand weiter herabgedrückt. Es ist also damit die Bestimmung der freien Salzsäure zu einer einfachen Titrirung geworden. Es werden 2 Fläschchen aufgestellt: eines mit Magensaft und Methylacetat, ein zweites mit Wasser und bekannter Menge Salzsäure, gleicher Menge Methylacetat (beide Volumina gleich). Sie stehen einige Stunden in der Wärme. Es wird dann aus jedem Fläschchen 1 CC. (oder eine passende Menge) titrirt, der Magensaft muss ausserdem titrirt sein. das Titre der gebrauchten Salzsäure kennt man, damit ist Alles gegeben, was zu der oben auseinandergesetzten Berechnung nöthig ist. Es könnte gefragt werden, ob nicht aus irgend welchen anderen Gründen im Magensaft der Säuregehalt während des Stehens in der Wärme zunehmen kann. In Wahrheit wissen wir sogar, dass der Säuregrad vieler Magensäfte beim Stehen zunimmt. Verf. hat daraufhin eine ganze Reihe von Magensäften, welche keine freie Salzsäure enthielten, mit Methylacetat stehen lassen und nach einiger Zeit titrirt. In 80 Fällen wurde niemals eine Aenderung des Säuregrades gefunden, welche irgend in Betracht hätte kommen können. So ist also diese Methode der Polarisationsmethode erheblich überlegen. Denn

erstens braucht man keinen Polarisationsapparat und zweitens kann man ganz trübe Flüssigkeiten ebenso leicht und sicher wie die klarsten verarbeiten. Es dürfte jetzt möglich sein, ein bestimmtes Schema für die Untersuchung des Magensaftes aufzustellen, soweit es sich um die Bestimmung der Säuren handelt. Zuerst wird der Totalsäuregehalt titrirt. Dann wird abdestillirt, um die Menge der flüchtigen Säuren zu bestimmen. Dann wird mit Aether ausgeschüttelt, um die Menge der in diese übergehenden Säure festzustellen. Bei dieser Gelegenheit darf man aber nicht, wie bisher, durch enorme Mengen von Aether den Magensaft zu erschöpfen suchen, weil man sonst unberechenbare Fehler macht, sondern man muss mit geringeren Aethermengen unter Zuhülfenahme des Theilungscoëfficienten die Menge der vorhandenen Milchsäure bestimmen; es ist nämlich meist reine Gährungsmilchsäure mit dem Theilungscoëfficienten 10, die hier übergeht und keine andere.[1]) Namentlich ist man sicher vor Fehlern durch andere Säuren, wenn man die Zufuhren möglichst einfach gestaltet. Es genügt dann eine Schüttelung. In complicirten Fällen muss man durch 2—3 Schüttelungen die Mengen der in Aether löslichen Substanzen feststellen. Endlich bleibt dann noch übrig, die Salzsäure zu bestimmen, und zwar die Gesammtsalzsäure nach Sjöqvist, dessen Methode allen billigen Anforderungen zur Zeit entspricht, die freie Salzsäure durch Titriren. Durch Differenz erhält man so auch noch die an schwache Basen gebundene Salzsäure. Hat man nicht complicirte Verhältnisse, kann man nach dem Ewald'schen Probefrühstück untersuchen, so müssen die Zahlen nach der Methode von S. und vom Verf. übereinstimmen, weil es nicht genügend Basen giebt, um eine nachweisbare Menge von Salzsäure zu binden.

156. **Th. Rosenheim: Untersuchungen über Bindung der Salzsäure nebst Beitrag zur Methodik der quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure.**[2]) Salkowski [J. Th. **20**, 236] hat angegeben, dass an Leucin etc. gebundene Salzsäure Fibrin ebenso gut verdaue, wie vollkommen freie. Dies ist aber nach R. nur dann richtig, wenn man das Gemisch nach 20 oder mehr Stunden untersucht; werden

[1]) Siehe Referat No. 165. — [2]) Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 729—733.

aber früher, nach 2, 3, 5 Stunden Proben entnommen, so überzeugt man sich leicht, dass die Verdauung in Gegenwart von Amidosäuren sehr ungleichmässig fortschreitet. Die Schnelligkeit der Verdauung ist abhängig von der disponiblen Menge der freien Salzsäure. Die quantitative Bestimmung der freien Salzsäure, d. h. derjenigen, die nach Absättigung der vorhandenen Eiweissaffinitäten übrig ist, (überschüssige Salzsäure nach R.) geschah nach folgendem Verfahren: Es wurde zu einer bestimmten Menge des Magensaftes so lange 0,1-Normalnatronlauge hinzugesetzt, bis Phloroglucinvanillinpapier keine Reaction mehr anzeigte. Dieses Papier erhält man dadurch, dass man aschefreies Filtrirpapier mit dem Reagens befeuchtet und trocknen lässt. Ein kleines Stückchen dieses Papiers mit einem Tropfen Magensaft benetzt, wird auf der Flamme in einem Schälchen der Verkohlung ausgesetzt. Bei Anwesenheit freier Salzsäure tritt neben dem schwarzen Kohlesaum dieselbe Rothfärbung auf, die man sonst beim Abdampfen erhält.

Andreasch.

157. **E. Salkowski: Ueber die Bindung der Salzsäure durch Amidosäuren.**[1]) S. hat in einer früheren Abhandlung [J. Th. **20**, 236] angegeben, dass Amidosäuren bei längerer Digestionsdauer nicht im Stande sind, die Salzsäure für den Verdauungsvorgang unwirksam zu machen. Diese Behauptungen wurden von Th. Rosenheim u. J. A. Hoffmann angefochten, doch hat R. seine Versuche schon nach $2^1/_2$—5 St. abgebrochen. Verf. stellte nochmals Versuche an mit Leucin und Glycocoll und kürzerer Digestionsdauer; die Quantität des gebildeten Propepton und Pepton wurde durch Stickstoffbestimmung nach Abscheidung des Syntonins ermittelt. Bei zwei Versuchen waren die Verschiedenheiten gegenüber den Controllproben ohne Zusatz so gering, dass sie innerhalb der Versuchsfehler fallen; bei zwei anderen Versuchen, in denen die Fibrinmenge sehr viel grösser war, waren sie annähernd so gross wie in den Versuchen Rosenheim's. Es kann also unter Umständen durch die Amidosäuren eine wirkliche Störung der Verdauung stattfinden. Auch scheint, wie Hoffmann angiebt, die Verdauung von Hühnereiweiss stärker beeinflusst zu werden, als die von Fibrin.

Andreasch.

158. S. Mintz: Einige Bemerkungen über die Methoden zur quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure im Mageninhalte.[2])

---

[1]) Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, No. 52. — [2]) Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 9.

M. bespricht die verschiedenen Methoden zur quantitativen Salzsäurebestimmung im Magensafte. Die Methode von Sjöqvist, welche nach A. Meyer als die sicherste gilt, gibt nach M. nicht nur die physiologisch wirksame, d. h. nicht an Eiweiss und Pepton gebundene Salzsäure, sondern überhaupt den ganzen Salzsäuregehalt an; dies geht aus den von Sjöqvist publicirten Analysen, sowie aus einigen vom Verf. zu diesem Zwecke angestellten Versuchen mit Sicherheit hervor. Für die Bestimmung der wirksamen Salzsäure ist daher diese Methode nicht zu gebrauchen. Dagegen wurde die Methode des Verf.'s [J. Th. **19**, 255] von Meyer als weniger verlässlich hingestellt, weil er sie mit der Sjöqvist'schen Methode verglich und dabei begreiflicher Weise stets niedrigere Werthe erhielt. — Verf. sucht auch noch andere seiner Methode gemachte Einwendungen zu entkräftigen, indem er nachweist, dass weder die gebundene Salzsäure, noch freie Milchsäure in derjenigen Concentration, in welcher sie im Mageninhalte vorkommt, die Titrirung der freien Salzsäure beeinflussen. — I ie Methode der quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure durch Verdünnung des Magensaftes bis zum Ausbleiben der Reaction mit Phloroglucinvanillin wird vom Verf. auf Grund von Versuchen verworfen, da sie unsichere Resultate liefert, wahrscheinlich desshalb, weil durch die Verdünnung mit Wasser ein Theil der lose gebundenen Salzsäure abgespalten wird.

Andreasch.

159. **S. Mintz: Ueber die Winter-Hayem'sche Methode und über das Verhältniss der freien Salzsäure zur gebundenen Salzsäure im Magensafte.**[1]) Hayem und Winter veröffentlichen eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung des Mageninhaltes (Du chimisme stomacal., Paris 1891), nach der erhalten wird: 1. Der ganze Chlorgehalt; 2. die freie Salzsäure; 3. die Chloride; 4. die organischen Verbindungen des Chlors, vor Allem die sog. gebundene HCl. Dazu werden 3 Porzellanschalen mit je 5 CC. Magensaft gefüllt; zu einer derselben (a) wird eine conc. Lösung von Natriumcarbonat gesetzt und darauf der Inhalt aller Schalen abgedampft.

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1891. No. 52.

Der Rückstand der Schale a wird einige Minuten lang geglüht, die Kohle mit Wasser und etwas Salpetersäure ausgezogen, zur Entfernung der Kohlensäure aufgekocht, nochmals, um den Indicator empfindlicher zu machen, mit Soda bis zur geringen Alkalescenz versetzt, dann filtrirt und der Rückstand ausgewaschen. Im Filtrate wird die ClH durch Silberlösung, unter Anwendung von chromsaurem Kalium als Indicator, bestimmt, T. (Chlore total). Zur Schale b wird ebenfalls Soda hinzugefügt, aber erst, nachdem der Inhalt abgedampft wurde; nun wird nochmals verdampft, darauf geglüht und mit heissem Wasser extrahirt, wie bei a etc. Der Unterschied des Chlorgehaltes a—b = H bezieht sich auf die freie Salzsäure (HCl libre). Im Rückstand der Schale c wird das Chlor direct bestimmt; dasselbe bezieht sich auf die Chloride = F (Chlore fixe), b—c = C (Chlore combiné). Unter C versteht man die organischen und ammoniakalischen Verbindungen des Cl. Ausser H, T, F, C und A (Acidität) kommt bei Bestimmungen mittelst dieser Methode auch $\alpha = \frac{A-H}{C}$ in Betracht. — Verf. berechnet aus eigenen Versuchen, dass man mit dieser Methode stets zu kleine Zahlen für die freie Salzsäure gewinnt, ferner, dass gleiche Mengen einer Eiweisslösung stets gleiche Mengen von Salzsäure binden, was aus den Versuchen von Wagner (Wratsch 1891, No. 7), auf die Hayem-Winter sich stützen, nicht hervorgeht. Auch über die gebundene Salzsäure gibt sie uns keinen Begriff, was daraus hervorgeht, dass H + C in den Versuchen von H. und W. stets grösser, als A ist. Verf. kritisirt ferner die Bestimmung der Acidität durch Titrirung mittelst Phenolphtaleïn, das bei Anwesenheit von gebundener Salzsäure stets zu hohe Werthe ergibt, ebenso die von H. und W. aufgestellte Theorie, dass die Salzsäure nicht als solche von den Magendrüsen secernirt, sondern durch die Einwirkung der Eiweisskörper aus den »Chlorsalzen« abgespalten werde. Die freie Salzsäure sei darnach für die Verdauung entbehrlich. Die weiteren Widerlegungen der von den Autoren aufgestellten Sätze möge im Originale nachgesehen werden. Erwähnt seien nur noch Versuche von M., in welchen die ganze Salzsäure nach Sjöqvist, die freie nach Mintz bestimmt wurde und welche ergaben, dass die Menge der gebundenen Salzsäure eine Stunde nach dem Ewald'-

schen Probefrühstück fast constant ist und circa 0,04 % beträgt, während die freie Salzsäure grossen Schwankungen unterliegt. Verf. schlägt für die Bestimmung der Magensäure folgendes Schema vor: 1. A (Acidas); 2. L (Acidum hydrochloricum liberum); 3. T (Acidum hydrochloricum totale); 4. C (Acidum hydrochloricum combin.; 5. $\alpha = (A - T)$. 1. A wird mittelst $^1/_{10}$-Normalnatronlauge bestimmt bei Anwendung von Lakmus. 2. L. Zur quant. Bestimmung der freien HCl nimmt man zwei Portionen Mageninhalt zu je 10 CC. Zu einer Portion setzt man so lange $^1/_{10}$-Normallauge bis die Reaction mit Phloroglucinvanillin ausbleibt. Die 2. Portion dient als Controllprobe: man gibt direct die Zahl der verbrauchten CC. Lauge hinzu und setzt so lange tropfenweise die Lauge zu, bis die Reaction ausbleibt. 3. T. Der ganze Säuregehalt (freie und gebundene) wird mittelst der Methode von Sjöqvist bestimmt. 4. C. Die Differenz zwischen T und L bezieht sich auf die gebundene Salzsäure, sodass $T - L = C$. 5. α. Nach Hayem und Winter ist $\alpha = \frac{A - H}{C}$. In den Versuchen dieser Autoren ist $A - H$ in den meisten Fällen kleiner als C, was unmöglich ist, wenn man mit C blos die gebundene HCl bezeichnet. Verf. hält für practischer, als α die Differenz zwischen der Totalacidität und der Totalsalzsäure zu bezeichnen. α liefert uns einen Begriff von der Menge der organischen Säuren und der sauren Salze im Magensafte. α wird um so grösser sein, je mehr organische Säure vorhanden ist. Andreasch.

160. **A. Favizky: Ueber den Nachweis und die quantitative Bestimmung der Salzsäure im Magensafte.**[1]) Im Magensafte von Magenkranken und Gesunden wurde die Salzsäure nach Sjöqvist (mit darauffolgender Wägung des schwefels. Baryts) und das Pepton (resp. die Eiweisskörper) aus dem Stickstoffgehalte nach Kjeldahl bestimmt und gleichzeitig die Farbenreactionen auf Salzsäure mittelst Phloroglucinvanillin und Methylviolett ausgeführt; es zeigte sich in naher Uebereinstimmung mit den Befunden von Honigmann, v. Noorden, Moritz u. A., dass bei einem Verhältnisse der Peptone zur Salzsäure wie 9 : 1 die Farbenreactionen gelangen und beim

1) Virchow's Arch. 123, 292—309.

Verhältnisse wie 39,6 : 1 negativ ausfielen. Aehnliches ergab sich an künstlichen Mischungen von Pepton und Salzsäure. Weitere Versuche lieferten in Uebereinstimmung mit A. Meyer [dieser Band, pag. 204] den Beweis, dass ein directes Titriren der Salzsäure auch bei Abwesenheit von Milchsäure (mittelst Uffelmann'schem Reagens) keine mit der Sjöqvist'schen Methode vergleichbaren Werthe ergibt. Verf. empfiehlt statt des Sjöqvist'schen Verfahrens und der Modification von Jaksch folgende von E. Salkowski angegebene Abänderung. Man behandelt die zu prüfende Flüssigkeit nach der Angabe von Sjöqvist mit kohlensaurem Baryt, verascht, zieht das Chlorbaryum mit heissem Wasser aus, filtrirt und versetzt das Filtrat so lange mit kohlensaurem Natron oder kohlensaurem Ammon, als noch ein Niederschlag von Baryumcarbonat entsteht. Der ausgewaschene Niederschlag wird in Salzsäure gelöst, die Lösung verdampft, der Rückstand in viel Wasser gelöst und in der Lösung nach Zusatz von etwas gelbem, chromsaurem Kalium das Chlor durch Silberlösung (1 CC. = 0,001 NaCl) titrirt. Die Methode gibt für klinische Zwecke genügend genaue Resultate. Andreasch.

161. **R. v. Pfungen: Ueber den quantitativen Nachweis freier Salzsäure im Magensafte nach der Methode von Sjöqvist in der Modification von Jaksch.**[1]) Pf. weist durch mehrere Versuche nach, dass beim Versetzen einer Lösung eines neutralen Chlorides, z. B. Kochsalz, und einer bestimmten Menge freier Salzsäure mit überschüssigem Baryumcarbonat, Eindampfen und Glühen des Rückstandes, die Menge der Salzsäure aus dem in Lösung gegangenen Baryumchlorid zu hoch gefunden wird (um 3,1 bis 11,7 $^0/_0$), indem hierbei Chlor des Kochsalzes an das Baryumcarbonat tritt. Und zwar nimmt der Fehler mit der Dauer des Erhitzens zu. Salmiak, mit kohlensaurem Baryt abgedampft, bringt 44,6—52,2 $^0/_0$ der Salzsäure in Form von Chlorbaryum in Lösung, beim Glühen des Rückstandes gar 64,4 $^0/_0$. — Weitere Versuche mit Gemischen von Eiweisskörpern mit solchen Salzsäuremengen, dass dieselben keine Reaction auf freie Salzsäure gaben (Quellung von Fibrinflocken, Verdauung

1) Zeitschr. f. klin. Medic. **19**, Supplementb. 224—239.

mit Pepsin, Phloroglucinvanillinreaction, Methylviolett), und Cinchonin liessen wechselnde Mengen von Salzsäure an das Cinchonin ab (12—46 %). Prüfungen der von Sjöqvist [J. Th. 18, 184] vorgeschlagenen, von v. Jaksch [J. Th. 19, 255] modificirten Methode ergaben, dass diese fast die ganze Menge der an organische Substanz gebundenen Salzsäure finden lässt, nicht nur die eigentlich freie, d. h. nicht an Pepton, Eiweiss etc. gebundene, physiologisch wirksame Säure [Ref. kann sich nicht versagen, auf eine Bemerkung zu dem Referate über die Sjöqvist'sche Methode J. Th. 18, 185 zu verweisen, in welcher dieser Mangel der Methode bereits hervorgehoben wurde]. Verf. wandte auch verschiedene Mengen von kohlensaurem Baryt an. Es zeigte sich hierbei, dass grössere Mengen von kohlensaurem Baryt die Menge der gefundenen Salzsäure erhöhen; diese hängt ausserdem von der Länge der Digestion ab, bei 24stündigem Stehen ist fast die ganze Menge der an Eiweiss gebundenen Salzsäure an das Baryum getreten. Verf. schliesst daraus: Die Sjöqvist'sche Methode ist ebenso wie die Cahn-v. Mering'sche Methode keine exact quantitative Methode, sie erlaubt wie diese nur eine ungefähre Schätzung der secernirten Salzsäure, sie bestimmt wie diese nicht nur freie, sondern auch an organische Substanzen gebundene Salzsäure, kommt aber der Bestimmung der nicht an Metalle gebundenen Salzsäure weit näher, als diese. Eine wesentliche Fehlerquelle liegt ferner in dem Verhalten der Phosphate, welche stets einen Theil der secernirten Salzsäure binden. Trotzdem ist die Sjöqvist'sche Methode eine immer noch zuverlässlichere, als die Cahn-v. Mering'sche Cinchoninmethode und ergibt immer ein Urtheil über die Secretionsgrösse der Salzsäure, wenn nicht das Filtrat, sondern der ganze Mageninhalt geprüft wird. Daneben ist aber die Prüfung auf freie Salzsäure mittelst Günzburg's oder Boas' Reagens noch immer nothwendig, da gerade die freie Salzsäure die Hemmung der bacillären Processe im Magen bewirkt. Andreasch.

162. **H. Leo: Beobachtungen zur Säurebestimmung im Mageninhalte.**[1]) L. kommt zu dem Schlusse, dass die quantitative Salz-

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 41.

säurebestimmungsmethode von Sjöqvist fehlerhafte Resultate ergibt, indem einerseits bei Gegenwart von neutralen Chloriden (Kochsalz, besonders aber bei Salmiak) mehr Salzsäure gefunden wird, als vorhanden ist, anderseits bei Gegenwart von Phosphaten ein erhebliches Deficit an Salzsäure (bis zu 70 %) resultiren kann. Die Methode ist danach durchaus fehlerhaft und für die Untersuchung des Magensaftes zu verwerfen. Auch die Bestimmung der Acidität mittelst Indicatoren (Phenolphtaleïn, Rosolsäure, Lacmus) ist unbrauchbar, da die damit bestimmten Säuregrade niemals unter einander stimmen. Verf. empfiehlt als verlässlich sein eigenes Verfahren [J. Th. **19**, 248].

Andreasch.

163. **Th. Rosenheim: Beiträge zur Methodik der Salzsäurebestimmung im Mageninhalte.**[1]) R. kritisirt die Methode von Mörner [J. Th. **19**, 253] und Mintz [J. Th. **19**, 255], dessen Verfahren er als zuverlässig anerkennt, wenn man durch eine zweite Controllprobe das erste Resultat corrigirt. Die Einwände von Leo [vorstehendes Referat] gegen die Methode von Sjöqvist werden soweit gelten gelassen, dass man beim Probefrühstück die phosphatreiche Milch ausschliessen soll. Verf. theilt eine Reihe von Magensaftanalysen mit; als Frühstück diente Thee (ohne Milch) mit Weissbrod. Es wurde auch die Phosphorsäuremenge in den Magensaftfiltraten bestimmt und dieselbe sehr erheblich gefunden, oft so hoch, dass sie nach Leo die ganze Salzsäure hätte verdecken müssen. Doch haben die Phosphate thatsächlich keinen die Bestimmung der Gesammtsalzsäure störenden Einfluss gezeigt. Andreasch.

164. **I. Boas: Beitrag zur Methodik der quantitativen Salzsäurebestimmung des Mageninhaltes.**[2]) B. kritisirt ebenfalls die Sjöqvist'sche Methode. Zunächst ist das Titrirverfahren dieses Autors nicht einwandfrei, da der Endpunkt nicht sicher zu erkennen ist; genauer, aber umständlicher ist die Modification von v. Jaksch. Ebenso genaue Resultate ergibt das von Bourget [De l'acide chlorhydrique dans le liquide stomacale. Arch. de méd. experim.

---

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 49. — 2) Centralbl. f. klin. Medic. **12**, No. 2, pag. 33—37.

1889. No. 6, pag. 844] empfohlene Verfahren. Bourget verfährt wie Sjöqvist; die erhaltene Lösung von Chlorbaryum wird mit Sodalösung (1 : 3) gefällt, der Niederschlag ausgewaschen, sammt dem Filter in einen 100 CC. enthaltenden Kolben gebracht und mit 10 CC. einer titrirten Salzsäure von genau 1 $^0/_0$ überschichtet. Man schüttelt um, füllt auf 100 auf, filtrirt und titrirt 10 CC. des Filtrats unter Zusatz von Phenolphtaleïn als Indicator mit einer Sodalösung, von der 10 CC. genau 1 CC. der Salzsäure entsprechen. Der sich ergebende Säureüberschuss wird von dem Werthe der hinzugesetzten Säure abgezogen, der Rest ergiebt unmittelbar den Salzsäuregehalt. Controllversuche nach v. Jaksch und Bourget haben dem Verf. gut übereinstimmende Resultate geliefert (Differenz 0,004 $^0/_0$). Bei der Ausführung verfährt Verf. in folgender Weise: Die Chlorbaryumlösung wird mit einigen Tropfen gesättigter Sodalösung versetzt, falls nöthig aufgekocht, der Niederschlag von kohlensaurem Baryt ausgewaschen, bis das Filtrat nicht mehr alkalisch reagirt, dann in ein Becherglas gespült und so viel 0,1-Normalsalz- oder Schwefelsäure zugesetzt, bis alles Carbonat gelöst ist, resp. bis die Reaction schwach sauer ist. Nun wird zur Austreibung der Kohlensäure gekocht, mit Phenolphtaleïn versetzt und mit 0,1-Lauge zurücktitrirt. Die Zahl der ermittelten CC. Lauge von der zugesetzten Säuremenge abgezogen, ergibt unmittelbar den Werth der in der Versuchsflüssigkeit enthaltenen Salzsäure. — Zur Erkennung der freien Salzsäure verwendet Verf. das Congopapier. — Zur Titrirung versetzt man die Versuchsflüssigkeit mit 5—6 Tropfen einer gesättigten Congorothlösung, wodurch dieselbe stahlblau wird, verdünnt mit Wasser und titrirt mit 0,1-Lauge bis zur rein ziegelrothen Färbung. Die Lauge gibt direct den Gehalt an freier Säure an. Milch oder Fettsäuren müssen bei einiger Menge vorher durch Ausschütteln mit Aether entfernt werden. Andreasch.

165. **F. Alb. Hoffmann und M. Vollhardt: Die Anwendung des Theilungscoëfficienten bei der Milchsäurebestimmung im Magensaft.**[1]) Berthelot hat bekanntlich nachgewiesen, dass Säuren in Wasser gelöst, mit Aether geschüttelt zu einem ganz bestimmten

1) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. 28, 423—431.

Verhältnisse in denselben übergehen. Die Menge, welche im Wasser bleibt, dividirt durch die übergegangene Menge, bildet den »coëfficient de partage.« Richet hat mit Hilfe des Theilungscoëfficienten Untersuchungen über den Magensaft angestellt, doch hat später Ewald die Brauchbarkeit der Methode sehr eingeschränkt. Verff. haben diese Methode von Neuem zur Bestimmung der Milchsäure im Magensafte aufgenommen. Als Theilungscoëfficient für Milchsäure wurde 10,4 bestimmt; derselbe ändert sich übrigens mit dem Aufbewahren der Säure. Versuche mit wässrigen, etwa 1 $^0/_0$igen Milchsäurelösungen ergaben gegenüber directer Titrirung Differenzen von 0,009—0,06 $^0/_0$. Es wurden ferner Gemenge von Salzsäure und Milchsäure vergleichend nach der alten (Ausschüttelungs-) und der neuen (Berechnungs-) Methode behandelt. Die Versuche sprachen dafür, dass das Vorhandensein von Salzsäure die alte Ausschüttelungsmethode beeinflusst; in diesem Falle erhält man stets zu viel Milchsäure; ist dagegen keine Salzsäure vorhanden, so hat sie die Neigung, etwas zu wenig zu ergeben. Die Berechnungsmethode kann auch dazu verwendet werden, um zu bestimmen, ob man es in einer gewissen zu untersuchenden Flüssigkeit wirklich mit Gährungsmilchsäure zu thun habe. Verff. haben in dieser Richtung wiederholt Magensaft (bei Ectasie) nach Abdestilliren der flüchtigen Säuren untersucht und dabei meist einen viel grösseren Theilungscoëfficienten gefunden, als der der Milchsäure ist, was dafür spricht, dass im Magensafte noch andere saure Körper vorhanden waren.

Andreasch.

166. **F. A. Hoffmann: Ueber Säurewirkung bei der Pepsinverdauung.**[1]) Die Discussion über die Bestimmung der Salzsäure im Magensafte, und zwar die Bestimmung der sogenannten freien Salzsäure, will noch immer nicht zu Ende kommen; zum Theile liegt die Schwierigkeit darin, dass die Autoren sich nicht damit vertraut gemacht haben, den Begriff der freien Säure übereinstimmend zu fassen. — Treffen wie im Magensafte, in gesunden oder kranken Zuständen, Salz-, Milch- und andere organische Säuren mit basischen Körpern

---

[1]) Sitzungsber. d. medic. Gesellsch. zu Leipzig 1891; Schmidt's Jahrbücher **233**, 268; nach einem eingesandten Separatabdrucke, 14 pag.

zusammen, so theilen sich erstere, je nach ihrem Affinitätsgrade, in die Basen, doch wird die Salzsäure den grössten Theil für sich in Beschlag nehmen. Diese Verbindungen sind zum Theile so lose, dass sie schon durch Wasser dissociirt werden. Die einwerthigen Salze, wie Kochsalz, sind bei genügender Verdünnung vollständig dissociirt. Der Dissociationsgrad der Salzsäure bei einer bestimmten Verdünnung ist gleich dem Verhältniss der molecularen Leitfähigkeit bei dieser Verdünnung zu der bei unbegrenzt grosser Verdünnung. Dieser Dissociationsgrad ist aber ein Mass für die Fähigkeit der Salzsäure, chemische Reactionen auszuüben. Die Ermittlung der electrischen Leitfähigkeit hat, Salzsäure = 100 gesetzt, ergeben für: Schwefelsäure 65,1, Phosphorsäure 7,25, Arsensäure 5,38, Milchsäure 1.04, Citronensäure 1,66, Essigsäure 1,42. Da wir die Leitfähigkeit dem Zerfalle in Ionen zuschreiben, so schreiben wir ihm auch die Reactionsfähigkeit zu: Die Reactionsfähigkeit der Salzsäure hängt aber von ihrer Dissociation ab und jene ist um so grösser, je vollständiger diese ist. Die Dissociation der Salzsäure ist bei einer Verdünnung von 0,01 % schon eine sehr starke, es ergiebt sich daraus, dass ein gewisser, recht hoher Grad von Verdünnung gerade die Reactionsfähigkeit der Säure sehr steigert. So erweist sich der oft zu lesende Satz, dass man durch Suppen die Magensäfte verdünne und dadurch die Verdauungskraft schwäche, als ein arger Fehlgriff. Wenn man von freier Salzsäure redet, so hat man immer die Neigung, einen fest bestimmten Gegensatz aufzustellen gegen die gebundene: die freie Salzsäure ist reactionsfähig, die gebundene ist es nicht, aber nichts ist falscher als dieses: von höchst reactionsfähiger Salzsäure (also obiger Verdünnung) bis zu fast reactionsunfähiger giebt es jedenfalls zahllose Uebergänge, einen Gegensatz giebt es nicht. Wenn daher Jemand sagt, er wolle die freie Salzsäure bestimmen, so sagt er damit etwas ganz Unbestimmtes, der Eine will diejenige bestimmen, welche die Congo- oder Phloroglucinreaction giebt, der Andere diejenige, die er abdampfen kann, der Dritte noch andere. Physikalisch erscheint es am wichtigsten, die Reactionsfähigkeit zu bestimmen durch Katalyse des Methylacetats, oder die durch Zerlegung des Rohrzuckers [im Original steht Traubenzucker], oder direct durch die electrische Leitfähigkeit. Man kommt also zu denjenigen

Methoden, die Verf. schon früher auf Empfehlung von Ostwald hin erprobt und angewendet hat [J. Th. **20**, 234 und dieser Band pag. 219]. Die directe Bestimmung des Leitungsvermögens giebt wegen der complicirten Zusammensetzung der Flüssigkeit relative Werthe, deren Bedeutung nur im Allgemeinen von Interesse ist, für den einzelnen Fall aber keine Aufschlüsse geben kann. Die neuerdings empfohlenen Methoden, die darauf hinauslaufen, durch Abdampfen die Salzsäure zu bestimmen, müssen abgelehnt werden, denn die Zersetzungen durch das Abdampfen selbst in der Flüssigkeit sind unberechenbar. Als besser erscheint dann immer noch die Methode von Mintz. — Das, was die Praxis verlangt, kann durch die qualitativen Reactionen, die Natrontitrirung und die daran sich knüpfenden Erfahrungssätze vollkommen erfüllt werden. Verf. hat die älteren Versuche über das Verhalten der verschiedenen Säuren bei der Verdauung wieder aufgenommen. Es wurde aus Hühnereiern eine möglichst gleichmässige Masse hergestellt, indem sie fein geklopft wurden; durch mehrstündiges Erhitzen in kochenden Alcoholdämpfen erhielt man ein Coagulum, aus dem mit einem Locheisen ganz gleichmässige Eiweisscylinder herausgebohrt werden konnten. Diese Cylinder wurden an einem Stabe mittelst Platindrähten aufgehängt. Reagensgläser waren in einem Topfe mit Wasser von 39° eingesenkt, der Stab wurde durch eine kleine Maschine fortwährend auf- und niederbewegt. Die Reagensgläser, in denen sich die Cylinder bewegten, waren gefüllt mit 10 CC. einer 1 % Pepsinlösung, zu der 4 CC. Wasser und 1 CC. einer der oben angeführten Säuren hinzugefügt waren. Die Stärke dieser Säuren war ihrem Molecüle genau proportional gemacht. Die Salzsäure enthielt im Cubikcentimeter 0,0365 Grm. HCl. Nach 6 Stunden wurde der Inhalt der Gläser mit der äquivalenten Natronmenge versetzt, die Flüssigkeiten eingedampft, bei 100° getrocknet und gewogen. Von diesem Gewichte wurde die Menge Pepsin und die Menge des Salzes abgezogen, was übrig blieb, war die Menge Eiweiss, die von dem Cylinder abverdaut worden war. Die Mittelzahlen ergaben nun folgende Reihenfolge der untersuchten Säuren: Salzsäure, Phosphorsäure, Arsensäure, Schwefelsäure, Citronensäure, Milchsäure, Essigsäure. Es war also die Reihe der oben aufgestellten ganz ähnlich, nur die Schwefelsäure machte

eine Ausnahme. Schon das Aussehen der Eiweisscylinder liess die verschiedene Wirkung erkennen. Setzt man die Menge Eiweiss, die die Essigsäure verdaut hatte, gleich 0, was der Wahrheit fast völlig entspricht, und die, welche die Salzsäure abverdaut hatte, gleich 1000, so ergab sich für die Phosphorsäure 670, die Arsensäure 550, die Schwefelsäure 250, die Citronensäure 150, die Milchsäure 90. Die mangelhafte Wirksamkeit der Schwefelsäure kann durch das Verhalten der Eiweisscylinder erklärt werden, deren Oberfläche mit einer zähen, schleimigen Eiweissschichte überzogen war. — Die angewandte Methode eignet sich auch zur Werthbestimmung von therapeutischen Präparaten. Pepsinweine leisteten z. B. verhältnissmässig wenig.

Andreasch.

167. **O. Heubner: Ueber das Verhalten der Säuren während der Magenverdauung des Säuglings.**[1]) Der Gang der Untersuchung schloss sich an die von Cahn und v. Mering empfohlene Methode an; zur Bestimmung der freien Salzsäure diente das Verfahren von Alb. Hoffmann. Die quantitative Bestimmung der flüchtigen Säuren wurde 23 mal vorgenommen; es waren nur 5 mal bestimmbare Mengen vorhanden, stets bei Kindern, die künstlich mit Kuhmilch ernährt waren. Auf Milchsäure wurde 24 mal geprüft; sie war 14 mal in bestimmbaren Mengen vorhanden, 6 mal in Spuren, 4 mal fehlte sie. In 20 von 26 Bestimmungen gelang es nicht, freie Salzsäure nachzuweisen, 6 mal war freie Salzsäure vorhanden, in 4 Fällen davon jedoch nur Spuren; im Ganzen kamen auf 46 Fälle 12 mit nachweisbarer freier Salzsäure. Die Ursache liegt, wie schon Leo hervorgehoben hat, darin, dass die eingeführte Milch die secernirte Salzsäure bindet, wie specielle Versuche noch weiter bewiesen. Die sauren Verbindungen des Mageninhaltes wurden durch Titrirung mit 0.1-Normallauge bestimmt. Dabei ergaben sich sehr starke Schwankungen, auf 100 CC. Mageninhalt wurden 0,64—29,3 CC. gebraucht. Es zeigte sich, dass der Werth des »sauren Restes« wächst mit der Dauer der Verdauungszeit; wahrscheinlich wird derselbe durch secernirte Salzsäure bedingt.

Andreasch.

---

[1]) Jahrb. f. Kinderheilk. **32**, 27—46.

168. **Leop. Wohlmann: Ueber die Salzsäureproduction des Säuglingsmagen im gesunden und kranken Zustande.**[1]) W. untersuchte im Gegensatze zu Heubner den unfiltrirten Magensaft und weist auf die Fehler hin, die sich bei Nichtbeachtung dieses Umstandes ergeben. Die Beobachtungen zeigen, dass bei gesunden Kindern die Salzsäuremenge nach der Nahrungsaufnahme eine stetige, aber nicht gleichmässige Zunahme erfährt, jedoch sich die Regel aufstellen lässt, dass man bei gesunden ausgetragenen Brustkindern in der Zeit von $1^1/_4$—2 Stunden nach der Nahrungsaufnahme qualitativ und quantitativ freie Salzsäure nachweisen kann. Die maximalsten Werthe schwankten zwischen 0,831 und 1,8 $^0/_{00}$. Bei Brustkindern mit Verdauungsstörungen lässt sich ein viel langsameres Ansteigen der Salzsäureproduction nachweisen, meist ist nach 2 Stunden noch keine freie Salzsäure vorhanden. Auch die Entleerung des Magens in den Darm ist hier verzögert. Andreasch.

169. **Hugo Henne: Experimentelle Beiträge zur Therapie der Magenkrankheiten.**[1]) H. bespricht zunächst die Wirkung des Orexins, welche in einer energischen Reizung der Magenschleimhaut besteht; eine qualitative Veränderung des Magensaftes tritt durch den Orexingebrauch nicht ein, dagegen wird in den meisten Fällen die Acidität desselben erhöht und die Motilität des Magens entschieden gesteigert. Die Jodreaction des Speichels nach Einnahme einer Jodkalifibrinkapsel tritt unter Orexingebrauch in der Mehrzahl der Fälle etwas später ein als gewöhnlich. Das Orexin besitzt antifermentative Eigenschaften. — Werden Patienten mit fehlender Salzsäure im Magensaft zum Probefrühstück grosse Mengen von Salzsäure dargereicht, so wird dieselbe in sehr kurzer Zeit resorbirt und oft ist schon nach $^1/_2$ Stunde keine freie Säure mehr nachzuweisen. Auch Sodalösung mit Pankreaspulver erfährt bei Anacidität des Magensaftes eine sehr rasche Resorption. Guajacol ist bei Phthisikern im Stande den Appetit zu bessern, Pfefferpillen sind ohne Wirkung. Andreasch.

170. **S. A. Pfannenstiel: Neurasthenie und Hyperacidität.**[3]) P. theilt in diesem Aufsatze 15 Krankengeschichten mit, in welchen auch die Bestimmungen der Totalacidität und des nach Mörner-

---

[1]) Jahrb. f. Kinderheilk. **32**, 297—332. — [2]) Zeitschr. f. klin. Medic. **19**, Supplementb. 286—321. — [3]) Neurasteni och hyperaciditát. Nordiskt medicinskt Arkiv **23**, No. 17.

Sjöqvist ermittelten Salzsäuregehaltes mitgetheilt werden. Bezüglich dieser Fälle wird auf das Original verwiesen. — Bevor P. zu diesen Untersuchungen ging, hatte er indessen erst einige Untersuchungen über die Acidität und die Betheiligung verschiedener Säuren an derselben ausgeführt, über die hier ganz kurz berichtet werden dürfte. Das Aufsammeln des Mageninhaltes geschah stets 1 Stunde nach der Ewald'schen Probemahlzeit. Die Bestimmung der Totalacidität geschah durch Titriren mit 0,1-Normal-Natronlauge, und zwar — des Vergleiches halber — theils mit Phenolphtaleïn und theils mit Lakmuspapier als Indicator. Bei Anwendung von Phenolphtaleïn wurde, wie vorher bekannt, wegen der Anwesenheit der Eiweissstoffe zu hohe Zahlen für die Acidität erhalten. P. hat nun in 50 Fällen die Differenz zu bestimmen versucht, welche bei Anwendung dieser zwei Indicatoren zum Vorschein kommt, und er fand dabei, dass sie recht bedeutenden Schwankungen unterliegt. Für 100 CC. Magensaft betrug sie 1—17 CC. 0,1 Normallauge und das Mittel war 7 CC. Bei Anwendung von Lakmuspapier erhält man genauere Werthe, wenn auch in gewissen Fällen wegen des Auftretens einer amphoteren Reaction der Endpunkt der Titrirung etwas schwer festzustellen ist. Der Salzsäuregehalt des Mageninhaltes (Bestimmung nach Mörner-Sjöqvist) bei gesunden Leuten ist ebenfalls recht bedeutenden Schwankungen unterworfen. Bei 25 verschiedenen Personen schwankte er zwischen 0,0707 und 0,1965. Als Mittel fand P. die Zahl 0,1444 %. Die Totalacidität, mit Lakmuspapier als Indicator ermittelt, bewegte sich dabei zwischen 28 und 65 % mit der Mittelzahl 51 % (die Acidität wurde hierbei, wie allgemein üblich, durch die Anzahl CC. 0,1-Normallauge angegeben, die zur Neutralisation von 100 CC. Mageninhalt erforderlich sind). Endlich hat P. auch in 25 Fällen, in welchen abnorme Gährungsprocesse ausgeschlossen werden konnten, die Menge der Fettsäuren und der Milchsäure (nach Cahn und v. Mering) wie auch die Menge der sauren Phosphate bestimmt. Die letztgenannte Bestimmung geschah nach Leo als Differenz zwischen der vor und nach dem Zusatz von $CaCl_2$ zur Neutralisation erforderlichen Alkalimenge. P. fand hierbei für die flüchtigen Fettsäuren den Mittelwerth 1 %, mit Schwankungen von 0—4 %, für Milchsäure die

Mittelzahl 8 %, mit Schwankungen von 2—19 %, und für die sauren Phosphate endlich die Zahl 2 %, bezw. 1—5 %. An einer mittleren Totalacidität von 51 % betheiligen sich also die respectiven Säuren wie folgt: Salzsäure mit 40 %, Milchsäure mit 8 %, Fettsäuren mit 1 % und saure Phosphate mit 2 %. Hierzu ist zu bemerken, dass diese Zahlen nur für den 1 Stunde nach der Ewald'schen Probemahlzeit angesammelten Mageninhalt Geltung haben.

Hammarsten.

171. **Leo Silberstein: Zur Diagnose der motorischen Insufficienz des Magens.**[1]) S. kommt zu folgenden Ergebnissen: 1. Das Salol wird von Gesunden sowie Patienten, die keine Störung der motorischen Thätigkeit ihres Magens haben, wohl ausnahmslos binnen 24 St. ausgeschieden. 2. Bei Gastrectasie wird constant die Ausscheidung des Salols verlangsamt gefunden und zwar wird stets die Reaction noch nachgewiesen nach 30 St. Durch dieses Verhalten ist man im Stande, das ectatische Organ von dem dislocirten zu unterscheiden. 3. Bei einfachen atonischen Zuständen des Magens ist die Verlangsamung der Salolausscheidung die Regel, nur ausnahmsweise ist die Reaction normal. Ein Andauern der Ausscheidung bis zu 36 St. ist bei der Atonie selten, bei der Gastrectasie die Regel, und ist auch dieses Verhalten differential-diagnostisch zu verwerthen. 4. Das Verhalten des Darmes ist kein Hinderniss für die Brauchbarkeit der Salolmethode.

Andreasch.

172. **L. de Jager: Die Bildung der Salzsäure im Mageninhalt.**[2]) Verf. spricht sich dahin aus, dass die Magenwand sich weder in directer, noch in indirecter Weise an der Salzsäurebildung betheilige. Er stellt sich bei diesem Ausspruch auf den Boden der Heidenhain'schen Hypothese, nach welcher HCl im Mageninhalt selbst durch Milchsäure aus den Chloriden der Nahrung in zur Eiweisspeptonisirung genügender Weise abgespaltet wird, verwirft aber die von diesem Autor hervorgehobene Milchsäuresecretion durch die Magenschleimhaut selbst. Nach Verf. wird in einem verdünnten Milchsäure-Kochsalzgemisch nach Erwärmung auf Körpertemperatur innerhalb einiger Minuten freie Salzsäure gebildet, welche jedoch unter diesen Umständen nicht durch die gebräuchlichen Reactionen

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 9. — 2) Nederl. Tijdschrift voor Geneeskunde, 1890, II., p. 569 u. 601.

auf Salzsäure — als Beispiel derselben wird Methylviolett gewählt, die Günzburg'sche Reaction aber nicht genannt (Ref.) — nachgewiesen werden könne. Zum Nachweis der freien Salzsäure entfernt er die Chloride durch Silbernitrat, filtrirt, reducirt das erwärmte Filtrat durch Einbringung eines Zinkstäbchens, und verwendet nun die Jodstärke-Probe, indem die geringste Spur salpetriger Säure das Jodkalistärkepapier bläut[1]) und die Bildung der geringsten Spur freier Salzsäure verräth. Ferner constatirte Verf. die begünstigende Wirkung eines Zusatzes von Kochsalz auf die Digestion des Fibrins oder des coagulirten Hühnereiweisses in verdünnten pepsinhaltigen Milchsäurelösungen bei Körpertemperatur, welche nur durch Freiwerden kleinster Salzsäuremengen erklärt werden könne, indem bekanntlich das Kochsalz auf die Eiweisspeptonisirung durch Salzsäure hemmend einwirkt. Im zweiten Theile der Arbeit werden die herrschenden Ansichten widerlegt und die oben erwähnten Versuche zur Begründung der vom Verf. aufgestellten Theorie herangezogen. Verf. nimmt im Mageninhalt normaliter eine von Bacterienwirkung (Milchsäurebacillen) abhängige Milchsäuregährung an. Unter dem Einfluss des Magenschleims werde in Zuckerlösungen Milchsäure gebildet, besonders weil im nüchternen Magen nach Verf. (Beweise für diese Annahme werden nicht angeführt) constant Milchsäurebacillen vorhanden seien. Letztere harren nur der Ankunft des Materials zur Einleitung der Milchsäureproduction. In dieser Weise wird die sogenannte Milchsäureperiode der Digestion nach Verf. leicht erklärt. Selbst wenn die Bacillen im Magen fehlen würden, so würde der Mundspeichel noch Bacterien enthalten, um eine mit Pepsin im Brütofen auf Fibrin digestiv wirkende Säure — wahrscheinlich Milchsäure — zu produciren. Diesen Schluss zieht Verf. aus Versuchen, in welchen der nach Kauen eines Zwiebacks erhaltene Mundinhalt im Brütofen digerirt, dann filtrirt, und schliesslich nach Wasserzusatz abermals mit Pepsin und Fibrin gemischt

---

1) Die zur Entfernung der Chlorüre nothwendige $AgNO_3$-Menge wird in einer kalt gehaltenen analogen Lösung durch Titrirung genau bestimmt. Der $AgNO_3$-Zusatz zum erwärmten Gemisch bildet in Gegenwart der geringsten HCl-Spuren Salpetersäure, welche durch Zink reducirt wird. Die Methode erscheint Ref. nicht einwandsfrei zu sein.

und digerirt wurde. — Auch in dem Inhalte des Dünndarms, vor Allem in den centralen Theilen desselben, sind sowohl Milchsäure wie Salzsäure enthalten, welche aus dem Chymus des Magens herstammen, und nach Einführung der Sonde durch Brechbewegungen in den nüchternen Magen (Vagusreizung) gelangen können, sich aber niemals in dem aus Magenfisteln erhaltenen Inhalt des nüchternen Magens finden. Der aus Fisteln erhaltene Inhalt des nüchternen Magens war stets neutral, die Magenschleimhaut wurde nicht gereizt, der Magen war vielleicht unter dem Einfluss der Fistel verändert (Ref.). Da man also nicht wisse, ob mittelst der Sonde Mageninhalt heraufgebracht werde, so können die mit der Sondeneinführung erhaltenen Resultate nicht zum Beweis einer Ausscheidung von Salzsäure durch die Magenschleimhaut herangezogen werden. Auch die Hyperacidität des Mageninhalts kann nach Verf. ohne die Annahme vermehrter Säureausscheidung durch die Magenwand erklärt werden. Sie beruhe auf der mangelhaften Schleimbildung der Schleimhaut. (Die Belegzellen der Fundusdrüsen werden nach einigen den Mittheilungen von Heidenhain entnommenen Gründen vom Verf. nur als schleimbildende Zellen aufgefasst). — Einige auf Diagnose und Therapie der Magenkrankheiten sich beziehende Auseinandersetzungen des Verf.'s können hier ruhig übergangen werden. Zeehuisen.

173. **H. Zeehuisen: Beitrag zur Kenntniss der Salzsäuresecretion des Magens.**[1]) Dieser, theilweise polemische (contra de Jager) Aufsatz enthält die Resultate der Untersuchung des ausgeheberten Inhaltes des nüchternen Magens gesunder und kranker Personen nach längerer (12—16 stündiger) Hungerperiode. Im Mageninhalt Ersterer fehlte stets die Milchsäure, dagegen wurde in 3 Fällen freie Salzsäure, in einem Falle überhaupt keine Säure gefunden, in 2 Fällen eine schwach saure Reaction. Auch im Inhalte des nüchternen Magens bei Kranken (acuter Magencatarrh nach Alcoholgenuss, saurer Magencatarrh mit einem Säuregehalt von 2,9 resp. 3,6 pro Mille) fand Verf. keine Milchsäure auf. Zur Controlle der Anschauung de Jager's wurden in den Magen zweier Kranken, bei welchen

[1]) Nederl. Tijdschrift voor Geneeskunde, 1891, I., pag. 541.

jede Salzsäureausscheidung dauernd fehlte, mehrmals mit oder ohne Speisen Milchsäure und Kochsalz gebracht. Niemals konnte aber damit im ausgeheberten Mageninhalt die geringste Spur entweder freier oder gebundener (Methode Sjöqvist-von Jaksch) Salzsäure nachgewiesen werden. Der grösste Theil der eingebrachten Milchsäure wurde wahrscheinlich innerhalb kurzer Frist durch die Magenwand resorbirt. Auch der Ansicht de Jager's, dass Kochsalzlösung immer die Eiweissdigestion hemmen sollte, tritt Verf. entgegen, indem er auf die Wolff'schen und Reichmann'schen Versuche und auf die tägliche Erfahrung hinweist, nach welcher das Kochsalz als ein werthvolles Genussmittel, welches in verdünnter Lösung auf die Magenschleimhaut einen reizenden und die Digestion befördernden Einfluss ausübt, betrachtet werden muss [vergl. auch Stutzer, J. Th. **20**, 248]. Verf. schliesst sich der ältern Auffassung der Salzsäureausscheidung durch die Magenschleimhaut selbst an.

Zeehuisen.

174. **L. de Jager: Salzsäurebildung im Magen.**[1]) Kurzer polemischer Artikel (contra Zeehuisen), in welchem u. A. die Genauigkeit der Sjöqvist'schen Methode der Salzsäurebestimmung angefochten wird. Die Gegenwart kohlensaurer und phosphorsaurer Alkalisalze im Mageninhalt trübe die Salzsäurebestimmung, gebe allzu hohe $BaSO_4$-Werthe.[2]) Im Allgemeinen werden die heutigen Untersuchungsmethoden des Mageninhalts als fehlerhafte und die damit zu erhaltende Resultate als einander widersprechende bezeichnet, so dass nach Verf. die Verdauungsversuche in vitro ausserhalb des Magens zuverlässigere Resultate versprechen, wie die Untersuchungen des ausgeheberten Mageninhalts. Zeehuisen.

175. **Ferd. Klug: Die Belegzellen der Magenschleimhaut bereiten ausser Salzsäure auch Pepsin.**[3]) Der Vormagen der Körner fressenden Vögel wird von grösseren Drüsenschläuchen gebildet, in

---

[1]) Nederl. Tijdschrift voor Geneeskunde, 1891, I., pag. 824. — [2]) Für die Versuche Zeehuisen's mit NaCl und $C_3H_6O_3$ irrelevant, indem in diesen Versuchen stets die Salzsäure vermisst wurde. (Ref.) — [3]) Magyar orvosi archivum, 1891, pag. 47.

deren Centralhöhle ringsherum kleinere Schläuche münden. Der Inhalt der Centralschläuche ergiesst sich durch Oeffnungen, die man schon mit freiem Auge sieht, in den Vormagen. Wenn man den gut ausgewaschenen, von Muskelschicht und Fett befreiten, Vormagen mit 0,4 % HCl enthaltendem Wasser in den Verdauungsofen bringt, dann zerfällt er zunächst in die grösseren Schläuche, hierauf in die kleineren und nach längerer Zeit in die einzelnen Drüsenzellen, welche bedeutend verkleinert gefunden werden und endlich zu Detritus zerfallen. Die einzigen secretorischen Zellen des Vormagens entsprechen nach den Ausführungen des Verf. in allen Stücken den Belegzellen des Säugethier- und Menschenmagens. Dass diese Zellen die Salzsäure bereiten, ergibt sich daraus, dass der der Länge nach aufgeschnittene Vormagen, mit einem feinen Rasiermesser in einen äusseren und inneren Theil getheilt, auf der Schnittfläche Lakmuspapier röthet und dass nach dem Zerreiben der beiden Hälften in ihnen freie Salzsäure nachzuweisen ist. Dass aber auch das Pepsin aus diesen Zellen stammt, beweisen die Verdauungsversuche, welche Verf. mit Verdauungsflüssigkeiten angestellt hat, welche er gesondert sowohl aus der äusseren wie aus der inneren Hälfte des Vormagens bereitet hat. Beide Flüssigkeiten verdauen Fibrin und Leim vortrefflich, ja die aus der äusseren Hälfte gewonnene noch besser, weil diese nur aus Belegzellen besteht, während die innere auch noch Schleimhautepithel enthält, welches keine Belegzellen aufweist. Die einzigen morphologisch den Belegzellen des Säugethiermagens entsprechenden Zellen des Vormagens der Vögel bereiten also sowohl Salzsäure als auch Pepsin. Liebermann.

176. **Leo Liebermann: Studien über die chemischen Processe in der Magenschleimhaut.**[1]) I. Ueber einen sauer reagirenden, nucleïnähnlichen Körper in der Magenschleimhaut. Verf. hat in der Magenschleimhaut (des Schweines) nach nucleïnartigen Stoffen gesucht, hierbei aber einen Körper bekommen, der wohl der Hauptmasse nach als eine Verbindung eines Lecithins (welches bisher in der Magenschleimhaut nicht nach-

1) Pflüger's Arch. **50**, 25—54.

gewiesen war) mit einem Eiweisskörper anzusehen ist, ähnlich derjenigen, die auch im Eidotter angenommen wird [1]). Dem im künstlichen Magensaft unverdaulichen Theil der Magenschleimhaut (welcher vom Verf. sowohl nach einfacher Extraction mit Wasser, Alcohol und Aether, als auch nach Auflösen in Sodalösung, Fällen des Filtrates mit Salzsäure, abermaliger Extraction der Fällung mit Wasser, Alcohol und Aether untersucht wurde) lässt sich nämlich der phosphorsäurehaltige Bestandtheil bis auf geringe Mengen, welche der Extraction wiederstehen (Nucleïn?), durch lange fortgesetztes Extrahiren mit Alcohol entziehen, doch kann man die Phosphorsäure (Meta- oder Orthophosphorsäure) in mit Säure gewonnenen Auszügen nicht direct nachweisen. Das Lecithin aus den alcoholischen Auszügen wurde nach folgenden characteristischen Eigenschaften erkannt. Es schied sich beim Verdunsten des Alcohols in weisslichen Körnchen aus, welche sich im Wasserbade in eine wachsähnliche Masse verwandelten. Der Körper löst sich leicht nur in heissem Alcohol und scheidet sich beim Erkalten wieder aus. Unter dem Microscop gibt er mit Wasser die bekannten »Myelinformen«. — Er schmilzt beim Erhitzen zu einem gelben Oel, riecht dabei wie Lecithin und hinterlässt eine sauer reagirende Kohle. Er enthält reichlich Phosphorsäure und entwickelt, mit Natronkalk erhitzt, Ammoniak. Mit Baryt zersetzt, gibt er nach dem Zerlegen der Barytseife mit Säuren an Aether Fettsäuren ab, welche beim Verdunsten desselben in Form microscopischer Krystalle zurückbleiben. — Das mit Alcohol (tagelang) ausgekochte Pulver gibt die wichtigsten Eiweissreactionen und enthält Schwefel und Stickstoff. In der Asche lässt sich Eisen nachweisen. Die Auffassung, dass dieser Körper, den Verf. der Kürze wegen Lecithalbumin nennt, als eine Verbindung, nicht aber als ein Gemenge von Lecithin und Eiweiss aufzufassen sei, stützt Verf. mit der bedeutenden Resistenz gegen Extractionsmittel des Lecithins (Alcohol und Aether), ferner mit dem Umstand, dass das Lecithalbumin von Magensaft nicht angegriffen wird, hauptsächlich aber durch eine Reihe von

1) J. Hoppe-Seyler, über das Vitellin, Ichthin und ihre Beziehungen zu den Eiweissstoffen. Medic. chem. Untersuchungen, herausgegeben von Hoppe-Seyler, 2. Heft. Berlin 1867, pag. 215.

Analysen des Körpers aus verschiedenen Darstellungen, vor und nach dem Auskochen mit Alcohol, und auf die Uebereinstimmung der Zusammensetzung zweier Fractionen des fractionirt gefällten Körpers. Selbst der erste, nur mit Wasser, Alcohol und Aether gereinigte Verdauungsrückstand, welcher, weil er bis auf unbedeutende Reste in Sodalösung löslich war, einer Untersuchung unterzogen werden konnte, ergab, wenn man berücksichtigt, dass man es nur mit einem Rohmaterial zu thun hatte, keine allzugrossen Differenzen. Substanz der 1. Darstellung:

	Ursprüngliche Substanz, mit Wasser, Alcohol und Aether gewaschen. Aschefrei berechnet	Dieselbe Substanz, 3—4 Stunden am Rückflusskühler mit Alcohol ausgekocht, heiss filtrirt, 6 Mal mit siedendem Alcohol, dann mit Aether gewaschen. Aschefrei berechnet
P_2O_5	= 6,27 %	6,93 %
N	= 9,47 «	9,96 «

Substanz der 2. Darstellung:

$P_2O_5 = 6{,}12$ %.

Analysen der aus der Lösung in Soda durch Versetzen mit Salzsäure, Auswaschen mit Wasser, Alcohol und Aether gewonnenen Substanz haben gleichfalls ziemlich Uebereinstimmung ergeben.

	1. Darstellung		2. Darstellung	
	Fraction 1	Fraction 2		
C	= 46,75 %	46,12 %	45,80 %	aschefrei
H	= 6,53 «	6,22 «	6,79 «	berechnet.

Selbst bei schon etwas zersetzten und darum bräunlichen und auch sonst weniger reinen Präparaten war ziemliche Uebereinstimmung zu constatiren, wie aus folgenden Zahlen ersichtlich. Bräunliche Substanz der

	1. Darstellung	2. Darstellung	3. Darstellung	
C	= 49,52 %	— %	49,03 %	aschefrei
H	= 6,86 «	— «	6,50 «	berechnet.
P_2O_5	= 2,77 «	2,70 «	— «	

Es ist mithin wohl gestattet, anzunehmen, dass man es im Lecithalbumin nicht mit zufälligen Gemischen von Lecithin und Eiweiss zu thun hat.

Von den Eigenschaften des Lecithalbumins seien folgende hervorgehoben: Es verhält sich zunächst in vielen Stücken wie ein Nucleïn und dürfte demnach auch häufig eine ähnliche physiologische Rolle spielen. In den gewöhnlichen, als indifferent betrachteten Lösungsmitteln, sowie im künstlichen Magensaft ist es unlöslich. Auf feuchtem, blauem Lakmuspapier erzeugt es intensiv rothe Flecke und gibt eine sauer reagirende Kohle. Die gebräuchlichen microscopischen Kernfärbemittel färben es genau so, wie die Zellkerne. Mit Sodalösung behandelt, quillt es auf und gibt eine nicht filtrirbare Mischung, aus welcher die Soda auch durch Dialyse kaum zu entfernen ist. Es gelingt auch mit Soda eine Natronverbindung herzustellen. Die so gewonnene, alkalisch reagirende Substanz braust wenigstens nicht mit Säuren, was beweist, dass die alkalische Reaction nicht von Soda herrühren kann. Von Kohlensäure wird die Natronverbindung wieder zersetzt. Auch Na_2HPO_4 wird durch Lecithalbumin zersetzt. Man erhält ein saures Filtrat, wenn man die alkalisch reagirende Lösung von Na_2HPO_4 über Lecithalbumin filtrirt. II. Versuche über die Reaction der Magenschleimhaut und zur Erklärung der Entstehung der freien Salzsäure des Magensaftes. Die weiteren Versuche des Verf.'s haben zunächst erwiesen, dass ein Körper von den Eigenschaften des Lecithalbumins auch in der durch chemische Agentien nicht veränderten Magenschleimhaut enthalten sei. Die Magenschleimhaut reagirt in allen Theilen sauer und zwar entweder schon ohne jede weitere Behandlung, oder aber, und dann stets, nach Einwirkung von Kohlensäure. Die sauere Reaction lässt sich durch Auswaschen mit Wasser nicht beseitigen, woraus dann folgt, dass die sauere Reaction der Magenschleimhaut nicht allein von Säuren herrühren kann, welche in Wasser löslich sind (Milchsäure, Salzsäure etc.), wie man bisher angenommen hatte, sondern von dem in der Schleimhaut vom Verf. nachgewiesenen Lecithalbumin. Die Magenschleimhaut nimmt, mit Sodalösung behandelt und von einem Ueberschuss der letzteren durch Waschen mit ausgekochtem Wasser befreit, intensiv alkalische Reaction an. Sie bindet daher Alkali so, dass die Alkaliverbindung in Wasser schwer löslich ist. Dies stimmt gleichfalls mit den früher

beschriebenen Eigenschaften des Lecithalbumins. Die alkalische Schleimhaut, mit kohlensäurehaltigem Wasser behandelt und gründlich ausgewaschen, wird wieder sauer. Alle diesbezüglichen Versuche hat Verf. sowohl an der unveränderten, als auch an der feingehackten Magenschleimhaut ausgeführt. Weitere Versuche des Verf.'s beziehen sich auf die Einwirkung der Kohlensäure auf die Salze der Alkalimetalle, speciell auf Kochsalz. Bekanntlich hat Bunge darauf aufmerksam gemacht, dass die Quelle der freien Salzsäure des Magensaftes auch die Massenwirkung der Kohlensäure auf Kochsalz sein kann und dass es nicht so sehr die Bildung freier Salzsäure ist, welche einer Erklärung bedarf, als der Umstand, dass die freie Salzsäure den Weg nach der Oberfläche der Magenschleimhaut, das Alkali aber den nach dem Blutstrom einschlägt. Zunächst hat also Verf. untersucht, ob sich eine Zerlegung des Kochsalzes durch Kohlensäure auch auf experimentellem Wege nachweisen lässt. Es hat sich gezeigt, dass dies in der That gelingt. Wenn man zu destillirtem Wasser pulverförmiges (ungeglühtes oder geglühtes) Kupferoxyd setzt und Kohlensäure oder Luft durchleitet, so gehen nur minimale Mengen von Kupfer in Lösung, ebenso dann, wenn man zu Kochsalzlösung Kupferoxyd bringt und statt Kohlensäure von Kohlensäure befreite Luft hindurchleitet. Quantitativ bestimmbare Mengen Kupfer gehen aber in Lösung, wenn man durch eine mit Kupferoxyd versetzte Kochsalzlösung Kohlensäure leitet. Auch quantitative Versuche, einerseits mit verschiedenprocentigen Kochsalzlösungen, andererseits mit gleichbleibendem Kochsalz, aber wechselndem Kohlensäuregehalt der Flüssigkeiten, wurden ausgeführt und zwar auf zweierlei Weise. Das gelöste Kupfer wurde sowohl titrimetrisch, als colorimetrisch bestimmt. Die gelöste Kupfermenge stieg ebenso bei steigendem NaCl als Kohlensäuregehalt der Flüssigkeiten. Zur Erklärung gewisser, bei diesen ausserordentlich verdünnten Lösungen beobachteten Erscheinungen stellt Verf. eine von der Dissociationstheorie ausgehende Hypothese auf, welcher er aber noch keine allgemeine Geltung zusprechen will. — Verf. stellt nun zur Erklärung der chemischen Processe bei der Bildung freier Salzsäure folgende Hypothese auf: Die freie Salzsäure bildet sich in der Ge-

websflüssigkeit, welche die Magenschleimhaut durchtränkt, zum grossen Theil bei der Einwirkung der bei der normalen Oxydation entstehenden Kohlensäure auf Chlornatrium. Die freie Salzsäure, als leicht diffusible Verbindung, diffundirt sehr rasch theils in die Ausführungsgänge der Magendrüsen, von wo sie sehr bald auf die Oberfläche der Magenschleimhaut geschafft wird, theils aber (und diese Möglichkeit scheint bisher übersehen worden zu sein!) auch in entgegengesetzter Richtung, d. h. gegen die Lymphgefässe und Venen. Das unter Einem entstehende kohlensaure Natrium wird von dem sauren Bestandtheil der Zellen, dem Lecithalbumin, gebunden. Die colloidale, nicht diffussionsfähige Natronverbindung wird erst dann allmählich wieder in freies Lecithalbumin und kohlensaures Natrium verwandelt, wenn die Circulationsverhältnisse, nachdem der Reiz, welcher die Magenschleimhaut durch die Ingesta getroffen, abgenommen hat, zur Norm zurückkehren. Je nach dem Zustand, in welchem sich die Magenschleimhaut befindet, werden die chemischen Vorgänge in ihr verschieden sein und sich etwa folgendermaassen gestalten: 1. Bei der Ruhe. Die Kohlensäure, welche gemäss der geringen Blutmenge der Schleimhaut, wenn diese nicht zur Thätigkeit angeregt ist, sich auch in geringerer Menge bildet, zersetzt eine ihrer Menge proportionale Menge Kochsalz, unter Bildung von Salzsäure und kohlensaurem Natron. Man könnte sich nun denken, letzteres würde vom sauern Bestandtheil der Zellen Anfangs festgehalten, aber dann an die entstandene Salzsäure wieder abgegeben. Diese Vorstellung hätte aber etwas Schwieriges, denn ein völliges Gleichgewicht könnte sich nur dann herstellen, wenn die Wirkung der freien Salzsäure auf die Natronverbindung sich rascher vollziehen würde, als ihre Diffusion. Wäre das aber der Fall, so könnte überhaupt — auch während des Reizzustandes der Schleimhaut — keine freie Salzsäure zur Secretion kommen, woraus dann folgt, dass man die Secretion einer gewissen, wenn auch geringen Menge freier Salzsäure auch während des Ruhezustandes der Magenschleimhaut annehmen muss. Es gibt übrigens nichts, was dieser Annahme widersprechen

würde. 2. Während des Reizzustandes der Verdauung. Die Magenschleimhaut röthet sich bekanntlich, sobald sie gereizt wird, und wird reich an Blut, der Stoffwechsel also während der Secretion in ihr sehr lebhaft. Es bildet sich eine grosse Menge von Kohlensäure. Ihre Massenwirkung äussert sich in der Bildung einer relativ grossen Menge von Salzsäure. Diese diffundirt nach allen Seiten, also nicht nur gegen die Magenhöhle hin, wie man bisher ohne triftigen Grund angenommen hat. Derjenige Antheil HCl, welcher gegen den Blutstrom hin diffundirt, wird entweder schon im Blute der Pfortader, oder in der Leber neutralisirt. Das abgespaltene Natron wird von der Albumin-Lecithinverbindung der Schleimhaut gebunden, bildet mit ihr einen nicht diffusiblen, colloiden Körper. 3. Bei Abnahme des Reizes (nach der Verdauung). Der Blutgehalt der Schleimhaut nimmt ab. Die sich weiter bildende Kohlensäure zerlegt langsam die Albumin-Lecithin-Natronverbindung. Es entsteht kohlensaures Natron, welches leicht diffusibel ist und mit dem Blutstrom weggeführt wird, aber auch auf die Schleimhautoberfläche gelangen kann. Eine solche Zerlegung der erwähnten organischen Natronverbindung kann wohl auch während des erhöhten Reizzustandes der Schleimhaut stattfinden, tritt aber wegen der grossen Menge Salzsäure, welche sich gleichzeitig unter Mitwirkung solcher Zellen bildet, welche noch freies, sauer reagirendes Lecithalbumin enthalten und das Natron noch zu binden vermögen, nicht nachweisbar in Erscheinung. Eine ausgiebige Einwirkung der Kohlensäure auf die colloide Lecithin-Albumin-Natriumverbindung wird übrigens eben durch die starke Quellung des Körpers behindert und wird sich mehr auf die Oberfläche der gequollenen Zellbestandtheile (Zellkerne) beschränken müssen. Die Quellung ist also ein Schutzmittel gegen ein zu rasches und zu tiefes Eindringen der Kohlensäure in die Substanz der Zelle resp. des Zellkerns. Verf. weist darauf hin, dass die Magenflüssigkeit in nüchternem Zustand schon häufig alkalisch gefunden wurde, dass aber, wenn man auch die Beweiskraft von Beobachtungen an möglicherweise mit Pylorusdrüsensecret gemengten Flüssigkeiten bezweifeln will, zum Mindesten nichts bekannt ist, was gegen die Möglichkeit der Absonderung einer alkalischen Flüssigkeit im nüchternen Zustand sprechen würde. Was

das Quellen der Zellenbestandtheile in der Höhe der Verdauung betrifft, beruft sich Verf. auf R. Heidenhain's Beobachtungen, welche ein solches direct nachgewiesen haben.[1]) Verf. nimmt also an, dass das bei der Zerlegung von Kochsalz entstehende Alkali vom sauern Zellbestandtheil zeitweilig gebunden, in einen colloiden Körper verwandelt wird, während nichts vorhanden ist, was die Diffusion der entstandenen Säure verhindern könnte. Die oben erwähnte räthselhafte Regelmässigkeit in der Vertheilung von Säure und Alkali hätte somit eine befriedigende Erklärung gefunden. Eine Stütze für seine Hypothese erblickt Verf. noch in Folgendem: Es ist eine zuerst von Bence-Jones, dann von Maly und anderen Forschern constatirte Thatsache, dass der Harn nicht auf der Höhe der Magensaftabsonderung, sondern meist erst mehrere Stunden nach der Mahlzeit neutral oder alkalisch wird, ja dass man oft genug beobachten kann, dass der Harn kurze Zeit nach der Aufnahme von Speisen stärker sauer ist, als er vorher war. Dies spricht einerseits dafür, dass während des Reizzustandes der Schleimhaut Salzsäure auch gegen den Blutstrom hin diffundirt (sie kann allerdings auch vom Magen her wieder resorbirt worden sein), und zeigt andererseits, dass das Alkali nicht sofort eliminirt, sondern eine zeitlang im Organismus zurückgehalten wird. Verf. macht noch besonders an der Hand der bekannten Versuche von Maly darauf aufmerksam, dass sich die Ausscheidung des Alkali lange Zeit, stundenlang hinzieht, was bei der Raschheit, mit der gewisse Stoffe, auch alkalisch reagirende, den Organismus verlassen, am ungezwungensten so erklärt werden kann, dass das bei der Zerlegung von NaCl entstandene Alkali zeitweilig gebunden und erst allmählich (an Kohlensäure) wieder abgegeben wird. Ist das geschehen, so ist der saure Zellbestandtheil wieder regenerirt und geeignet, bei einer neuerlichen Absonderung von Magensaft mitzuwirken. Die Versuche des Verf.'s dürften für die Erkenntniss der physiologischen Rolle der Lecithine und Nucleïne von einiger Bedeutung sein. L. Liebermann.

---

1) Physiologie der Absonderungsvorgänge, pag. 148 (in Hermann's Handb. d. Physiologie).

177. E. Biernacki: **Das Verhalten der Verdauungsenzyme bei Temperaturerhöhungen.**[1]) Reines, nach Kühne bereitetes Trypsin wird in 0,25 % Sodalösung bei einer Temperatur von 50° bereits in 5 Min. unwirksam, eine solche von 45° schwächt es in derselben Zeit, was um so auffallender ist, als 40° die Verdauung am besten befördern. Frisches Pankreassecret erleidet selbst bei 55° keine merkbare Schwächung seiner tryptischen Fähigkeit. Weitere Versuche ergaben, dass beigemengte Salze das Trypsin von den Folgen der Erhitzung zu schützen vermögen und dadurch den zur Vernichtung des Enzyms nöthigen Wärmegrad (55—60°) zu erhöhen, insbesondere wirkten in diesem Sinne Chlorammonium, salpeter-, phosphor- und schwefelsaures Ammon, sowie Kochsalz. Der Salzgehalt schwankte zwischen 0,05—4 %, doch scheint es für jedes Salz ein Optimum des Gehaltes zu geben. Durch Vereinigung von zwei oder drei Salzen trat die Erscheinung in höherem Grade auf; 60° erwies sich als tödtend, aber bei 55° ging die Verdauung in Gegenwart von zwei Salzen rascher vor sich als bei einem. Ebenso prägnant schützen das Trypsin vollkommen salzfreie Albumose, weiter Amphopepton und Antipepton in 0,5—5 %iger Lösung, nicht dagegen Stärke und Traubenzucker. — In neutraler oder schwach saurer Lösung gingen die Trypsinproben schon bei 45° zu Grunde, auch schützten hier weder Salze noch Eiweisskörper. Wird Trypsin in alkalischer Lösung bei Anwesenheit von Salzen durch 5—10 Min. auf 45° erwärmt, so wird die proteolytische Fähigkeit des Enzyms verstärkt, sodass später die Verdauung bei 38—40° viel rascher von Statten geht, als in der Norm. — Pepsin wurde durch Erhitzung auf 60° in seiner Wirkung beeinträchtigt; sauere Reaction vergrösserte seine Resistenz, ebenso Salze und besonders Pepton, in dessen Gegenwart es erst bei 70° zerstört wurde. — Versuche mit Ptyalin ergaben analoge, doch eigenthümliche Resultate. Unfiltrirter Speichel büsste seine Wirkung auf Stärke bei 75°, filtrirter dagegen schon bei 70° ein. Verdünnen mit Wasser drückte die Temperatur auf 60° herab; Zusatz von Salzen (bis 0,5 %), besonders den oben genannten, sowie von Albumosen

---

[1]) Zeitschr. f. Biologie **28**, 49—71.

und Pepton erhöhte den vernichtenden Wärmegrad für verdünnten Speichel auf 65—70° (Pepton), und zwar war der schützende Einfluss am stärksten bei alkalischer Reaction, dann bei sauerer, am schwächsten bei neutraler. — Im Allgemeinen lässt sich sagen, dass ein Enzym um so weniger widerstandsfähig gegen die Temperatur ist, je reiner dasselbe ist. — Von neutralen Salzen wird die Pepsinwirkung im Gegensatz zum Trypsin stark beeinträchtigt. Die Verdauungsfähigkeit des letzteren wird nur durch Chlornatrium und schwefelsaure Magnesia deutlich geschwächt. Specielle Versuche ergaben, dass aber das Trypsin sowohl in alkalischen wie in neutralen gesättigten Salzlösungen Fibrin zu verdauen vermag, doch wurde der Vorgang dadurch verlangsamt. Andreasch.

178. **N. P. Schierbeck: Ueber den Einfluss der Kohlensäure auf die diastatischen und peptonbildenden Fermente im thierischen Organismus.**[1]) Zur Erklärung der widersprechenden Angaben anderer Forscher, denen zufolge die Kohlensäure bald einen fördernden und bald einen hemmenden Einfluss auf die thierischen Diastasen ausübt, hat S. eine Reihe von Untersuchungen über diesen Gegenstand ausgeführt. Die meisten Versuche sind mit Speichel, einzelne aber auch mit Pankreasdiastase angestellt. Die angewandte Stärke war in den meisten Versuchen die im Handel gehende Colman'sche Reisstärke. Es wurden 10 Grm. davon mit Wasser bis zu 200 Grm. verkleistert. Der Speichel war gewöhnlich mit 9 Vol. Wasser verdünnt und in den meisten Versuchen kamen auf je 100 CC. Kleister (10 Stärke zu 200 Wasser) 10 CC. dieses verdünnten Speichels. Die kohlensäurehaltigen Proben wurden theils mit reiner Kohlensäure und theils mit Kohlensäure-Luftmischungen in der Weise gesättigt, dass die Kohlensäure bezw. die Kohlensäure-Luftmischung in einen Kolben, welcher den Kleister enthielt, unter wiederholtem Schütteln $^1/_4$—$^1/_2$ Stunde über die Oberfläche des Kleisters geleitet wurde. Der Controllkolben wurde zur Entfernung aller Kohlensäure in derselben Weise mit kohlensäurefreier atmosphärischer Luft behandelt. Die Intensität der

1) Skandinavisches Arch. f. Physiol. 3, 1891.

diastatischen Wirkung wurde durch Bestimmung des gebildeten Zuckers durch Titration nach der Reischauer'schen Titrirmethode mit Fehlings Flüssigkeit gemessen. Zuerst wurden einige Versuchsreihen mit Kleister von verschiedenen Stärkearten angestellt. In den allermeisten Proben wirkte die Kohlensäure hierbei beschleunigend, und nur auf die Umsetzung der Weizenstärke wirkte sie hemmend. Es zeigte sich nun, dass die Weizenstärke ursprünglich sauer, die anderen Stärkearten dagegen neutral oder alkalisch reagirten. Es wurden dann Versuche über die Einwirkung der Kohlensäure auf die Zuckerbildung in neutralem, angesäuertem (mit Milchsäure) oder alkalischem (durch Zusatz von Na_2CO_3) Kleister angestellt. Das Ergebniss war regelmässig, dass sowohl beim Ptyalin als bei der Pankreasdiastase eine bedeutende Beschleunigung der Zuckerbildung durch den Einfluss der Kohlensäure auf die neutrale und besonders die alkalische Flüssigkeit zu beobachten war. In einem sauren Kleister (0,018 bis 0,023 $^0/_0$ Milchsäure) wirkte die Kohlensäure dagegen hemmend auf die Zuckerbildung ein. In einer neutralen Flüssigkeit kommt die fördernde Wirkung der CO_2 schon bei sehr niedrigem Partiardruck derselben zum Vorschein; durch einen besonderen Versuch weist S. nach, dass die gewöhnliche atmosphärische Luft und in noch höherem Grade die Laboratoriumsluft, der ganz kohlensäurefreien Luft gegenüber, einen mit dem Kohlensäuregehalte steigenden, fördernden Einfluss ausübte. Die Bedeutung dieses Verhaltens bei Laboratoriumsversuchen über den relativen Fermentreichthum verschiedener Flüssigkeiten, falls diese neutral oder alkalisch sind, liegt auf der Hand und wird von S. besonders hervorgehoben. — Anknüpfend an die nun referirten Untersuchungen kritisirt S. die Ansicht von Ebstein über die Ursache des Diabetes. Da die Zuckerbildung im Organismus so gut wie überall in alkalischer Flüssigkeit von Statten geht, kann die Ansicht Ebsteins von einem hemmenden und dadurch regulirenden Einfluss der Kohlensäure auf die Zuckerbildung im Organismus nach S. nicht stichhaltig sein. — In Uebereinstimmung mit Chittenden u. A. findet S., dass die Zuckerbildung am besten bei einer schwach sauren Reaction verläuft. Für die Milchsäure liegt das Maximum nach S. bei 0,01 $^0/_0$. Bei neutraler Reaction ist die

Wirksamkeit der Diastasen schwächer; in einer schwach alkalischen Flüssigkeit ist sie noch geringer und bei einem Alkaligehalte von ca. 0,4 % Na_2CO_3 hört sie vollständig auf. Auf die Wirkung einer schwachen, nicht sehr peptonhaltigen Lösung von Pepsinchlorwasserstoffsäure wirkt die Kohlensäure hemmend ein, ein Theil der verdauenden Kraft geht dabei für immer verloren. — Zu den Versuchen über die Wirkung der Kohlensäure auf die Trypsinverdauung bereitete S. ein Glycerinextract der Drüse nach den Vorschriften v. Wittichs und Heidenhains, also mit Hülfe von Essigsäure, um das Zymogen in Enzym überzuführen. Das Extract wurde mit Alcohol gefällt, der Niederschlag in Wasser gelöst, und diese, schwach sauer reagirende, kräftig verdauende Lösung zu den Versuchen verwendet. Als Verdauungsobject verwendete S. in gleichgrosse Scheiben zerschnittenes, hartgekochtes Eiweiss. Zum Ansäuern der Proben wurde Milchsäure und zum Alkalischmachen Na_2CO_3 verwendet. Die Geschwindigkeit der Verdauung wurde theils nach dem Aussehen der Proben und theils durch Gewichtsbestimmung des unverdauten Rückstandes beurtheilt. Der Gehalt der angesäuerten Proben an Milchsäure war 0,005 %; der Gehalt der alkalisirten an Na_2CO_3 war 0,02—0,8 %. — Das Versuchsergebniss war ein ähnliches wie für die diastatischen Enzyme. Die Kohlensäure übte einen stark fördernden Einfluss auf die Wirkung des Trypsins in einer alkalischen Flüssigkeit aus. Bei saurer Reaction war der Einfluss der Kohlensäure ein hemmender. Wenn die Proben nicht thymolisirt wurden, fand auch ein Unterschied der Art statt, dass das Eiweiss in den milchsäurehaltigen oder kohlensäurehaltigen Proben bis auf einen hautartigen Rest sich klar löste, während es in den alkalischen, nicht mit Kohlensäure behandelten Proben stets einen flockigen Bodensatz lieferte. Nach S. soll die Wirkung des Trypsins bei sehr schwach saurer Reaction am kräftigsten sein. Die Wirkung der Kohlensäure sowohl in einer sauren wie in einer alkalischen Enzymlösung — sei es in einer Lösung von Diastase oder Trypsin — erklärt sich leicht durch ihre sauren Eigenschaften. Dieser fördernden Wirkung der Kohlensäure auf die Zuckerbildung und die Trypsinverdauung misst S. auch eine gewisse Bedeutung für die physiologische Verdauung im Darme bei. Hammarsten.

179. **M. C. du Saar: Milchgerinnende Wirkung des Mageninhalts junger Säuglinge.**[1]) Nach der zuerst von Epstein geübten Methode hat die Verf. den Mageninhalt von fünfzig mit Muttermilch ernährter Säuglinge in verschiedenen Digestionsstadien untersucht. Der nüchterne Magen des neugeborenen Kindes wurde ebenso wie derjenige des bis 14 Tage alten Säuglings nach vollendeter Digestion fast immer leer gefunden; auch wurde die Sondeneinführung während der Digestion besser vertragen wie die an dem leeren Organ vorgenommene Sondirung. Der in den verschiedenen Perioden der Digestion gewonnene Mageninhalt, dessen Menge zwischen 5 und 30 CC. schwankte, wurde in kleinen geschlossenen sterilisirten Flaschen aufgefangen. Jedesmal waren — im Gegensatz zu den Epstein'schen Angaben — weiche Coagula in denselben vorhanden, welche sogar an den Tagen der Colostrumfütterung durch Vermischung mit kleinen Fetttropfen hochgelb gefärbt waren. Die in der Regel geringe Quantität des Filtrats (die Filtration geschah durch Leinwand, erfolgte indessen immer sehr schwierig und langsam) ermöglichte nur selten die Bestimmung des Säuregehalts. In 4 Bestimmungen betrug derselbe 0,54 resp. 0,86, 0,547, 0,851 $^0/_{00}$; eine schwache Milchsäurereaction (Uffelmann) wurde in einzelnen Fällen erhalten, die HCl-Reactionen ergaben nur in 2 Fällen ein positives Resultat. Quantitative HCl-Bestimmungen nach Sjöqvist-von Jaksch fehlen. Das Lackmuspapier wurde immer stärker durch die auf dem Filtrum sich befindenden Coagula als durch das Filtrat geröthet, so dass hier wie im Mageninhalt der Erwachsenen mehr Säure an den festen als an den flüssigen Antheilen des Mageninhalts gebunden erscheint. Die von der Verf. gestellten Fragen waren folgende: 1. Hat der Mageninhalt des Säuglings die nämliche gerinnende Wirkung auf Kuhmilch wie derjenige des Erwachsenen? 2. Wie verhält sich der Mageninhalt des Säuglings gegen Frauenmilch? Was die erste Frage anbelangt, so bedingte frisch entleerter und filtrirter Mageninhalt weder neutralisirt noch

---

[1]) Aus dem pathologischen Laboratorium zu Amsterdam. Diss., Amsterdam 1890. Melkstremmende werking van den maaginhoud bij jonge zuigelingen.

bei saurer Reaction in 21 Versuchen irgendwelche Coagulation der Kuhmilch. Nur in zwei Fällen, in welchen das neutralisirte Filtrat 24 Stunden, nachdem es erhalten war, auf seine Labwirkung geprüft wurde, entstand eine der Labwirkung vollkommen ähnliche Caseïngerinnung. Das Labferment selbst war also in den frischen Flüssigkeiten in keinem der Digestionsstadien aufzufinden. Die nicht neutralisirten Filtrate ergaben in einigen Fällen mit Kuhmilch eine atypische grobkörnige Caseïngerinnung unter zunehmendem Säuregehalt. Die Labzymogenwirkung war jedesmal dagegen eine sehr kräftige und geschwinde; es erforderte dieselbe nur den Zusatz äusserst geringer $CaCl_2$-Quantitäten, während die Zeit, innerhalb welcher die Gerinnung vollendet war, von der Menge des zur Anwendung gekommenen Mageninhaltfiltrats unabhängig war. Das alkalisirte, mit $CaCl_2$ versetzte Filtrat behielt merkwürdigerweise das Gerinnungsvermögen sehr lange bei, sogar nachdem schon Zersetzungsvorgänge in demselben eingetreten waren (nach 10 bis 14 Tagen). Merkwürdigerweise konnte die Coagulirung auch durch Versetzen der Milch mit kleinen Mengen HCl vollständig erreicht werden. Es ist letzteres Factum jedoch nicht im Sinne einer Labfermentbildung aus dem Proenzym durch Salzsäure zu deuten; die Gerinnung blieb nämlich aus, wenn man vorher die Salzsäure zum Mageninhalt hinzufügte und dieses Gemisch vor dem Versetzen mit der Milch neutralisirte. Nach Alkalisirung und Versetzen mit $CaCl_2$ konnte aber dennoch Gerinnung erzielt werden. Das Labzymogen, welches unter diesen Umständen also nicht zerstört war, war aber nach 24stündiger Erwärmung des HCl-haltigen Mageninhalts auf Körpertemperatur nicht mehr anwesend. 2. Verf. constatirte die grosse Resistenz der Frauenmilch gegen verdünnte Salzsäure und Milchsäure, indem nach 24stündiger Einwirkung dieser Säure niemals — wie auch von Biedert constatirt wurde — eine Coagulation eintrat. Künstlicher, aus Kalbsmagen mit HCl bereiteter, sowie natürlicher, aus dem Magen des gesunden erwachsenen Menschen erhaltener Magensaft, welcher bekanntlich eine sehr schnell eintretende Caseïngerinnung der Kuhmilch zu Stande bringt, ruft im neutralisirten Zustande keine Veränderung der Frauenmilch hervor. Zur Gerinnung der Frauenmilch ist saure Reaction

des Mageninhalts unumgänglich nothwendig. Die Gerinnung selbst ist eine flockige, und die in dieser Weise coagulirte Frauenmilch ist der aus dem Säuglingsmagen entleerten Flüssigkeit vollkommen ähnlich. Ebenso ergab das Filtrat des Säuglingmageninhalts nur in denjenigen Fällen eine Gerinnung der Frauenmilch, wenn dasselbe mit HCl versetzt war. Leider wurde hier die Labzymogenwirkung nach Alkalisirung und Versetzen mit $CaCl_2$ nicht geprüft. Der Schlussversuch wurde mit dem oben erwähnten salzsäurehaltigen Mageninhalt eines noch nicht genährten neugeborenen Säuglings angestellt; der Säuregehalt des 4,3 CC. betragenden Filtrats war 1,825 $^0/_{00}$, alle HCl-Reactionen fielen positiv aus. Diese Flüssigkeit coagulirte unter keinen Umständen Kuhmilch; das Caseïn der Frauenmilch wurde durch das unveränderte Filtrat ganz vorzüglich, durch das neutralisirte Filtrat indessen durchaus nicht coagulirt. Dem Zymogen geht also hier entweder noch die Eigenschaft ab, die Kuhmilch nach Alkalisirung und Versetzen mit $CaCl_2$ zu gerinnen; oder es handelt sich hier — und dieser Meinung ist die Verf. nicht abgeneigt — um ein besonderes Ferment. — Die Frauenmilch gerinnt also im Magen des jungen Säuglings durch die combinirte Einwirkung der Säure und des Labzymogens. Die Abwesenheit des Fermentes selbst im Magen des jungen Säuglings wird aber aus obengenannten Gründen durch das Fehlen freier Salzsäure in demselben nach der Verf. nicht genügend erklärt. Zeehuisen.

180. **R. H. Chittenden, E. P. Joslin und F. S. Meara: Ueber die im Saft der Ananas enthaltenen Fermente nebst einigen Beobachtungen über die Zusammensetzung und proteolytische Wirkung des Saftes.**[1]) Das von V. Marcano in Bromeliaceen und speciell in der Ananas entdeckte proteolytische Ferment, dessen die Mosquera-Julia Food Co. sich zur Herstellung von Nahrungsmitteln bedient, ist als »Bromelin« bezeichnet worden.[2]) Ein bei

1) On the ferments contained in the juice of the pineapple (Ananassa sativa) together with some observations on the composition and proteolytic action of the juice. Trans. Connecticut Academy, VIII, 1891, pag. 28. Sheffield biol. labor. Yale University. Auch Medical news 58, 719. — 2) Bulletin of pharmacy 5, 77, 1891.

40° sehr wirksames Labferment ist in der Ananas gleichfalls vorhanden; es konnte von dem proteolytischen bisher nicht getrennt werden. Der aus der Ananas im Betrage von mehr als der Hälfte des Gewichts erhältliche Saft hat im Mittel das spec. Gewicht 1,043; die Acidität desselben entspricht 0,28—0,65, im Mittel 0,45 % HCl. Der Saft enthält nur wenig Eiweiss, eine Bestimmung ergab 0,027 Grm. in 100 CC. In der natürlichen sauren Lösung erhält man durch Erwärmen zwei flockige Coagula, eines bei ca. 75° und ein anderes bei 100°; in der neutralisirten Flüssigkeit erhält man nur bei ca. 82° ein Coagulum. Ferner ist noch ein Albuminstoff zugegen, welcher beim Erhitzen nicht ausfällt, wohl aber auf Zusatz von Essigsäure und Ferrocyankalium. Beim Sättigen des sauren oder neutralisirten Saftes mit Ammoniumsulfat fallen alle Albuminstoffe und auch die Fermente. Durch Sättigen der Flüssigkeit mit Natriumchlorid wird nur ein Theil der Albuminstoffe mit den Fermenten gefällt, durch Magnesiumsulfat ebenfalls; im Filtrat von letzterer Fällung giebt Natriumsulfat nur noch einen schwachen Eiweissniederschlag. — Das proteolytische Ferment wirkt in saurer, neutraler und in alkalischer Lösung, am besten in neutraler. Die Verdauungsversuche wurden in der Regel in der Weise angestellt, dass 100 CC. Saft und 10 Grm. feuchtes coagulirtes Eiweiss bei 40° digerirt wurden. Nach Beendigung des Versuchs wurde die ungelöste Substanz abfiltrirt, bei 110° getrocknet, gewogen und mit dem gleichfalls bei 110° getrockneten Rückstand des angewandten Eiweiss (1,3302—1,4583 Grm.) verglichen. Die ungelöste Substanz bestand zum Theil aus einem Antialbumid ähnlichen Körper. In den 2—5½ Stunden dauernden Versuchen wurde in dem sauren Saft 20,8—38,8 % des Eiweiss gelöst, von dem neutralisirten 29,7—44,4 %. Von gekochtem Fibrin wurde unter gleichen Verhältnissen mehr gelöst, und zwar wurde es besser in saurer als in neutraler Lösung verdaut. Von 10 Grm. Fibrin (mit 2,5273 Grm. Trockensubstanz) wurde in zwei Stunden gelöst durch die saure Flüssigkeit 1,2838 Grm., durch die neutralisirte 1,0952, von 10 Grm. Eiweiss (mit 1,4486 Grm. Trockensubstanz) in derselben Zeit 0,4161 resp. 0,4390 Grm. Muskelsubstanz (nicht coagulirt) wurde noch leichter aufgelöst, besonders

in neutraler Lösung. — Zusatz eines gleichen Volumen Salzsäure, 0,2 %, zum Ananassaft beeinträchtigt die Verdauung erheblich; bereitet man eine an fremden Substanzen arme Fermentlösung (durch Fällung des Saftes mit Alcohol, 95 %, und Lösen des Niederschlages in Wasser), so wird durch den gleichen Zusatz von Salzsäure die Verdauung völlig aufgehoben. Zusatz von Natriumcarbonat, 0,5 %, zu neutralisirtem Saft vermindert die Lösung des Eiweiss von 23,9 % bis auf 9,0 %; 1 % Natriumcarbonat hob sie völlig auf. — Einfluss der Temperatur. Der neutralisirte Saft hat das Optimum seiner Wirksamkeit zwischen 50 und 60°; noch bei 70° ist dieselbe erheblich; bei 80° ist sie nicht mehr nachzuweisen. Natürlich saurer Saft verliert seine Wirksamkeit früher; derselbe verdaut besser bei 40° als bei 55°, unter 70° wird dieselbe bereits zerstört. Die Temperatur, welche die Fermentwirkung aufhebt, ist ungefähr dieselbe, bei welcher das erste Hitzecoagulum auftritt. Nach Biernacki wirken Albumose und Pepton schützend auf Fermente, so dass durch ihre Anwesenheit die Zerstörungstemperatur erhöht wird. So zeigte sich auch das proteolytische Ferment der Ananas empfindlicher gegen hohe Temperaturen, wenn der neutralisirte Saft vor dem Zusatz des Eiweiss erhitzt wurde. Eine viertelstündige Erhitzung auf 60° bewirkte unter diesen Verhältnissen bereits eine bedeutende Abschwächung des Ferments. Temperaturen bis 40° sind dagegen ohne schädliche Wirkung; bei diesen Temperaturen kann der Saft unbeschadet zur Trockne verdampft werden. — Die Wirkung des Ferments setzt bei 40° sofort ein und dauert ca. 4 Stunden ungeschwächt fort. — Isolirung. Durch Fällung mit Ammoniumsulfat und Ausdialysiren der Salze erhält man ein neben dem Ferment sämmtliche Albuminstoffe enthaltendes Präparat. Reiner erhält man das Ferment durch Fällung mit Natriumchlorid und nachfolgende Dialyse. Der so erhaltene Körper steht in seinen Reactionen zwischen einem Globulin und einer Heteroproteose. Weniger rein erhält man das Ferment durch Fällung mit Magnesiumsulfat. Die Albuminstoffe des Saftes werden durch 5stündige Digestion desselben bei 40° nicht verändert. — Die durch den Ananassaft gebildeten Producte. Es entsteht ein Antialbumid ähnlicher Körper, leicht löslich in schwachem Natrium-

carbonat und wieder fällbar durch Essigsäure, im Ueberschuss der letzteren schwer löslich. Der saure Saft bildet eine geringe Menge Acidalbumin, beim Neutralisiren ausfallend. Beim Erhitzen erhält man keine erhebliche Fällung. Alcohol fällt Proteose, hauptsächlich Deuteroproteose und echtes Pepton; in Lösung findet sich Tyrosin und etwas Leucin. Hat man die Verdauung in neutraler oder schwach alkalischer Lösung vorgenommen, so erhält man weniger von dem Antialbumid ähnlichen Körper, dagegen fällt beim Erhitzen nach Zusatz einiger Tropfen Essigsäure reichlich eine im Ueberschuss unlösliche, dem Antialbumid nahestehende Substanz; auch Salpetersäure giebt eine im Ueberschuss unlösliche Fällung. Im Uebrigen werden dieselben Producte erhalten wie bei Verdauung in saurer Lösung. Denselben fehlt der unangenehme Geschmack, welcher den Producten der animalischen Fermente eigen ist.

Herter.

181. **Raphael Dubois: Ueber das angebliche Verdauungsvermögen der Flüssigkeit aus der Urne von Nepenthes.**[1]) Die von Ch. Darwin u. A. herrührenden Versuche über die »carnivoren Pflanzen« wurden ohne Berücksichtigung einer eventuellen Mitwirkung von Microorganismen angestellt. Duchartre bezweifelte daher die Angaben von Ellis und Curtis über Dionaea. Ed. Morren's Versuche an Pinguicula und Drosera, sowie die von Hoppe-Seyler und Herter an letzterer Pflanze bestätigten das Verdauungsvermögen derselben nicht. Verf. prüfte das von Dalton Hooker angegebene Verhalten der Flüssigkeit von Nepenthes. Er experimentirte mit N. Rafflesiana, Hookeriana, coccinea, phyllamphora, distillatoria, hybrida, maculata. Die Urnen der Pflanzen enthielten eine vor dem Oeffnen des Deckels klare, etwas fadenziehende, schwach saure Flüssigkeit; in den geöffneten Urnen war die Flüssigkeit trübe; sie enthielt meist Insecten und roch manchmal entschieden faulig. Die Flüssigkeit aus den noch geschlossenen Urnen, unter antiseptischen Cautelen entnommen und aufbewahrt, hielt sich monatelang unverändert. Coa-

[1]) Sur le prétendu pouvoir digestif du liquide de l'urne de Nepenthes. Comp. rend. **111**, 315—317.

gulirtes Eiweiss wurde von derselben nicht gelöst, binnen mehrerer Stunden wurde weder bei Zimmertemperatur, noch bei 35 oder 40° Pepton gebildet. Die Flüssigkeiten aus den seit kurzer Zeit geöffneten Urnen dagegen, welche zahlreiche Microorganismen enthielten, lösten Eiweiss und bildeten Pepton schon bei niederer Temperatur; es handelt sich hier aber nicht um Verdauung, sondern um Fäulniss. Herter.

182. **Otto Mugdan: Ueber den Einfluss einiger Arzneimittel auf die Eiweissverdauung.**[1]) Verf. hat die Beobachtung gemacht, dass Beigabe von Syrup oder Mucilagogummi zur Salzsäure, die Wirksamkeit dieses Mittels bei Dyspepsien beeinträchtigt. Wirklich zeigten Verdauungsversuche mit künstlichem Magensafte und gekochtem Hühnereiweiss, dass der Zusatz von Zucker (Rohr-, Trauben- und Milchzucker), sowie Mucilagogummi, Agarlösung und Salepdecoct die Verdauung verzögerte (Zurückwägung des unverdauten Eiweisses). Es wurde ferner einem Hunde eine Magenfistel angelegt und demselben in Tüll befindliches, gekochtes Eiweiss eingeführt; unter normalen Umständen war das Eiweiss nach 2$^1/_2$ Stunden vollständig gelöst. Zufügen von 1—2$^1/_2$ Grm. Zucker war ohne Einfluss, bei 20 Grm. Rohrzucker schien die Verdauung vollständig aufgehoben; doch war das Resultat solcher Versuche nicht einwandfrei, da die Tüllsäckchen häufig von einer Schleimhülle umgeben waren. Aus diesem Grunde spricht M. auch den ähnlichen Versuchen von Ogata [J. Th. **15**, 274] die Beweiskraft ab und warnt vor übereilter Deutung solcher Resultate. Andreasch.

183. **J. Huijgens; Unschädlichkeit des Ersatzes des Nahrungszuckers durch Saccharin.**[2]) Nach einer historisch-kritischen Auseinandersetzung der in diesem Jahresbericht referirten und anderer Arbeiten, in welchen vor Allem der geringe Werth der ausserhalb des Thierkörpers vorgenommenen Digestionsproben hervorgehoben und die falsche Ansicht französischer Autoren über den Werth des

---

1) Berl. klin. Wochenschr. 1891, No. 32, pag. 788—791. — 2) Diss. Amsterdam 1890. De onschadelijkheid van de vervanging der suiker in ons wedsel dur Saccharine.

Rohrzuckers als **Nahrungsmittel** bestritten wird, theilt Verf. die von ihm im pathologischen Laboratorium zu **Amsterdam** unter Aufsicht von Prof. **Stokvis** angestellten Autoexperimente mit kleinen Saccharindosen mit. Das Saccharin wurde **nur als Genussmittel zur Versüssung solcher Nahrungsmittel, zu welchen gewöhnlich ein Zusatz von Zucker stattfindet, statt Rohrzucker** während einer achtwöchentlichen Periode genommen. Das käufliche Saccharin wurde seines unangenehmen bitteren und scharfen Nebengeschmacks halber nicht zu diesen Versuchen verwendet, sondern ein aus demselben durch fraktionirte Behandlung mit Säuren hergestelltes rein süsses Präparat,[1] dessen Stickstoffgehalt (**Kjeldahl**) 7,61 % betrug (berechnet 7,667 %). Aus 50 Grm. käuflichen Saccharins wurde nach Entfernung von 17,714 Grm. der geschmacklosen Substanz 29,439 Grm. gereinigtes Saccharin erhalten. Im Ganzen wurden 17,371 Grm. dieses Produktes genommen, und zwar in Kaffee, Thee, Milch und anderen Flüssigkeiten in einfacher Lösung, in festeren Nahrungsmitteln in Form eines (Streu-)Pulvers, welches aus 1 Theil Saccharin und 19 Theilen Milchzucker zusammengesetzt war. Die täglich einverleibte Menge war im Mittel 300 Mgrm. Ausserdem wurde 2 Tage nach Ende des Versuches noch eine einmalige Quantität von 2 Grm. gebraucht. Das Körpergewicht — 68,5 Kgrm. — blieb

[1] Das im Handel vorkommende Saccharin wurde in Natronlauge gelöst und diese Lösung genau mit H_2SO_4 neutralisirt. Aus dieser Flüssigkeit konnte durch Zusatz überschüssiger concentrirter Essigsäure nach 24 Stunden ein voluminöser amorpher Niederschlag erhalten werden. Derselbe war nach längerer Auswaschung auf dem Filter völlig geschmacklos, hatte aber einen scharfen Nachgeschmack. Ein nach längerem Zuwarten in dem Filtrat entstandener geringer Niederschlag, welcher sich ebenfalls als geschmacklos erwies, wurde nachher aus demselben entfernt. Das zuletzt erhaltene intensiv süss schmeckende Filtrat wurde mit concentrirter Schwefelsäure versetzt und 24—72 Stunden stehen gelassen. Der jetzt entstandene krystallinische Niederschlag (reinen Saccharins) wurde abermals auf einem Filter gesammelt und mit kaltem Wasser bis zur neutralen Reaction des Spülwassers (Controlle durch $BaCl_2$ im Filtrat) ausgewaschen. Im Letzteren waren noch geringe Mengen Saccharin vorhanden, welche indessen nicht weiter beachtet wurden.

während der ganzen Versuchsdauer unverändert, der Appetit erhielt sich vollkommen, das anfangs geringe Bedürfniss nach Süssigkeiten zeigte eine Zunahme. Die wöchentlich angestellten quantitativen Bestimmungen der Harnbestandtheile — jedesmal eine 24stündige Periode umfassend — ergaben wie in den Versuchen von Aducco und Mosso eine geringe Zunahme des Chlors, nicht aber wie in denjenigen Salkowski's eine Abnahme der Aetherschwefelsäuren. Der Geschmack des Harns war süsslich; nach Ansäuern und Aetherextraction wurden aus demselben bedeutende Saccharinmengen erhalten. Die Unschädlichkeit möglichst gereinigten Saccharins ist durch diese Versuche also endgültig bewiesen. Verf. hat weiterhin einige Thierversuche angestellt, in welchen das in Natronlauge gelöste und nachher genau neutralisirte käufliche Saccharin in die Vena jugularis des Kaninchens injicirt wurde. Nach Einverleibung von 2 Grm. der Substanz pro Kilogramm Körpergewicht zeigten die Thiere einen bald vorübergehenden schläfrigen und kataleptischen Zustand. Diese Wirkung wurde ebenfalls durch 1 Grm. pro Kilogramm Körpergewicht des gereinigten Produktes erzielt, während die intravenöse Einverleibung grösserer Mengen der geschmacklosen Substanz (2 Grm. pro Kilogramm Körpergewicht) vorübergehende Krämpfe und nachherige kurzdauernde Paralyse und Abnahme der Reflexerregbarkeit erzeugte. Die innerliche Verabreichung dieser Mittel führte in sehr grossen Dosen bei Kaninchen zu den nämlichen Wirkungen; Hunde erwiesen sich jedoch für diese Versuche nicht geeignet, indem bald nach dem Gebrauch grösserer Saccharinmengen Erbrechen eintrat. Letale Effekte waren mit den genannten Mitteln auf keine Weise zu erreichen; die Thiere erholten sich bald, und die Elimination mit dem Harn ging auch sehr schnell von Statten. Schliesslich wurde mittelst Digestionsversuche im Brütofen bewiesen, dass die Quantität des gereinigten Saccharins,[1]) welche zur

[1]) Dasselbe wurde in $^1/_2$-Normal-Natronlauge gelöst und mit $^1/_2$-Normal-Salzsäure neutralisirt; die auf diese Weise gebildete NaCl-Lösung war also immer sehr verdünnt. Controllversuche ergaben, dass der Einfluss dieser NaCl-Zugabe irrelevant war; ausserdem wurde mit pulverisirtem Saccharin und mit der geschmacklosen Substanz mit und ohne NaCl mit gleichem Erfolg experimentirt.

Erzeugung des süsslichen Geschmacks unserer gebräuchlichen Nahrungsmittel benöthigt ist, nie im Stande sein kann, die diastatische Speichelwirkung und die peptonisirende Magensaftwirkung nachtheilig zu beeinflussen. Nur das geschmacklose Produkt zeigte diese Eigenschaften in sehr geringem Maasse. Verf. hebt gegenüber den betreffenden Angaben, in welchen die Digestionsversuche ausserhalb des Körpers mit sauer reagirendem Saccharin gewonnen worden sind, mit Recht den Umstand hervor, dass auch das nicht neutralisirte Saccharin in den Flüssigkeiten der Mundhöhle sich alsbald mit kohlensauren Alkalien verbinden und also als gelöste Natronverbindung in den Magen gelangen wird. Zeehuisen.

184. **W. Spitzer: Eine eigenthümliche Reaction des Mageninhaltes.**[1]) Setzt man zu der klar filtrirten Probe wenige Tropfen concentrirter Lauge hinzu, so nimmt dieselbe eine mehr oder weniger intensive citronengelbe Färbung an, die bei Säurezusatz verschwindet, um durch Alkali wieder zu erscheinen. Die die Reaction verursachende Substanz geht in das Alcoholextract und in die Bleiessigfällung über; Kochen mit Salzsäure macht sie aus letzterem wieder frei. Am besten entzieht man sie dem Magensafte durch Thierkohle. Verf. beschreibt weiter Versuche zur Reindarstellung der fraglichen Substanz. Der Körper findet sich constant nach reiner Eiweiss- und gemischter Kost, nie nach reiner Kohlehydratnahrung, er ist niemals im reinen Magensafte nach vollständigem Ablauf der Verdauung enthalten. Intensiv fand sich die Reaction dann ausgeprägt, wenn die Speisen abnorm lang im Magen verblieben, in Fällen von Gastrectasie etc. Andreasch.

185. **S. Riva-Rocci: Ueber eine neue Methode zur quantitativen Bestimmung der Peptone im Mageninhalt.**[2]) Verf. verwendet Magnesiumsulfat zur Ausfällung der Eiweisskörper. Man verfährt in folgender Art: In einem ersten Theile des Mageninhaltfiltrates bestimmt man die Gesammteiweissmenge durch Fällung mit absolutem Alcohol (5—10 CC. Filtrat und 60—120 CC. Alcohol). Der Niederschlag wird getrocknet und gewogen. In einem zweiten Theile (10 CC.) wird die Menge der noch gerinnbaren Eiweisskörper nach der Methode Devoto's [J. Th. **20**, 27] bestimmt. In einem 3. Theile (ebenfalls 10 CC.) werden endlich durch Ausfällung mit Magnesiumsulfat-

1) Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 163—166. — 2) Daselbst **12**, 897—899.

lösung alle Eiweisskörper mit Ausnahme der Peptone (im Sinne Kühne's) bestimmt; man sammelt den Niederschlag auf einem tarirten, aschefreien Filter, wäscht mit gesättigter Magnesiumsulfatlösung, bis das Filtrat nicht mehr die Pikrinsäurereaction gibt, trocknet dann und wägt. Das eingeschlossene Magnesiumsulfat verliert bei 110° sein Krystallwasser bis auf eines; um die Menge zu bestimmen, verascht man in einer Platinschale und addirt zum Gewichte der Asche noch 15 % (= 1 Mol. H_2O), dieses Gewicht wird sammt dem Filtergewichte subtrahirt. Die Differenz zwischen 1 und 3 gibt die Menge der Kühne'schen Peptone und die zwischen 2 und 3 die Quantität der Hemialbumose. Andreasch.

186. **N. P. Schierbeck: Ueber die Kohlensäure des Magens.**[1]) Zum Nachweis von Kohlensäure im Magen, bezw. zur Ermittelung der Spannung derselben, ging S. von der Eigenschaft des Wassers aus, grosse Mengen Kohlensäure absorbiren zu können. In den Magen des Versuchsthieres führte er durch eine Sonde Wasser von 37,5° C. ein, liess es darin so lange verweilen, bis eine möglichst vollständige Absorption etwa vorhandener Kohlensäure durch das Wasser anzunehmen war, heberte dann das letztere wieder aus und führte es bei behindertem Luftzutritt unter besonderen Cautelen in einen in der Originalarbeit abgebildeten Apparat über. Die Gesammtmenge der Kohlensäure wurde durch vollständiges Auskochen, Aufnahme der CO_2 in titrirtem Barytwasser und Zurücktitriren bestimmt. Die Kohlensäurespannung im Magenwasser suchte S. in folgender Weise indirect zu ermitteln. Er bestimmte in einer besonderen Portion des ausgeheberten Wassers die totale Kohlensäuremenge, welche von dem letzteren bei 37,5° C. und einem CO_2druck von 760 Mm. absorbirt werden konnte, wobei zu bemerken ist, dass in den Fällen, in welchen die ausgekochte Flüssigkeit alkalisch reagirte, die im Bicarbonate gebundene, dissociirbare Kohlensäure (aus der Alkalescenz der ausgekochten Flüssigkeit berechnet) sowohl bei diesen

1) Sur l'acide carbonique de l'estomac. Extrait du bulletin de l'academie royale Danoise des sciences et des lettres pour l'année 1891. Copenhague 1891.

Absorptionsversucheu, wie auch bei der Bestimmung der Gesammtkohlensäure durch Auskochen abgerechnet wurde. Aus der bei 37,5 ° C. und einem CO_2druck von 760 Mm. absorbirten totalen CO_2menge berechnete S. aus dem Absorptionscoëfficienten und dem Henry'schen Gesetz die Menge der bei dieser Temperatur und diesem Druck einfach gelösten Kohlensäure und die Differenz ergab also die in dissociabler Verbindung (mit Globulinen nach S.) gebundene Kohlensäure. Diese letztgenannte Menge subtrahirt S. von der beim Auskochen des Magenwassers gefundenen Gesammtmenge CO_2 und betrachtet den Rest als in dem Magenwasser einfach gelöste Kohlensäure. Diese Rechnung ist insofern eine fehlerhafte, als die Menge dissociabler Kohlensäure, welche das Magenwasser bei einem Kohlensäuredruck von 760 Mm. aufzunehmen vermag, wahrscheinlich grösser als diejenige ist, welche von dem Wasser bei der im Magen herrschenden niedrigeren CO_2spannung aufgenommen wird. Durch ein paar besondere Versuche sucht S. indessen zu zeigen, dass der Fehler thatsächlich so klein ist, dass die obige Berechnung der Kohlensäurespannung im Magenwasser als zulässig betrachtet werden kann. Ausser der CO_2menge wurde in den Versuchen auch die Acidität resp. Alkalescenz des ausgekochten Magenwassers bestimmt. Zu den Versuchen dienten Hunde, die theils seit 24—48 Stunden nüchtern waren und theils in verschiedenen Stadien der Verdauung untersucht wurden. In den meisten Fällen wurde der Magen vor dem Einführen des Versuchswassers ein oder mehrere Male mit Wasser ausgespült. Die Versuchsergebnisse waren folgende: Die Kohlensäure fehlt nie im Magen und findet sich dort sowohl beim nüchternen Thiere, wie in den verschiedenen Phasen der Verdauung. Die Spannung derselben ist sehr schwankend, zeigt aber eine regelmässige Abhängigkeit von den verschiedenen Phasen der Verdauung. Im nüchternen Magen ist sie gering, kann aber 30—50 Mm. betragen. Nach der Aufnahme von Nahrung steigt sie rasch an und erreicht in dem Stadium der lebhaftesten Verdauung ein Maximum von etwa 130—140 Mm. Nach beendeter Verdauung sinkt die Kohlensäurespannung allmählich auf den Werth herab, den sie im nüchternen Magen hat. Dieses Ansteigen und Abnehmen der Kohlensäurespannung verläuft ferner in derselben Weise, das Maximum der

Spannung scheint auch dasselbe zu sein, gleichgültig, ob die Nahrung eine gemischte ist oder nur aus Kohlehydrat oder aus Fleisch besteht. Entfernt man aus dem Magen das Wasser, nachdem es die darin herrschende Kohlensäurespannung angenommen hat, und bringt neues hinein, so nimmt dieses rasch Kohlensäure auf und zwar bis es etwa dieselbe Spannung, wie das vorige Wasser angenommen hat. Dies findet selbst dann statt, wenn in den Magen mehrere Male nacheinander Wasser eingeführt und darauf entleert wird. Die Bestimmungen der Acidität des Magenwassers deuten darauf hin, dass zwischen der Curve der Absonderung von Säure und der Curve der Kohlensäurespannung ein Parallelismus besteht. Um sicher zu sein, dass die im Magen gefundene Kohlensäure nicht vom Darme herrührt, hat S. auch einige Versuche an einem Hunde mit Magenfistel ausgeführt, dessen Darm mittelst eines durch die Pylorusöffnung eingeführten und dann mit Wasser gefüllten Kautschukballons von dem Magen abgesperrt war. Die Versuchsergebnisse waren in dieser Reihe ganz dieselben. Dass die Kohlensäure nicht von Gährungsvorgängen herrührt, folgt daraus, dass in den allermeisten Versuchen alle Nahrungsreste erst durch Ausspülen mit Wasser aus dem Magen entfernt worden waren. Die Kohlensäure rührt also in irgend einer noch nicht sicher anzugebenden Weise von der Magenschleimhaut selbst her und ausser der Salzsäure und Milchsäure betheiligt sich auch die Kohlensäure an der Acidität des Mageninhaltes und des Magensaftes. Hammarsten.

187. **N. Kulneff: Ueber basische Zersetzungsproducte im Magen- und Darminhalte.**[1]) Der Verf. hat in der sehr zu billigenden Absicht, der Frage der Autointoxicationen durch die Isolirung chemisch bestimmbarer Substanzen näher zu kommen, den Mageninhalt bei Gastrectasie und die Fäces bei Gastroptose auf basische Producte untersucht. In einem der untersuchten Fälle konnte Verf. nach Brieger's Methode aus dem Filtrate der Quecksilberchloridfällung einen Körper isoliren, dessen Platindoppelsalz durch die Platinbestimmung als das Salz des Aethylendiamin identificirt werden

---

1) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 44.

konnte. Aus der Fällung mit Sublimat gelang es nicht, krystallinische Körper zu isoliren. In drei anderen Fällen konnte Verf. bei Verarbeitung von 1—2 $^{1}/_{2}$ Liter Mageninhalt nicht zu bestimmbaren Körpern kommen. Dagegen gelang es, geringe Mengen einer für Mäuse giftigen Substanz zu isoliren. Bei Untersuchung der Fäces von einem Patienten mit Gastroptose konnte K. nach Brieger zu einem Platindoppelsalz gelangen, welches er nach dem »Häringslakengeruch auf Zusatz von Natronlauge« für Trimethylamin hält. »Zur näheren Untersuchung dieses »Doppelsalzes hatte Verf. noch keine Zeit«. K. kommt zu dem Schluss, dass im Mageninhalt giftig wirkende Zerfallsproducte vorhanden sind und hält das Trimethylamin aus den Fäces für ein Zerfallsproduct des Cholin oder verwandter giftiger Körper. Er verspricht übrigens weitere Untersuchungen. Kerry.

188. **J. Hedenius; Chemische Untersuchung der hornartigen Schicht des Muskelmagens der Vögel.**[1]) Als Rohmaterial dieser, in dem Laboratorium des Ref. ausgeführten Untersuchungen dienten die freipräparirten, mit Wasser genau gewaschenen Häute der Muskelmägen von Hühnern. Zur Entfernung der Gallenbestandtheile und zur Lösung einer, die erstarrten Secretfäden vielleicht verbindenden Kittsubstanz wurden die gereinigten Häute mit sehr verdünntem Ammoniak extrahirt, bis nichts mehr von dem Ammoniak gelöst wurde. Danach wurde mit essigsäurehaltigem und dann mit destillirtem Wasser vollständig ausgewaschen. Die nunmehr sehr spröde und leicht zerreibliche Masse wurde fein zerrieben und behufs der Elementaranalyse mit Alcohol-Aether vollständig erschöpft. Es wurden 3 verschiedene Präparate analysirt, die verschieden lange Zeit, 1—2 Monate, mit Ammoniak verschiedener Stärke, 0,25—1 $^{0}/_{0}$, extrahirt worden waren. Die Zusammensetzung dieser Präparate war folgende:

	C	H	N	S	Asche
A	53,07	1,27	15,78	1,24	0,49
B	53,13	7,12	15,77	1,09	0,44
C	53,45	7,14	15,79	1,06	0,48
Mittel . .	53,21	7,17	15,78	1,13	0,47 Procent.

[1]) Skandinavisches Arch. f. Physiol. 8, 244.

Der Schwefel war wenigstens zum Theil als nicht oxydirter, sog. bleischwärzender Schwefel vorhanden. Die Differenzen bewegen sich, wie man sieht, innerhalb der Fehlergrenzen der Analyse, und die Substanz ist also als eine einheitliche zu betrachten. Für die Annahme, dass die Hornschicht aus 2 Substanzen, nämlich erstarrten Secretfäden und einer dieselben verbindenden Kittsubstanz bestehen, sprachen weder die elementaranalytischen Daten, noch die qualitativen Untersuchungen. Die Substanz der Häute ist in Wasser, Alcohol, Aether und Chloroform vollständig unlöslich. Von concentrirter Salzsäure oder Salpetersäure, wie auch von rauchender Salpetersäure wird sie bei Zimmertemperatur leicht, von 25 % iger Salzsäure dagegen erst nach einiger Zeit gelöst. Die Substanz giebt die Xanthoproteïnsäurereaction und die Millon'sche Reaction. Von concentrirter Schwefelsäure wird sie, besonders beim Erwärmen, schön dunkelroth gefärbt; beim Sieden wird sie von der Säure gelöst. Von einer 5—10 % igen Alkalilauge wird die Substanz bei Zimmertemperatur verhältnissmässig leicht, von einer Kalilauge von 20—40 % dagegen sowohl bei Zimmertemperatur wie beim Erwärmen nur sehr schwierig gelöst. Der künstlichen Pepsin- oder Trypsinverdauung gegenüber verhält sie sich ungemein resistent. Beim Sieden mit verdünnter Mineralsäure wird die Substanz zersetzt und liefert neben viel Leucin nur äusserst wenig Tyrosin. Eine reducirende Substanz tritt hierbei nicht einmal spurenweise auf. Die Substanz kann also nicht, wie einige Forscher angenommen haben, Chitin oder ein damit verwandter Stoff sein. Sie stellt vielmehr gewissermaassen ein Mittelglied zwischen coagulirtem Eiweiss und Keratin dar, und sie dürfte wohl am ehesten als eine keratinoïde Substanz zu bezeichnen sein.

Hammarsten.

189. **Ferd. Klug: Zur Kenntniss der Verdauung der Vögel, insbesondere der Gänse.**[1]) Die Schleimhaut des Schlundes der Gänse enthält keine verdauende Fermente, dagegen secerniren die Drüsen des Vormagens einen Magensaft, der Pepsin, Salzsäure, Lab- und Leimferment enthält. Wenn man den Vormagen einer während der Ver-

1) Centralbl. f. Physiol. 5, 131—135.

dauung getödteten Gans der Länge nach spaltet, rein wäscht und dann mit einem feinen Rasirmesser in eine äussere und innere Hälfte theilt, so reagiren beide Schnittflächen sauer; in dem Brei, den man durch Zerreiben der äusseren Vormagenhälfte erhält, kann freie Salzsäure nachgewiesen werden. Aus der äusseren und inneren Magenhälfte gesondert dargestellter Magensaft verdaut gleich gut, ja der aus der äusseren Hälfte bereitete Magensaft wirkte sogar kräftiger. Das Secret des Pankreas reagirt schwach sauer, herrührend von freier Salzsäure; der Darminhalt verdauender Gänse reagirt nämlich stets sauer, selbst dann, wenn man dieselben mit Fleisch, Fibrin, Hühnereiweiss ernährt. Dass die Säure dem Magensaft entstammt, erscheint höchst unwahrscheinlich, wenn man bedenkt, dass die Länge des Dünndarmes 2,5 M. beträgt. Der Brei des Pankreas in Verdauung gewesener Gänse röthet gewöhnlich Lakmus. In dem in Wasser gelösten und abfiltrirten Reste des Aetherextractes von frischem Pankreasbrei erzeugte Salpetersäure und salpetersaures Silber deutlich Trübung. Künstlicher Pankreassaft von Gänsen verdaut gut Eiweiss, Leim und Kohlehydrate, macht Milch nicht gerinnen und zerlegt auch Fette nicht. Auch ergab sich, dass schwach angesäuerter Pankreassaft (0,1—0,2 % HCl) ebenso gut verdaut, als neutraler und alkalischer. Verf. hat die Beobachtung gemacht, dass es Verdauungsflüssigkeiten giebt, welche Fibrin ungelöst lassen, Leim aber leicht verdauen und umgekehrt, sodass er ein eigenes Leimferment annimmt. — Künstlicher Darmsaft ist vollkommen wirkungslos auf Eiweiss, Fette und Kohlehydrate; Darmsaft, den man aus der Sehleimhaut in Verdauung gewesener Gänse bereitet, wirkt ähnlich wie Bauchspeichel, nur in geringerem Maasse; dies kommt daher, weil derselbe Reste des Pankreassaftes enthält. Andreasch.

190. **Ellenberger und Hofmeister: Ueber die Verdauung der Stärke bei Hunden.**[1]) 1. Von der Aufnahme der Stärke durch Magen und Darm des Hundes. Die Versuchshunde wurden nach 24stündigem Hungern mit 115 Grm. in Wasser gekochtem Reis (= 86 Grm. Stärke) gefüttert, nach bestimmten Zeiten

[1]) Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 212—226.

getödtet und der Magendarminhalt untersucht. Es waren verdaut: in der 1. Stunde 7,5 %, in der 2. Stunde 24,8 %, in der 3. Stunde 47,3 %, in der 4. Stunde 80,3 %, in der 6. Stunde 87,8 %, in der 8. Stunde 98,3 %, in der 10. Stunde 98,56 %. Die Verdauung und die Resorption fanden wesentlich in den ersten 6 Stunden nach der Nahrungsaufnahme statt; es waren da 60 % der Stärke verdaut und fast 85 % resorbirt. Der Zuckergehalt des Dünndarminhaltes war ein geringer; er stieg bis zur 6. Stunde (1,6 %) und nahm dann rasch und bedeutend ab. Dextrin war in der 4. Stunde am reichlichsten (4,8 %) vorhanden. Es verläuft mithin die Verdauung der Stärke beim Hunde viel rascher als beim Schwein (Kartoffel). 2. Veränderungen der Stärke im Magen des Hundes. Es wurde ferner untersucht, ob im Magen des Hundes aus der eingeführten Stärke Zucker gebildet werde. Hier kommen als Fermente in Betracht: 1. Das Speichelferment. Der Speichel besitzt beim Hunde geringes diastatisches Vermögen, ausserdem verschluckt der Hund die weiche Nahrung sehr rasch, endlich hemmt der sofort ausgeschiedene stark saure Magensaft die Amylolyse. Beim Hunde war niemals Zucker im Magen nachzuweisen, auch dann nicht, wenn zur Bindung der Salzsäure gleichzeitig Fleisch gegeben wurde. 2. Das Nahrungsmittelferment kommt in den beschriebenen Versuchen nicht in Betracht, da der Reis zum Kochen erhitzt wurde. Füttert man aber Hunde mit Fleisch und rohem Reis, so lässt sich im Magen in der That Zucker nachweisen. 3. Das Luftferment. Dieses in Form von Schimmelpilzen in der Luft vorhandene Ferment wirkt sehr langsam, erst nach vielen Stunden, wenn es sich vermehrt hat. Da zu dieser Zeit bereits viel Salzsäure im Magen sich findet, kommt auch dieses Ferment nicht in Betracht. — Es ergiebt sich daraus, dass im Magen des Hundes bei der Ernährung mit Amylaceen keine erhebliche Saccharificirungsvorgänge ablaufen. — 3. Die Säureverhältnisse des Mageninhaltes der Hunde bei Ernährung mit stärkemehlhaltigen Nahrungsmitteln. Die Versuche ergaben, dass der Säuregrad im Magen nicht nur durch Salzsäure, sondern auch durch saure Salze und durch Milchsäure bedingt ist. Im Ganzen beobachtete man ein Ansteigen des Säuregrades mit der fortschreitenden Verdauung, es zeigte sich auch, dass in den

ersten Verdauungsstunden (bis zur 5.) der Säuregrad in der linken Magenabtheilung niedriger ist, als in der Mitte und rechts. Der Säuregrad stieg in den späteren Verdauungsstunden ziemlich an; so betrug er z. B. bei einem Hunde in der 6.—7. Stunde 0,38 %, bei einem anderen bereits in der 3. Stunde 0,24 %.

Andreasch.

191. **A. Macfadgen, M. Nencki und N. Sieber: Untersuchungen über die chemischen Vorgänge im menschlichen Dünndarm.**[1]) Auf der Klinik des Professors Kocher in Bern wurde eine 62 Jahre alte und 40 K. schwere Bauernfrau wegen eingeklemmter Hernie operirt, wobei wegen Gangrän des eingeklemmten Darmstückes und hochgradiger Entzündung das gangränöse Darmstück entfernt und ein Anus praeternaturalis angelegt werden musste. Das eingeklemmte und excidirte Darmstück war gerade das in das Coecum einmündende Ende des Ileum. Das excidirte Dünndarmstück war 10 Cm. lang, das Stück aus dem Coecum etwa 3 Cm. Aus der Fistelöffnung floss der Speisebrei, nachdem er der Einwirkung des Magens und der ganzen Dünndarmschleimhaut unterworfen war, statt in den Dickdarm nach aussen. Es bot sich daher zum ersten Male beim Menschen die Gelegenheit, die Vorgänge im ganzen Dünndarm zu untersuchen, was von den Verfassern nach verschiedener Richtung hin ausgeführt wurde. In die Fistelöffnung wurde ein kurzes Schlauchstück, das täglich mit Wasser ausgespült und gereinigt wurde, eingeschoben und der herausfliessende Darminhalt in einer Flasche gesammelt. Was nun zunächst die Menge der aus dem Ileum in das Coecum übergehenden Massen betrifft, so ist dieselbe von der Consistenz derselben abhängig. Bei möglichst sorgfältiger Sammlung war der aus der Fistel ausfliessende dünnbreiige Inhalt im Maximum = 550 Grm. mit 4,9 % festem Rückstand. Bei dickflüssiger Entleerung mit 11,23 % festem Rückstand war die 24stündige Menge = 232 Grm. Der Abfluss des Speisebreies nach dem Dickdarm war ein stetiger, ohne dass die Patientin etwas davon merkte, und sank in den Nachtstunden auf sein Minimum wohl nur desshalb, weil die

---

[1]) Arch. f. experiment. Pathol. u. Pharmakol. **28**, 311—350.

Patientin, die am Tage 5 Mal Nahrung zu sich nahm, in der Nacht nichts, ausser etwas Grog, genoss. Durch Zusatz von Salol oder grünen Erbsen zu der Nahrung wurde ermittelt, dass die Speisen nach Nahrungsaufnahme frühestens nach 2 Stunden, spätestens nach $5^1/_4$ Stunden bis zu der Ileocoecalklappe gelangen. Die letzten Reste des Speisebreies resp. des Salols oder grüner Erbsen verschwanden aus dem Fistelinhalt bei Salol nach 9—14 Stunden, bei Erbsen nach 14—23 Stunden. Der bei vorwiegend aus Eiweissstoffen bestehender Ernährung aus der Fistel ausfliessende Inhalt war durch Bilirubin gelb bis gelbbraun gefärbt. In der Regel fast geruchlos, von etwas brenzlichem und an flüchtige Fettsäuren, seltener schwach fauligem. an Indol erinnernden Geruch; meistens dünnflüssig, doch auch dicklich, bis zu Salbenconsistenz. In letzterem Falle mit einem Gehalt an festem Rückstand von durchschnittlich 10 $^0/_0$. Die Reaction des in das Coecum gelangenden Speisebreies war normaler Weise sauer und der durchschnittliche Säuregrad, auf Essigsäure bezogen, war 1 pro Mille. Der von den morphotischen und ungelösten Bestandtheilen getrennte Darminhalt enthielt in Lösung in der Hitze coagulirendes Eiweiss, Mucin, Peptone, die Umwandlungsproducte der Stärke, wie Dextrin und Zucker, ferner die inactive Milchsäure, die Fleischmilchsäure, geringe Mengen flüchtiger Fettsäuren, hauptsächlich Essigsäure, Bernsteinsäure, Gallensäuren und Bilirubin. An der Luft färbt sich der Darminhalt grün, in Folge der Umwandlung des Bilirubins zu Biliverdin. Die Menge des gelösten Eiweisses beträgt nicht mehr als 1 $^0/_0$. Der Zuckergehalt ist viel grösseren Schwankungen unterworfen, von 0,3—4,75 $^0/_0$. Leucin und Tyrosin wurde in dem Darminhalt nicht gefunden, ebensowenig Urobilin. Vermischt man den Speisebrei mit Natronlauge, so ist der Geruch nach Ammoniak nicht wahrnehmbar; erst beim Erwärmen tritt ein schwacher Geruch nach Ammoniak und Trimethylamin auf. Die Ursache der sauren Reaction des Speisebreies bis zum Dickdarm, wo der Speisebrei alkalisch reagirt, sind unzweifelhaft organische Säuren und zwar hauptsächlich Essigsäure, denn die Salzsäure des Magensaftes, wie die durch Gährung des Zuckers entstehenden Milchsäuren werden durch das von der Mucosa gelieferte Alkali neutralisirt. Die saure Reaction und der schwache, nicht immer faulige Geruch des Speise-

breies sprachen schon gegen eine irgend wie erhebliche Zersetzung des Eiweisses im Dünndarme durch die darin enthaltenen Spaltpilze. Es wurden auch bei Verarbeitung von 1 K. des Speisebreies von den characteristischen Fäulnissproducten weder Indol, Skatol, Phenol oder Methylmercaptan und nur in Spuren Schwefelwasserstoff erhalten. Auch die aromatischen Säuren, wie Phenylpropionsäure, Paraoxyphenylpropionsäure und Skatolessigsäure, waren nicht vorhanden. Die bacteriologische Untersuchung des ausfliessenden Dünndarminhalts ergab, dass darin vorwiegend Spaltpilzarten vorhanden sind, welche nicht Eiweiss, sondern die Kohlehydrate, unter Bildung von Milchsäuren, flüchtigen Fettsäuren, Alcoholen, namentlich Aethylalcohol, Kohlensäure und Wasserstoff zersetzen. Unter sechs genauer untersuchten Spaltpilzarten war nur eine, welche Eiweiss zersetzte, und fünf, welche Zucker vergährten. Es ist mithin das interessanteste Ergebniss dieser Untersuchung, dass, während im Magen die Zersetzung der Kohlehydrate und der Eiweissstoffe durch die Spaltpilze fast gleich Null ist, im Dünndarm nur die Kohlehydrate durch die Microorganismen vergährt werden und erst im Dickdarm die Eiweissstoffe der Fäulniss unterliegen. Eine wichtige Function der Dünndarmmucosa besteht darin, durch ihr alkalisches Secret die durch die Gährung des Zuckers entstehenden organischen Säuren zu neutralisiren. Die Aschenanalysen des Dünndarminhalts ergaben, dass nur 40—20 % der Basen an Mineralsäuren und 60 resp. 80 % an organische Säuren gebunden sind. Ein halbes Jahr nach Anlegung der Fistel wurde bei der Patientin durch Prof. Kocher der Dünndarm mit dem Dickdarm wieder vereinigt. Die Heilung verlief sehr günstig, am 9. Tage nach der Operation erfolgte der erste Stuhlgang per rectum und nach einigen Wochen wurde die Patientin als geheilt entlassen. 6 Monate also war bei dieser Frau der Dickdarm ausser Thätigkeit gesetzt; denn abgesehen von einzelnen Klystiren von Pepton und Eiern, die ihr dargereicht wurden, um die Resorption vom Dickdarm aus zu untersuchen, war derselbe von der Verdauung ausgeschlossen. Interessant ist es, zu erfahren, wie viel von der Nahrung im Magen und Dünndarm verdaut und resorbirt wird und welchen Antheil daran der Dickdarm hat. Die Patientin erhielt täglich:

In	260	Grm.	Brod .	16,2	Grm.	Eiweiss	= 2,6	Grm. Stickstoff.
«	100	«	Fleisch .	20,8	«	«	= 3,33	« «
«	200	«	Griesbrei	3,21	«	«	= 0,514	« «
«	2		Eier . . .	12,55	«	«	= 2,0	« «
«	20	Grm.	Pepton .	9,57	«	«	= 1,53	« «
«	100	«	Milch .	3,41	«	«	= 0,547	« «
«	1050	«	Bouillon.	5,0	«	«	= 0,081	« «
			In Summa .	70,74	Grm.	Eiweiss	= 10,602	Grm. Stickstoff.

Bei dieser Diät war der Stickstoffgehalt im Trockenrückstande des Darminhalts 5,39 und 6,78 %, im Mittel also 6,08 %. Durch die Fistel flossen bei dünnflüssigem Inhalt im Maximum 550 Grm. mit 4,9 % festen Stoffen; bei dickbreiigem 232 Grm. mit 11,23 Grm. festem Rückstand. Der durchschnittliche Gehalt an festen Stoffen war also in 24 Stunden = 26,5 Grm. und darin 1,61 Grm. Stickstoff = 10,06 Grm. Eiweiss. Da nun die Frau in ihrer Nahrung täglich 70,74 Grm. Eiweiss erhielt, so folgt daraus, dass nur der 7. Theil des Nahrungseiweisses oder genau 14,25 % für die Verdauung und Resorption im Dickdarm übrig blieb, während 85,75 % vom Magen und Dünndarm aus resorbirt wurden. Kohlehydrate wurden nicht in dem Maasse resorbirt, sie unterliegen der Zersetzung im Dickdarm und dann auch in erheblichem Grade durch die Gährungsmicroben. Die Anfangs heruntergekommene Patientin hat bei dieser Diät an Körpergewicht zugenommen. Wie aus den täglichen Harnstoffbestimmungen hervorgeht, hat sie anfänglich Eiweiss angesetzt und erst allmählich näherte sich die Stickstoffausfuhr im Harn der Stickstoffzufuhr durch die Nahrung. Da eine erhebliche Zersetzung des Speisebreies durch die Microben erst im Dickdarm stattfindet, der im vorliegenden Falle ausgeschlossen war, so ist es bewiesen, dass der Mensch ohne Mithülfe der Spaltpilze die Nahrungsstoffe einzig durch seine Verdauungssäfte derart modificirt und zur Resorption vorbereitet, wie es für die zweckmässige Erhaltung des Lebens nothwendig ist. Die Verff. sind der Ansicht, dass diese, durch ihre Untersuchung für den Menschen erwiesene Thatsache wohl auch für andere Wirbelthiere gilt, obgleich hier die Verhältnisse, z. B. bei den Pflanzenfressern und namentlich den Wiederkäuern, wo schon

im Pansen die Gährung der Nahrungsstoffe stattfindet, complicirter sind und scheinbar für die Nothwendigkeit der Microben bei der Verdauung sprechen. v. Nencki.

192. **A. Grünert: Die fermentative Wirkung des Dünndarmsaftes.**[1]) Die Wirksamkeit des Dünndarmsaftes wurde unter Ausschluss von Mikroorganismen geprüft. Nach der Tödtung des Versuchsthieres (Hund) wurde der Dünndarm herausgeschnitten, gereinigt, die Schleimhaut abgeschabt und mit der 4—5fachen Menge Chloroformwassers durch zwei Tage extrahirt. Dieses Extract wurde entweder direct benutzt, meist aber mit dem 8—10fachen Volumen 96 $^0/_0$igen Weingeistes gefällt, dieser nach zwei Tagen decantirt und durch absoluten Alcohol ersetzt, der nochmals erneuert wurde; nach mehreren Tagen wurde wieder decantirt, der Niederschlag mit Aether übergossen, nach 10—15 Tagen dieser abfiltrirt und der Niederschlag 2 Tage mit Chloroformwasser digerirt. Beide Extracte waren unwirksam auf Fibrin und Hühnereiweiss, invertirten aber Rohrzucker und verwandelten Amylum in Traubenzucker. Bei Plattenculturen waren die Extracte steril. Optische Bestimmungen ergaben, dass die Inversion des Rohrzuckers durch dieses Ferment zwar langsam aber vollständig vor sich geht.

193. **A. Dahl: Die Pankreasfermente bei Rinder- und Schafsföten.**[2]) Zur Gewinnung der Fermente wurde das Pankreas mit dem zehnfachen Gewichte gesättigten Chloroformwassers oder mit Glycerin 24 St. extrahirt. Zur Prüfung auf das diastatische Ferment wurde sterilisirter Stärkekleister benützt, der zu gleichen Theilen mit dem Chloroformextracte aufgestellt wurde oder zu dem auf je 3 CC. fünf Tropfen des Glycerinextractes kamen. Das Trypsin wurde durch Fibrinverdauung, das fettzerlegende Ferment nach Heidenhain nachgewiesen. Es ergab sich: Von den drei Fermenten tritt zuerst Trypsin auf und zwar erscheint es zu Ende des ersten oder zu Anfang des zweiten Dritttheils des Embryonallebens. Das diastatische Ferment erscheint zu Ende der ersten oder zu Anfang der zweiten Hälfte der Tragzeit. Das fettzerlegende Ferment tritt bei Rindern nach dem Trypsin, bei Schafsföten nach dem diastatischen Fermente auf.

---

1) Ing.-Diss., Dorpat 1890; Centralbl. f. Physiol. 5, 285—286. — 2) Ing.-Diss., Dorpat 1890; Centralbl. f. Physiol. 5, 309.

194. **B. Werigo: Ueber das Vorkommen des Pentamethylendiamins in Pankreasinfusen.**[1]) Das Cadaverin ist regelmässig in Pankreasinfusen enthalten. Die feingehackte Drüse wird mit dem 5fachen Gewichte Wasser unter Zusatz von etwas Chloroform durch 24—48 Stunden digerirt, das Infus durch Leinwand filtrirt, durch Erhitzen enteiweisst, abkühlen gelassen, filtrirt, wieder zum Kochen erhitzt und mit pulveriger Pikrinsäure versetzt. Das Filtrat scheidet nach 24 St. einen theilweise krystallinischen Niederschlag ab, der nach dem Umkrystallisiren microscopische Täfelchen darstellt und die Zusammensetzung $C_5H_{14}N_2 . 2C_6H_3N_3O_7$ hat. Mit Lauge übergossen, entwickelt er Spermageruch. Das daraus dargestellte Quecksilbersalz hat einen Quecksilbergehalt, der am besten zur Formel $C_5H_{14}N_2 . 2HCl . 2HgCl_2$ stimmt; danach könnte die Base vielleicht isomer mit Cadaverin sein, da dieses nach Brieger sich mit 3 Mol. $HgCl_2$ verbindet. Das Platinsalz bildet braunrothe Plättchen. Auch in einem vollständig sterilen Pankreasinfuse wurde die Base aufgefunden, sodass es nicht unmöglich ist, dass dieselbe durch Enzymwirkung und nicht durch Fäulniss entstanden ist. Pentamethylendiamin fand sich auch in dem Darminhalte einer Patientin, die an einer Darmfistel litt. — Die Ausbeute an Pikrinsäureverbindung betrug nur einige Gramme aus 15 Kilo Pankreas.

Andreasch.

195. **E. Biernacki: Ueber die Darmfäulniss bei Nierenentzündung und Icterus.**[2]) Es wurde zunächst der Einfluss verschiedener Diät auf die Menge der gepaarten Schwefelsäuren bestimmt; dabei ergab sich, dass die Menge derselben und mithin auch die Darmfäulniss in hohem Grade von der Diät abhängt; die Einführung von Eiweiss begünstigte die Zersetzungsprocesse im Darm, wobei das vegetabilische Eiweiss viel fäulnissfähiger zu sein schien, als das animale. Bei der Milchnahrung war die Darmfäulniss besonders gering. Als Mittelwerthe wurden folgende erhalten:

---

1) Pflüger's Arch. **51**, 362—366. — 2) Deutsches Arch. f. klin. Medicin **49**, 87—122.

Eiweiss	Fett	Kohlehydrate	Diät	Gesammt-Schwefels.	Präform. Schwefels.	Gepaarte Schwefels.	Verhältniss.
Grm.	Grm.	Grm.					
60,0	46,5	185,7	Milchdiät	1,8720	1,8053	0,0667	1:27
59.0	34,5	264,3	«	1,4997	1,4119	0,0878	1:16
20,55	32,41	205,2	Schwache Diät	1,3755	1,2533	0,1222	1:10,2
95.3	66,9	477,7	Ordinärdiät	1,6393	1,4975	0,1418	1:10,5

In 6 Fällen von Nephritis fanden sich stets hohe Werthe für die Aetherschwefelsäuren, z. B. für die Milchdiät dabei 0,5681—0,3682 Grm.; als Ursache dieser vermehrten Ausscheidung wurde die Beeinträchtigung der Magensecretion erkannt, wie unter Anderem daraus hervorgeht, dass Salzsäureeingabe sofort die Aetherschwefelsäuren des Harns verringerte. — Bei Icterus catarrhalis traten die Aetherschwefelsäuren ebenfalls stets in grösserer Menge im Harne auf, was auf vermehrte Darmfäulniss schliessen lässt. Für diese Steigerung kann nur das Fehlen der Galle verantwortlich gemacht werden, wie auch die Werthe sich in dem Maasse der Norm näherten, als die Galle ihren normalen Abfluss in den Darm wieder gewann. Gleichzeitig scheinen aber auch Anomalien in der Magensaftsecretion mitzuwirken. — Während der Gelbsucht ist auch die Menge der Gesammtschwefelsäure geringer, als in der Norm bei gleicher Diät; Calomel liess keine desinficirenden Eigenschaften beim Icterus erkennen.

Andreasch.

196. **M. Blitstein und W. Ehrenthal: Neue Versuche zur Physiologie des Darmkanals.**[1]) Verff. haben die Versuche von Hermann [J. Th. **19**, 284] über die Kothbildung im Darme fortgesetzt, einerseits durch neue Ringversuche, anderseits durch Hungerversuche an Hunden mit Gallenfisteln, sodass im Darme sich nur die Producte der Darmschleimhaut selbst anhäufen konnten, oder durch Anlegung eines Anus praeternaturalis im unteren Dünndarm. Die ausführlich mitgetheilten Versuche ergaben: Der Darm liefert selbstständig eine erhebliche Menge von flüssigen oder festen Stoffen,

[1]) Pflüger's Arch. **48**, 74—99.

die schon an und für sich genügen, um eine kothähnliche Masse zu formen, die sich aber in der Norm dem Chymusbrei innig beimengen und einen erheblichen Antheil der Fäcalien ausmachen müssen. In einem besonders günstig verlaufenen Falle zeigte sich der Inhalt des Ringes aus zwei verschiedenen Producten gebildet: 1. Aus einer klaren, gelblichen, alkalischen Flüssigkeit, die wohl Darmsaft war, und 2. aus unveränderten Darmepithelien. Sonst waren auch stets Bacterien zugegen. In den Versuchen an hungernden Gallenfistelhunden waren im Darme zu erwarten: Darmsaft, Epithelien, Bacterien und Pankreassaft. Verff. fanden eine pechschwarze Masse, die sich als Detritus erwies, der Coccen, Bacterien und eine Anzahl unregelmässiger, pigmentirter Schollen enthielt. Bei dem Ringkothe zerfielen die anfänglich äusserst reichlich gefundenen Epithelien späterhin schnell zu Detritus und die Microorganismen vermehrten sich so rapide, dass das Endproduct, ein grünlich schwarzer Koth, fast ganz aus letzteren bestand. Bei den Versuchen mit Anus praeternaturalis fand sich in dem abgetrennten Dünndarm und Dickdarm ein ganz ähnlicher, gelblichgrauer Koth, einmal auch schwarze Massen, wie beim Hungerkothe der Darmfistelhunde. Andreasch.

197. **Julius Rosenthal: Das Verhalten der Gallenfarbstoffe in den Fäces Gesunder und Kranker bei Anstellung der Gmelin'schen Reaction.**[1]) Behufs Anstellung der Gmelin'schen Reaction wurde eine Probe der Entleerung unter das Deckglas gebracht, ein Tröpfchen Säure zutreten gelassen und aus dem Farbenwechsel auf das Vorhandensein von Gallenfarbstoff geschlossen. Die Reaction wurde nur dann als gelungen betrachtet, wenn das Farbenspiel bei grün begann, als fraglich, wenn nur blau und violett sich zeigten. — Es ergab sich, dass nur bei stark diarrhöischen Entleerungen Gallenfarbstoff nachweisbar war; durchschnittlich war erst im 6. Stuhle, der innerhalb 24 Stunden erfolgte, unveränderte Galle vorhanden, sie bleibt über diese Zahl hinaus in jedem Falle nachweisbar, so lange nicht gerade Reiswasserstühle auftreten. Verzögert sich der Eintritt des 1. Stuhles und werden dann höchstens mit 4stündigem Intervalle zwischen den Stuhlgängen mehrere Digestionen entleert, so kann auch schon in einem früheren unveränderte Galle nachgewiesen werden. Eine pathologische Veränderung des Darmes scheint ohne Einfluss zu sein.

Andreasch.

---

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 32.

IX. Leber und Galle.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Leber und Galle.

*V. Mazzoni, über die Rolle der Riesenzellen in der Leber der Neugeborenen und ihre Veränderung durch Arsenikvergiftung. Atti della R. Academia di Bologna **10**, 1890. Bei eintägigen Katzen und Kaninchen bleibt auf Arsen das Protoplasma der Riesenzellen ohne Veränderung, die Kerne dagegen verlieren ihre gesammte Chromatinsubstanz. Rosenfeld.

A. Knüpfer, unlöslicher Grundstoff der Leberzellen und Lymphdrüsen. Cap. I.

W. Fick, über einen bei der Einwirkung von Leberzellen auf Hämoglobin entstehenden Harnstoff ähnlichen Körper. Cap. V.

*F. S. Szymkiewicz, über den Schwefel- und Phosphorgehalt der Leberzellen des Rindes in den verschiedenen Lebensaltern. Ing.-Diss., Dorpat. Karow 1891.

198. E. Drechsel, Beiträge zur Kenntniss des Stoffwechsels. Ueber das Vorkommen von Cystin und Xanthin in der Pferdeleber.

199. S. Rosenberg, über den intermediären Kreislauf des Fettes durch die Leber, seine physiologische Bedeutung und seine Beziehungen zum Icterus neonatorum.

200. R. Virchow, der intermediäre Kreislauf des Fettes durch Leber und Gallenblase.

200a. Aug. Gürber, Wechselbeziehungen zwischen Hämoglobin und dem thierischen Protoplasma. (Einwirkung der Leberzellen auf Hämoglobin.)

*A. Dastre, Untersuchungen über die Galle. Arch. de Physiol. **22**, 315; wesentlich bereits J. Th. **17**, 285 referirt.

*A. Dastre, Untersuchungen über die täglichen Schwankungen der Gallensecretion. Arch. de Physiol. **22**, 800; Centralbl. f. Physiol. **4**, 861. Beobachtungen an einer Frau mit einer Gallenfistel ergaben, dass durch Gallenabfluss der Appetit nicht gestört wird, höchstens dass ein Widerwille gegen Fett auftritt. Ein Mittags und um 6 Uhr Abends gefütteter Hund zeigte um 9 Uhr Früh und um

11 Uhr Nachts je ein Maximum, um 11 1/2 Uhr Vormittags und um 6 Uhr Abends ein Minimum. Die Maxima traten je 14 und je 11 Stunden nach den Mahlzeiten ein. Erhielt der Hund um 1 Liter Milch weniger, so trat das zweite Maximum schon um 2 St. früher ein. So wie beim Menschen ist die Secretion continuirlich und wenig schwankend, beim Hunde beträgt sie pro die 254 CC., pro Kilogramm Thier stündlich 0,2 CC. Der Trockenrückstand betrug 4,09 % oder 9,81 Grm.

*Siegfr. Rosenberg, über die Methodik der Untersuchung auf cholagoge Substanzen und über deren Wirkung bei catarrhalischem Icterus und der Gallensteinkolik. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 34 und 35, pag. 842—844 u. 875—878.

*Müller, über den Einfluss einiger pharmakologischer Mittel auf Secretion und Zusammensetzung der Galle. Ing.-Diss. Dorpat 1890.

*E. Stadelmann, wie wirkt das per os oder Klysma in den Körper eingeführte Wasser auf Secretion und Zusammensetzung der Galle? Therap. Monatsh. **5**, 512—520 und 562—567. Versuche von Nissen [J. Th. **20**, 280] haben ergeben, dass per os eingeführtes Wasser die Gallenmenge nicht vermehrt. Zu dem gleichen Resultate sind bezüglich des per Klysma eingeführten Wassers Löwenton und Dombrowski gekommen.

201. S. M. Lukjanow, über die Gallenabsonderung bei vollständiger Inanition.

*A. Dastre, über die Ausscheidung des Eisens durch die Galle. Arch. de Physiol. **8**, 135; Centralbl. f. Physiol. **5**, 83.

*Anselm, über die Eisenausscheidung in der Galle. Ing.-Diss. Dorpat 1891.

202 Ludw. Jankau, über Cholesterin- und Kalkausscheidung mit der Galle.

*E. Wertheimer, über die Ausscheidung der in das Blut eingeführten Galle durch die Leber. Compt. rend. **118**, 331. W. benützte zur Injection Hammelgalle, welche das von Mac Mum beschriebene, durch 4 Absorptionsstreifen ausgezeichnete Cholohämatin enthält. Schon 15 Min. nach der Einführung der Galle in die Vena femoralis war in der Hundegalle das Cholohämatin nachweisbar; es waren in dieser Zeit 11 CC. Galle injicirt worden, schon nach 5—6 Min. begann die Gallensecretion stärker zu werden. In den Harn trat binnen 3 St. kein Gallenfarbstoff über.

203. Rich. Stern, über das Auftreten von Oxyhämoglobin in der Galle.

*N. P. Krawkow, über den Einfluss der Ligatur des Ductus choledochus auf den Stoffwechsel. Wratsch 1891, No. 29.

*v. Jaksch, über den Nachweis kleiner Mengen von Gallenfarbstoff im Blute. Verhandl. des 10. Congresses f. innere Medic. Centralbl. f. klin. Medic. **12**, No. 28; Beilage pag. 67. Das Blut wird mittelst Schröpfkopfes entnommen, bis zur Gerinnung stehen gelassen, das Serum mittelst einer Pipette abgehoben, dasselbe filtrirt und bei 70—80° zum Erstarren gebracht. Bei Gegenwart von Gallenfarbstoff färbt sich das vorher gelbliche Serum nach wiederholtem Erwärmen auf 50—60° intensiv grasgrün. — Die Instrumente müssen sorgfältig sterilisirt sein. Andreasch.

204. Jos. Zawadzki, Oxydation des Urobilins zu Uroroseïn.
J. Rosenthal, über das Verhalten des Gallenfarbstoffes in den Fäces bei Anstellung der Gmelin'schen Reaction. Cap. VIII.

205. D. Rywosch, einige Notizen, die Giftigkeit der Gallenfarbstoffe betreffend.

Glycogen, Zucker.

206. E. Nebelthau, zur Kenntniss der Glycuronsäurebildung während der Carenz.

207. E. Nebelthau, Zur Glycogenbildung in der Leber.
R. Lépine und Barral, glycolytisches Vermögen des Blutes und Glycogenbestimmung in demselben. Cap. V.

---

198. E. Drechsel: Beiträge zur Kenntniss des Stoffwechsels.[1])

2. Ueber das Vorkommen von Cystin und Xanthin in der Pferdeleber. Zur Darstellung des Jecorins wurde das Alcoholextract des Leberbreies mit Aether ausgezogen; diese ätherischen Lösungen waren stets trübe und liessen beim Stehen einen pulverigen Niederschlag fallen. Derselbe wurde mit Aether gewaschen, dann in Ammoniak gelöst, wobei feine Kryställchen in der Flüssigkeit zurückblieben, die sich als Schwefel erwiesen. Die ammoniakalische Lösung wurde durch ammoniakalische Silberlösung gefällt, der Niederschlag durch Schwefelammon zersetzt, filtrirt, das Filtrat mit Essigsäure erwärmt und eingedampft. Der ausfallende Körper wurde in Ammoniak gelöst, die Lösung verdampft, der Rückstand wieder in Ammoniak gelöst und durch Zusatz von Alcohol und Aether eine Ammoniak-

---

1) Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 243—247. Vergl. Cap. VII.

verbindung gefällt, deren Lösung durch Essigsäure gefällt wurde. Der Körper stellte ein weisses Pulver dar von den Eigenschaften des Xanthins; er löste sich aber in einem Gemisch von Chlorkalk und verdünnter Natronlauge nicht mit dunkelgrüner, sondern mit gelber oder gelbbrauner Farbe. Mit Salpetersäure abgedampft und erwärmt, giebt er einen gelben Fleck, der durch Natron orangeroth wird. Die Analysen liessen es unentschieden, ob ein unreines Xanthin oder ein neuer Körper, etwa von der Formel $C_{24}H_{20}N_{18}O_{10}$ vorliege (Gef. 40,48 % C, 2,78 % H, 34,87 % N). Die vom Silberniederschlage abfiltrirte ammoniakalische Lösung wurde mit etwas Schwefelammon versetzt, filtrirt und gelinde am Wasserbade erwärmt; dabei schied sich nach Verdunstung des Ammons Cystin in den bekannten Formen ab. Dasselbe wurde durch seinen Schwefelgehalt, sowie durch Bestimmung seiner spec. Drehung identificirt. Bisher wurde Cystin (ausser im Harn) nur einmal von Scherer in der typhösen Leber eines Säufers und von Cloetta in der Niere des Rindes gefunden. [Vergl. das Vorkommen von Cystin im Pankreas, Külz, J. Th. **20**, 265. Ref.] Andreasch.

199. **Siegfr. Rosenberg: Ueber den intermediären Kreislauf des Fettes durch die Leber, seine physiologische Bedeutung und seine Beziehungen zum Icterus neonatorum.**[1]) 200. **R. Virchow: Der intermediäre Kreislauf des Fettes durch Leber und Gallenblase.**[2]) — ad 199. Nach Virchow gelangt mit der Galle Fett in die Gallenblase und wird hier von dem Epithel resorbirt. Bei Gallenfistelhunden liess sich auch bei reichlicher Fettfütterung niemals Fett in der Galle nachweisen (mittelst Laktokrits und microscopisch), dagegen enthielt die Galle von Hunden und anderen Thieren, welche während der Verdauung getödtet wurden, reichlich Fetttröpfchen, auch waren stets Fetttröpfchen den Epithelien aufgelagert. Verf. sieht aber darin noch keinen Beweis für die Fettresorption in der Gallenblase, da hierzu nach den Untersuchungen von Gröper [J. Th. **19**, 36] und Abelmann [J. Th. **20**, 45] eine Benetzung der Epithelien mit Pankreassecret erforderlich ist, vielmehr soll die Fettschichte auf den Epithelien eine Resorption der Galle hintanhalten. Unmittelbar nach

1) Virchow's Arch. **128**, 17—27. — 2) Daselbst **128**, 187—188.

der Geburt fehlt diese schützende Schichte, wodurch Galle von der Gallenblase aus resorbirt und so Icterus neonatorum erzeugt werden kann. — ad 200. Verf. hält den vorstehenden Ausführungen gegenüber die Beobachtung, dass die Wand der Gallenblase Fett resorbirt, aufrecht. Andreasch.

200a. **Aug. Gürber: Wechselbeziehungen zwischen dem Hämoglobin und dem thierischen Protoplasma.**[1]) A. Schwartz [J. Th. **18**, 78] will vor einiger Zeit gefunden haben, dass thierisches Protoplasma, mit Hämoglobin digerirt, dieses zuerst zerstöre, um dann nach einiger Zeit neues Hämoglobin und zwar in vermehrter Menge zu bilden. N. Höhlein [J. Th. **21**, 73] findet, dass die von Schwartz benutzte Hämoglobinlösung nicht ganz klar gewesen sein könne und daher bei der zweiten spectroscopischen Bestimmung zu viel Hämoglobin gefunden worden sei. Anthen [J. Th. **19**, 105] hat weiter die Beobachtung gemacht, dass Leberzellen in Gegenwart von Glycogen oder Traubenzucker Hämoglobin zerstören, was nach Verf. durch die in Folge einer sauren Gährung entstandene Säure verursacht wird. Verf. hat mit H. Brod die obigen Untersuchungen nachgeprüft. Dabei zeigten sich die Milzzellen wirkungslos, während die Leberzellen die Hämoglobinlösung rasch entfärbten; doch trat bei Wiedererscheinen der Färbung immer schon Fäulniss ein. Wurde das Hämoglobin in physiologischer Kochsalzlösung gelöst, so zeigten sich auch bei den Milzzellen die von Schwartz beschriebenen Erscheinungen. Es zeigte sich jedoch, dass der Blutfarbstoff durch die Milz- oder Leberzellen nicht zerstört wurde, sondern sich im Zellbrei fand und hier jederzeit spectroscopisch nachgewiesen werden konnte, insbesondere auf Zusatz von Schwefelammon. Auch in der entfärbten Flüssigkeit liess sich durch dieses Reagens jederzeit wieder der Blutfarbstoff kenntlich machen. In ähnlicher Weise wirkten ammoniakalische Lösungen von weinsaurem Zinn- oder Eisenoxydul und besonders auch faulender Zellbrei. Immer zeigte sich die Wiederfärbung zuerst im Zellbrei, dann aber beim Stehen allmählich, rasch beim Schütteln in der Flüssigkeit. Verf. erklärt dies in folgender Weise: das Hämoglobin wird und zwar zum grössten Theile in Methämoglobin umge-

1) Sitzungsber. d. physik.-med. Gesellsch. z. Würzburg 1891, pag. 114—122.

wandelt, von den sich senkenden Zellmassen in ähnlicher Weise aufgenommen, wie von poröser Kohle und mechanisch mit niedergerissen. Dazu scheint ein gewisser Grad der Quellung der Zellen nothwendig zu sein. Bei der Fäulniss zerfallen die Zellen zu einem feinen Detritus, das Methämoglobin wird in das leichter lösliche reducirte Hämoglobin bezw. bei Zutritt von Sauerstoff in Oxyhämoglobin umgewandelt und geht bei fortschreitender Fäulniss wieder in die Flüssigkeit zurück. Andreasch.

201. **S. M. Lukjanow: Ueber die Gallenabsonderung bei vollständiger Inanition.**[1]) Meerschweinchen wurden nach Unterbindung des Ductus choledochus Fisteln der Gallenblase angelegt und die Galle bei jedem Versuche während 3 Stunden in einstündigen Portionen gesammelt. Zur Feststellung normaler Verhältnisse dienten 12 Thiere; die hungernden Meerschweinchen wurden so gewählt, dass sich 4 Gruppen von je 6 Thieren mit mittlerem Gewichtsverluste von circa 5, 15, 25 und 35 % des ursprünglichen Körpergewichtes ergaben. — Referent sieht sich ausser Stande, die zahlreichen Tabellen des Originales und die daraus gezogenen Schlüsse im Auszuge wiederzugeben und muss sich auf die Anführung der wichtigsten vom Verf. zusammengestellten Resultate beschränken. Im Folgenden bezeichnet S die Gallenmenge in Grammen pro Stunde und Kilogramm Körpergewicht, s die Menge pro Stunde und pro 10 Grm. Lebergewicht und σ die Secretmenge pro Stunde und pro Einheit des relativen Lebergewichtes. Es ergab sich im Mittel der Versuche:

		S	s	σ
Normale Thiere		9,3006	2,7523	0,1555
Hungerthiere.	I. Gruppe	9,5023	3,1500	0,1570
	II. «	7,5552	2,2301	0,1030
	III. «	7,5259	2,2152	0,0952
	IV. «	5,5729	1,5364	0,0576

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 87—142.

Man bemerkte, dass in der ersten Hungerperiode, entsprechend dem Gewichtsverluste von 5,53 $^0/_0$, die im Laufe 1 Stunde secernirte Gallenmenge, pro 1 Kilo Körpergewicht, pro 10 Grm. Lebergewicht und pro Einheit des relativen Lebergewichtes berechnet, die Norm etwas übersteigt. Ferner ist hervorzuheben, dass in den nachfolgenden Hungerphasen die Secretionsenergie immer mehr und mehr sinkt, endlich, dass die Secretionsenergie weder der Hungerdauer noch den Gewichtsverlusten des Körpers proportional sinkt: in den mittleren Hungerphasen, den Gewichtsverlusten von 16,18 $^0/_0$ und 25,17 $^0/_0$ entsprechend, sinkt sie langsamer, als vorher und später. Was endlich die letzte Hungerphase mit dem Verluste von 34,46 $^0/_0$ betrifft, so findet man hier den Werth S 1,7 mal geringer als normaliter, den Werth s 1,8 mal geringer und σ 2,7 mal. Was die Concentration der Galle anbetrifft, so ist die Galle Anfangs etwas verdünnt, später aber concentrirt sie sich immer mehr; der Gehalt an festen Stoffen steigt dabei nicht fortwährend: nachdem er eine gewisse Höhe erreicht hat, bleibt er eine Zeitlang stehen, und erst zu Ende des Hungers steigt die Concentration wieder; doch sind diese Schwankungen nicht sehr bedeutend: beim gut gefütterten Thier hat die Galle im Mittel 1,31 $^0/_0$ fester Stoffe, in der letzten Hungerphase 1,68 $^0/_0$. Der Procentgehalt an Schleim und Pigmenten (feste, in Alcohol unlösliche Stoffe) zeigt im Allgemeinen eine Neigung zum Sinken, während die in Alcohol löslichen Bestandtheile (gallens. Salze, Fette, Lecithin, Cholesterin, Pigmente) deutlich und stetig anwachsen (von 0,66 $^0/_0$ normal bis 1,28 $^0/_0$). Gleich stetigen Zuwachs weisen die Durchschnittswerthe für gallensaure Salze auf; von 0,58 $^0/_0$ normal erheben sie sich in den einzelnen Phasen auf 0,7, 0,75, 0,82, 1,1 $^0/_0$. Einem ebenfalls deutlichen Zuwachs begegnet man in der Gruppe: Fette, Lecithin, Cholesterin, obgleich nur in dem letzten Hungerstadium. Zusammengefasst ergibt sich, dass zu Ende des Hungerns die Galle reicher an festen Substanzen wird und zwar durch Zuwachs ihrer wichtigsten Bestandtheile; doch sinkt bei hungernden Thieren nicht nur die Wasserausscheidung, sondern auch die der festen Bestandtheile. — Vergleicht man untereinander das Verhältniss des Wassers zu den festen Bestandtheilen in der Leber (Q_h) und das in der Galle (Q_f) bei normalen und

hungernden Thieren, so findet man, dass zu Beginn der Hungerzeit der Quotient $Q_h : Q_f$ etwas sinkt, um später zu steigen; der Zuwachs erfolgt auch hier ungleichmässig, er bleibt in der 2. und 3. Phase beinahe unverändert. Es verrathen also die Werthe Q_h und Q_f eine Neigung, sich einander zu nähern. Aehnliches ergibt sich beim Vergleich der Werthe Q_s (Verhältniss des Wassers zu den festen Bestandtheilen im Blute) und Q_f. Für den Quotienten ergeben sich Zahlenwerthe von 0,045 (Norm), 0,044, 0,048, 0,048, 0,055. Auch hier nähern sich die Werthe einander. — Angesichts aller Einzelnheiten, welche die Gallensecretion bei hungernden Thieren characterisiren, lässt sich behaupten, dass auch beim Hunger eine Art stabilen Gleichgewichtes möglich ist, in welchem die Leberfunction ziemlich lange Zeit, entsprechend dem Gewichtsverluste von 10 % bis 30 %, verbleiben kann. Andreasch.

202. **Ludw. Jankau: Ueber Cholesterin- und Kalkausscheidung mit der Galle.**[1]) Verf. überzeugte sich zunächst durch Versuche an Kaninchen, dass Cholesterin in Oel oder Lipanin gelöst, sowohl vom Darme aus als vom Unterhautzellgewebe aus resorbirt wird. Durch die Galle wird das in grosser Menge resorbirte Cholesterin nicht ausgeschieden, wie sich aus dem Vergleiche der Fistelgalle von Kaninchen und Hunden vor und nach der Einfuhr ergab. (Bestimmung des Cholesterins nach Hoppe-Seyler.) Auch im Blute war es 6 St. nach der letzten Eingabe nicht in vermehrter Menge nachzuweisen. — Weitere Versuche mit kohlensaurem, phosphorsaurem und milchsaurem Kalk an einem Fistelhunde ergaben auch für diesen Körper keine Vermehrung in der Galle. Andreasch.

203. **Rich. Stern: Ueber das Auftreten von Oxyhämoglobin in der Galle.**[1]) Im Anschlusse an die Untersuchungen von Wertheimer und Meyer und von Filehne [J. Th. **20**, 269, **19**, 286] versuchte St., ob sich nicht Hämoglobinocholie durch intravenöse Injection von Hämoglobinlösungen erzeugen lässt. Als Versuchsthiere dienten Kaninchen; die Entleerung der abgebundenen Gallenblase geschah, um jede Beimischung von Blut auszuschliessen, mittelst glühenden Platindrahtes, die Untersuchung der passend verdünnten

---

1) Arch. f. experim. Pathol. und Pharmak. **29**, 237—243. — 2) Virchow's Arch. **128**, 33—43.

Galle auf Hämoglobin mittelst des Spectroscops. Es zeigte sich, dass die Ausscheidung des Hämoglobins in der Galle erst in der dritten Stunde nach der Injection beginnt, sobald die Menge des Hämoglobins eine gewisse, sehr niedrige Grenze (etwa 0,02 pro Kilo) überschreitet). Es vermag unter diesen Umständen die Leber den zugeführten Blutfarbstoff (derselbe war Pferdehämoglobin) nicht mehr in Gallenfarbstoff umzuwandeln, sondern scheidet einen Theil unverändert aus. Erst bei weit höheren Hämoglobindosen (0,073 pro Kilo) tritt auch Hämoglobinurie auf. Controlversuche lehrten übrigens, dass beim Kaninchen schon grössere Mengen von 0,6 $^0/_0$iger Kochsalzlösung (etwa 10 CC. pro Kilo) allein genügen, um bei intravenöser Einführung Hämoglobinocholie zu erzeugen. Wahrscheinlich werden in Folge des Vorhandenseins der nicht ganz indifferenten Salzlösung in der Leber mehr Blutkörperchen aufgelöst, als dies normaler Weise der Fall zu sein pflegt. — Auch bei Infectionskrankheiten (Milzbrand, Diphtherie) zeigte sich bei Kaninchen Hämoglobin in der Galle. Verf. untersuchte in etwa 80 Fällen auch Leichengalle auf ihren Hämoglobingehalt, freilich erst 8—10, mitunter auch erst 48 St. nach dem Tode, wobei die von Wertheimer und Meyer erwähnte Diffusion des Blutfarbstoffs eingetreten sein konnte. Die Resultate waren wechselnd; so fand sich Hämoglobin vor bei Diphtheritis, Typhus, acuter Tuberculose und Herzfehlern, während dasselbe z. B. bei croupöser Pneumonie und Erysipel fehlte. Doch ist diesen Befunden aus dem erwähnten Grunde wenig Bedeutung beizumessen. Andreasch.

204. **Jos. Zawadzki: Oxydation des Urobilins zu Urorosein.**[1]) Fügt man zu einer Lösung von Urobilin in verdünnter Natronlauge etwas Calomel, so entsteht ein Niederschlag von Quecksilberoxydul, indem sich die Lösung gleichzeitig rosaroth färbt. Nach dem Ansäuern entzieht Amylalcohol den Farbstoff und diese Lösung zeigt den für das Urorosein [Nencki und Sieber, J. Th. **12**, 229] characteristischen Absorpstionsstreifen zwischen D und E. Fixe und kohlensaure Alkalien entfärben die Lösung sofort, durch Ansäuern

1) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. 28, 450—452.

wird die Farbe wieder hergestellt. Desgleichen entfärbt nascirender Wasserstoff, bei Luftzutritt wird die Lösung wieder roth. — Wahrscheinlich entsteht auch im menschlichen Organismus das Urorosein durch Oxydation des Urobilins. Bei Tuberculösen, die mit der Koch'schen Lymphe behandelt wurden, trat Urorosein im Harn auf. Andreasch.

205. **D. Rywosch: Einige Notizen, die Giftigkeit der Gallenfarbstoffe betreffend.**[1]) In seiner preisgekrönten Arbeit [J. Th. **19**, 290], die über die Giftigkeit der Gallensäuren und deren Salze handelt, liess Verf. die Wirksamkeit der Gallenfarbstoffe vollständig unberücksichtigt, da letztere von vielen Autoren als toxicologisch bedeutungslos angesprochen werden. Da aber in einer der neuesten Arbeiten von Bouchard die Giftigkeit des Bilirubins 10 Mal so gross wie die der gallensauren Salze gefunden wurde, so entschloss sich Verf. zu einer Nachprüfung dieses Resultates. Versuche über die Wirkung der Gallenfarbstoffe auf Blut, auf das Herz, sowie Injectionsversuche an Fröschen und Kaninchen überzeugten den Verf., dass die gallensauren Salze als giftigere Substanzen, als selbst die unschädlichsten der Gallenfarbstoffe zu betrachten sind. Die von Bouchard beobachteten Vergiftungserscheinungen sind nach R. zum grossen Theil auf die zur Lösung der Bilirubinpräparate nothwendige überschüssige Natronlauge zu beziehen.

206. **E. Nebelthau: Zur Kenntniss der Glycuronsäurebildung während der Carenz.**[2]) Thierfelder [J. Th. **16**, 217] hat Kaninchen nach 5—6 tägigem Hungern Chloralhydrat verabreicht und aus dem Auftreten der Urochloralsäure im Harn geschlossen, dass »glycogenfreie Hungerthiere Kohlehydrat bilden, für das als Quelle nur das Eiweiss des Körpers in Anspruch genommen werden kann.« N. erinnert dem gegenüber daran, dass es nach den Versuchen von Aldehoff [J. Th. **19**, 305], Külz und Wright

---

1) Arbeiten d. pharmak. Institutes zu Dorpat, 7, 157. — 2) Zeitschr. f. Biolog. **28**, 130—137.

[J. Th. **20**, 410], sowie von Külz [J. Th. **20**, 287] schwer gelingt, Thiere glycogenfrei zu machen, da insbesondere das Muskelglycogen der Carenz einen hartnäckigen Widerstand entgegensetzt. — Verf. hat desshalb ebenfalls Versuche an Kaninchen in der Art von Thierfelder angestellt; dieselben bestätigen die Angabe von Thierfelder, dass nach Ablauf einer Carenz von 5 Tagen durch Eingabe von Chloralhydrat eine Ausscheidung von Urochloralsäure erzielt werden kann. Sie zeigen aber auch, dass unter diesen Umständen der Glycogengehalt der Leber noch ein so bedeutender sein kann (1,03 bis 2,16 $^0/_0$), dass das Glycogen sehr wohl als Quelle der Glycuronsäure dienen konnte. Es lässt sich daher die Frage nach der Herkunft und Bildung des Glycogens noch nicht mit Bestimmtheit entscheiden. Andreasch.

207. **E. Nebelthau: Zur Glycogenbildung in der Leber.**[1]) Einfluss des Chloralhydrats und anderer Narcotica. Hühner haben nach mehrtägiger Carenz höchstens 0,95 $^0/_0$ Glycogen in der Leber, nach Einfuhr von Chloralhydrat stieg der Gehalt auf 1,22—5,12$^0/_0$; es bewirkt desshalb das Chloralhydrat eine Anhäufung von Glycogen in der Leber und, wie es scheint, auch in der Musculatur. Es wurden auch andere schlafmachende Mittel geprüft und bei Chloralamid, Paraldehyd und Sulfonal ebenfalls ein vermehrender Einfluss auf das Leberglycogen constatirt, während dies bei Injection von Aether, Chloroform und Alcohol in den Kropf der Thiere weniger regelmässig beobachtet wurde. Urethan bewirkte nur in 2 von 7 Versuchen eine Vermehrung. Specielle Versuche mit Paraldehyd (3 Grm. in 5 Portionen vertheilt) zeigten, dass die Thiere nach 6 St. in Schlaf verfielen, aus dem sie um die 23. St. wieder erwachten; die grösste Glycogenmenge fand sich 21 St. nach der ersten Injection oder nach 15 St. anhaltenden Schlafes. Ammoniak. Zu diesen Versuchen dienten wieder Hühner, die 6 Tage lang gehungert hatten. Die zu prüfenden Körper wurden, in Wasser gelöst, in den Kropf injicirt. Es ergab sich, dass milchsaures Ammoniak (im Gegensatz zur Angabe Röhmann's, J. Th. **16**, 315), Asparagin,

[1]) Zeitschr. f. Biologie **28**, 138—178.

Benzamid, Formamid, citronen- und ameisensaures Ammoniak den Glycogenbestand der Leber zu vermehren im Stande sind. Die Versuche mit phosphorsaurem Ammoniak gestatteten kein definitives Urtheil. Rückenmarksdurchschneidung. Von den operirten Thieren gingen die meisten zu Grunde, nur zwei blieben 24—48 St. am Leben; sie hatten so beträchtliche Glycogenmengen in ihren Lebern (2,79 resp. 4,26 $^0/_0$), dass an einer ausgesprochenen Vermehrung des Leberglycogens in Folge des operativen Eingriffs nicht zu zweifeln ist. Aehnliches ergaben Versuche an Kaninchen. Antipyrin, Kairin und Chinin. Auch diese Antipyretica liessen eine beträchtliche Vermehrung des Leberglycogens erkennen. Wahrscheinlich beruht ihre Wirkung wie die der Rückmarksdurchschneidung in einer Beeinträchtigung der die Stoffwechselvorgänge direct oder indirect beherrschenden Einflüsse des Centralnervensystems.

Andreasch.

X. Knochen und Knorpel.

Uebersicht der Literatur.

208. H. Weiske, übt die anhaltende Aufnahme von sauren Mineralsalzen einen Einfluss auf die Zusammensetzung der Knochen aus?
209. H. Weiske, Versuche über den Einfluss, welchen die Beigabe verschiedener Salze zum Futter auf das Körpergewicht und die Zusammensetzung der Knochen und Zähne ausübt.
210. L. Grafenberger, über die Zusammensetzung der Kaninchenknochen im hohen Alter.

*Anna Schabanowa, über Phosphorbehandlung der Rhachitis. Jahrb. f. Kinderheilk. 29, 392—410.

211. O. Schmiedeberg, über die chemische Zusammensetzung des Knorpels.

208. **H. Weiske: Uebt die anhaltende Aufnahme von sauren Mineralsalzen einen Einfluss auf die Zusammensetzung der Knochen aus.**[1]) Verf. hatte früher gezeigt, dass durch lang anhaltende Beigabe von verdünnter Schwefelsäure zu einem aus Heu und Körnern bestehenden Futter nicht nur der Mineralstoffgehalt der Knochen des Schafes eine deutlich wahrnehmbare Verminderung erfährt, sondern dass auch das Fleisch eines solchen Thieres bezüglich seines Kalkgehalts hierdurch in sehr bemerkbarer Weise beeinflusst wird und weniger Kalk enthält. Nach Heitzmann, sowie Hofmeister und Siedamgrotzky wirkt die Beigabe von Milchsäure in ähnlicher Weise. Nun versuchte Verf., ob auch saure Mineralsalze, z. B. das Mononatriumphosphat, in analoger Weise wirke. Zuerst wurden Versuche bei Heufütterung an 4 Kaninchen gemacht, aber ein negatives Resultat erhalten, offenbar weil das Heu eine alkalisch reagirende Asche liefert.[2]) Die zweite Versuchsreihe wurde mit Haferfütterung ausgeführt, wobei allerdings ein erheblicher Einfluss beobachtet wurde. Während bei gleichzeitiger Fütterung mit Heu und Hafer das Skelett 72,9 und 74,7 Grm. Mineralstoffe enthielt, betrugen sie bei blos mit Hafer gefütterten Kaninchen nur 43,9 und 40,1 Grm. und bei den mit Hafer unter Beigabe von Mononatriumphosphat[3]) gefütterten beiden Kaninchen nur 41,4 und 37,2 Grm. Es ist also eine mineralstoffentziehende Wirkung durch das saure Phosphat bei sauren Harn lieferndem Futter erwiesen. Nur bei den Zähnen liess sich kein wesentlicher Unterschied constatiren. Loew.

209. **H. Weiske: Versuche über den Einfluss, welchen die Beigabe verschiedener Salze zum Futter auf das Körpergewicht und die Zusammensetzung der Knochen und Zähne ausübt.**[4]) In dieser Versuchsreihe wurde die Wirkung der Zugabe von Calciumcarbonat, Trinatriumphosphat, Tricalciumphosphat und citronensaurem

1) Landwirthsch. Vers.-Stat. **39**, 17—30 u. 241—268. — 2) Der Harn der mit NaH_2PO_4 gefütterten Thiere reagirte bei Heunahrung stets noch alkalisch. — 3) Anfangs täglich 2,4 Grm., später 1,7 Grm. — 4) Landwirthsch. Vers.-Stat. **40**, 81—109.

Natron zu einem Futter, dessen Asche rauer reagirt (Hafer), bei Herbivoren studirt und mit der Wirkung von Mononatriumphosphat verglichen. Zu den 3 Monate lang dauernden Versuchen dienten 6 Stück Kaninchen ein- und desselben Wurfes im Alter von $3^1/_2$ Monat. Später wurden noch weitere 8 Thiere, die von derselben Mutter stammten, im gleichen Alter wie die vorigen verwendet. Das Resultat war, wie zu erwarten stand, kurz folgendes: Bei Zugabe von 0,5 Grm. Calciumcarbonat pro Tag war das Resultat sehr günstig, die Thiere nahmen um 1230 Grm. resp. 490 Grm. zu, während die Haferfütterung ohne $CaCO_3$ eine Abnahme um 125 Grm. herbeiführte. Bei Tricalciumphosphat betrug die Zunahme des Thieres nur 40 Grm. Bei Trinatriumphosphat nahm ein Thier um 830 Grm. zu, die andern beiden starben nach einer Abnahme von 310 Grm., sie konnten das stark alkalisch reagirende Salz nicht vertragen und verloren die Fresslust. Citronensaures Natron (0,4 Grm. täglich) hatte einen schlechten Effect, die Thiere frassen nicht mehr gehörig und nahmen um 300 resp. 885 Grm. ab, letzteres starb kurz vor der Beendigung der ganzen Versuchsreihe. In einer speciellen Tabelle giebt nun Verf. Schlachtgewicht, die Menge des frischen fetthaltigen, trocknen fetthaltigen und trocknen fettfreien Fleisches an, ferner den Gehalt der Fleischasche an Kalk, Magnesia und Phosphorsäure, wobei jedoch keine besonders bemerkenswerthen Verhältnisse sich ergaben. In einer weiteren Tabelle werden Gewicht und Länge der Knochen, sowie die quantitative Untersuchung derselben mitgetheilt. Das wesentliche Resultat der ausführlichen und zeitraubenden Versuche ist, dass bei ausschliesslicher Haferfütterung nur die Beigabe von $CaCO_3$ auf die Entwicklung und Zusammensetzung der Kaninchenknochen günstig gewirkt hat. Die andern Salze verhielten sich entweder indifferent oder nachtheilig. Die Zähne wurden auch hier weniger beeinflusst als die Knochen, und bei den Knochen am meisten die platten und spongiösen. Loew.

210. L. Grafenberger: **Ueber die Zusammensetzung der Kaninchenknochen im hohen Alter.**[1]) Ueber die Zusammensetzung

[1]) Landwirthsch. Ver.-Stat. **39**, 115—126.

der Knochen von Kaninchen im embryonalen Zustande und im Alter von 3—4 Jahren hat Wildt im Jahre 1872 Untersuchungen angestellt.[1]) Verf. vervollständigte diese durch Analysen von Knochen zweier noch älterer Kaninchen, nämlich von $6^1/_2$—$7^1/_2$ Jahren. Er fand, dass der Wassergehalt, welcher in ausgewachsenem Zustande 20—24 % beträgt, im hohen Alter bis auf 14—17 % sinkt. Beim Fettgehalt ergiebt sich ebenfalls eine Abnahme, doch zeigt sich im Verhältniss zwischen dem Gesammtgehalt an organischer Materie zur anorganischen keine wesentliche Aenderung. Die Knochen von Kaninchen im höheren Alter enthalten mehr kohlensaures, aber weniger phosphorsaures Calcium als die von ausgewachsenen Thieren im Alter von 2—4 Jahren. Wildt fand bei 3—4 Jahre alten Thieren in der Asche der Röhrenknochen der Beine 5,66 % CO_2, Verf. aber bei seinen älteren Thieren 6,16 und 6,41 % CO_2. Der Kalkgehalt der Knochenasche betrug dort 52,84 %, hier 51,89 und 51,84 %. Der Phosphorsäuregehalt war dort 39,80 %, hier 38,09 und 38,07 %. Verf. lenkt ferner die Aufmerksamkeit auf die Thatsache, dass die Kaninchenknochen weit reicher an anorganischen Bestandtheilen sind als die von Hund, Pferd und Rind, was auch schon von Wildt und Bibra bemerkt wurde.

Kaninchenknochen	enthalten	71—72 %	mineralischer	Bestandtheile.
Pferdeknochen	»	63,81 %	»	»
Hundsknochen	»	66,01 %	»	»
Rindsknochen	»	66,35 %	»	»

Loew.

211. **O. Schmiedeberg: Ueber die chemische Zusammensetzung des Knorpels.**[2]) Von Mörner wurde im Knorpel eine stickstoff- und schwefelhaltige Substanz aufgefunden, in welcher der ganze Schwefel in ätherschwefelsäureähnlicher Bindung enthalten ist. Verf. bezeichnet den Paarling, der die Aetherschwefelsäure bildet, als Chondroïtin, die Aetherschwefelsäure demnach als Chondroïtinschwefelsäure. Zur Darstellung wird am besten die Nasenscheidewand des Schweines zuerst mit Wasser ausgezogen, dann

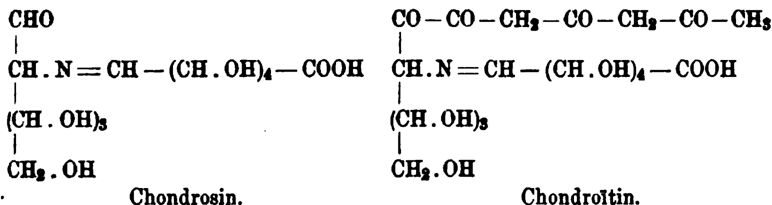
1) Landwirthsch. Vers.-Stat. 15, 404; J. Th. 2, 166. — 2) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharm. 28, 354—404.

in einer Fleischhackmaschine möglichst fein zerhackt und der Wirkung einer kräftigen Verdauungsmischung unterworfen. Die dabei erhaltene, teigartige Masse besteht aus einer Verbindung von Chondroïtinschwefelsäure mit Leimpepton (Peptochondrin) oder bei unvollständiger Verdauung mit Glutin (Glutinchondrin); letzteres ist der characteristische Bestandtheil des Chondrins der Autoren. Durch verdünnte Salzsäure (2—3 %) lässt sich ersteres leicht ausziehen und aus der filtrirten Lösung mit Alcohol und etwas Aether wieder fällen. Man wäscht anfangs mit verdünnterem, später mit starkem Alcohol aus, bis es erhärtet, weicht dann in Wasser auf, wiederholt die Behandlung, und wäscht schliesslich bis zum Entfernen der Chloride aus. — Das Peptochondrin und Glutinchondrin lösen sich in Alkalien; aus dieser Lösung fällt Alcohol (1—3 faches Volum) chondroïtinschwefelsaures Kalium. Durch Auflösen des ausgewaschenen Niederschlages unter Zusatz von Kali und abermaliges Fällen mit Alcohol wird der Körper gereinigt, doch lassen sich die die Biuretreaction gebenden Substanzen erst nach 5—6 maliger Wiederholung der Fällung entfernen. Zuletzt bringt man wieder in Lösung, neutralisirt mit Salzsäure, fällt mit Alcohol und wäscht mit Alcohol vollständig aus. Man erhält nach dem Trocknen ein weisses oder gelbliches Pulver, das sich in allen Verhältnissen in Wasser löst. Man kann auch die alkalische Lösung des Peptochondrin oder Glutinchondrin mit Kupferacetat und Alkali versetzen und mit Alcohol fällen, wodurch man einen blauen Niederschlag von chondroïtinschwefelsaurem Kupferoxydkalium erhält. Der Niederschlag wird wieder in Wasser unter Zusatz von Kali gelöst, gefällt, dies mehrmals wiederholt, schliesslich die Lösung mit Salzsäure angesäuert, etwas Alcohol zugesetzt, von dem geringen Niederschlage abfiltrirt und das Filtrat abermals gefällt. Eine reine Kupferverbindung wird aus diesem Salze gewonnen, wenn man dasselbe unter Zusatz von ein wenig Salzsäure in Wasser zu einer concentrirten Lösung löst, dann einen grossen Ueberschuss einer gesättigten Kupferchloridlösung zufügt und mit Alcohol fällt. Nach mehrmaliger Wiederholung der Operation erhält man das chondroïtinschwefelsaure Kupfer in Gestalt eines äusserst feinen blaugrünen Pulvers, das sich in Wasser zu einer grünen Flüssigkeit löst; die Analyse zahl-

reicher Präparate lieferte als Formel $C_{18}H_{25}CuNSO_{17} + 3H_2O$. Es wurden weiter noch neutrale und saure Kaliumverbindungen analysirt, die zusammen mit der Kupferverbindung als wahrscheinlichsten Ausdruck $C_{18}H_{27}NSO_{17}$ für die Chondroïtinschwefelsäure und $C_{18}H_{27}NO_{14}$ für das Chondroïtin ergeben. — Zur Darstellung des Chondroïtins zersetzt man die gepaarte Säure durch Kochen mit Säure und fällt mit Alcohol. Das chondroïtinschwefelsaure Kalium wird heiss mit Barytlösung und mit Alcohol gefällt, der Niederschlag derselben Operation 3—4 mal unterworfen, die kalifreie Baryumverbindung mit einem reichlichen Ueberschusse von Schwefelsäure zerlegt, von Baryumsulfat filtrirt, mit Alcohol und Aether gefällt, der Niederschlag gelöst und mit Salzsäure zur Spaltung an einen warmen Ort gestellt. Nach tagelangem Stehen wird mit Alcohol und eventuell Aether gefällt, der Niederschlag von Neuem so behandelt und dieses Verfahren so oft (6—8) mal wiederholt, bis eine Probe frei ist von gepaarter Schwefelsäure, d. h. beim Erwärmen mit Salzsäure und Baryumchlorid keinen Niederschlag gibt. Schliesslich wird das Chondroïtin in Wasser gelöst, mit Thierkohle entfärbt und mit siedendem Alcohol gefällt; es bildet eine völlig weisse, aus kleinen bröcklichen Stücken bestehende, zerreibliche Masse, die in Wasser langsam in allen Verhältnissen löslich ist, beim Eintrocknen der Lösung hinterbleibt es als glasige Masse, dem arabischen Gummi sehr ähnlich. Es hält Kupferoxyd in Gegenwart von Alkalien in Lösung, ohne es beim Erwärmen zu reduciren. Analysen verschiedener Präparate, welche wegen leichter Zersetzlichkeit der Substanz beim Trocknen schwer auszuführen waren, bestätigten die obige Formel. Das Chondroïtin ist eine einbasische Säure, reagirt sauer und gibt Salze, von denen das Baryumsalz analysirt wurde. Landwehr's aus Knorpel dargestelltes »thierisches Gummi« scheint unreines Chondroïtin gewesen zu sein. — Zur Gewinnung des schon von früheren Autoren wiederholt beobachteten, Kupferoxyd reducirenden Spaltungsproductes des Chondroïtins erwärmt man das obige, aus der Baryumverbindung erhaltene, völlig kalifreie Gemenge von Chondroïtin und Chondroïtinschwefelsäure mit 2—3 $^0/_0$iger Salpetersäure auf dem Wasserbade oder siedet $1—1^1/_2$ Stunden auf dem Sandbade. Nach Beendigung der Spaltung muss die Flüssigkeit so

weit concentrirt werden, dass Alcohol wenigstens eine stärkere Trübung erzeugt. Dann fällt man durch das mehrfache Volum Alcohol und Aether, wodurch ein syrupartiger Niederschlag entsteht, der unter reinem Alcohol zu einer spröden, von selbst zerbröckelnden Masse erhärtet. Diese stellt das Sulfat der reducirenden Substanz, Verf.'s Chondrosin, dar. Fractionirte Fällung mit Alcohol-Aether lieferte analysenreine Präparate, die die Zusammensetzung $(C_{12}H_{21}NO_{11})_2 . H_2SO_4$ besitzen. Damit identisch und von gleicher Zusammensetzung war ein Präparat, das aus Chondroïtin durch Kochen mit Schwefelsäure erhalten worden war. Das freie Chondrosin, $C_{12}H_{21}NO_{11}$, ist eine Säure, die sich nach Art der Amidosäuren mit Säuren und Basen verbindet; aus der Sulfatlösung durch Bleioxyd und Ausfällen des überschüssigen Bleies durch Schwefelwasserstoff dargestellt, bildet es eine gummiartige Masse, die beim Stehen und Eintrocknen ihrer Lösung leicht eine gelbe oder bräunliche Färbung annimmt. Kupfer- und Quecksilberoxyd hält es in Gegenwart von Alkalien in Lösung. Die characteristische Eigenschaft des Chondrosins ist die Reduction von Kupferoxyd in alkalischer Lösung beim Erwärmen, die ebenso schön eintritt, wie beim Traubenzucker. Als Mittel ergab sich, dass ein Molekül Chondrosin 5,5 Mol. CuO reduciren könne. Chondrosinsulfat dreht nach rechts, $\alpha_D = +42,0$. — Versetzt man das Sulfat mit Barythydrat, filtrirt von $BaSO_4$ und fügt weiter Baryt zu unter Erwärmung auf 40—50°, so scheiden sich orangegelbe Flocken ab, eine Reaction, welche die Glycuronsäure ebenfalls gibt. Wird Chondrosin anhaltend mit Barythydrat oder auch nur für sich erhitzt, so entstehen 2 oder 3 Säuren, von welchen 2 unlösliche Barytsalze geben. Die unlöslichen haben die Zusammensetzung $C_6H_{10}O_7$ und $C_5H_8O_7$, die lösliche, einbasische, hat die Formel $C_4H_6O_5$ und wird Chondronsäure genannt. Wird Glycuronsäure in gleicher Weise behandelt, so erhält man das Barytsalz der Säure $C_5H_8O_7$ (Trioxyglutarsäure?) und ein lösliches Barytsalz, welches von dem der Chondronsäure verschieden ist und der Zusammensetzung $C_5H_8O_6$ entspricht (Dioxyglutarsäure?). Nimmt man an, dass das Chondrosin sich unter Wasseraufnahme glatt in zwei Componenten spaltet, von denen der eine Glycuronsäure ist, so bleibt für den anderen die Zusammen-

setzung des **Glykosamins** übrig: $C_{18}H_{21}NO_{11} + H_2O = C_6H_{10}O_7 + C_6H_{13}NO_5$. In der That scheint beim Kochen von Glykosamin mit Barythydrat Chondronsäure zu entstehen. Verf. stellt schliesslich für die in Betracht kommenden Körper folgende Constitutionsformeln als wahrscheinlich hin:



Chondrosin. Chondroïtin.

In der Chondroïtinschwefelsäure ist der Schwefelsäurerest an die $CH_2.OH$-Gruppe gebunden. Wahrscheinlich ist auch das **Chitin** eine Acetylacetessigsäure des Glykosamins, wonach die Zersetzungsgleichung von **Ledderhose**: $C_{18}H_{30}N_2O_{12} + 4H_2O = 2C_6H_{13}NO_5 + 3C_2H_4O_2$ lauten müsste. — Verf. bespricht weiter die bisherigen Anschauungen über die Natur des Knorpels und weist nach, dass sich aus dem Knorpel mehrere chondromucoidähnliche Verbindungen (**Mörner**) darstellen lassen. Ausser präformirter »Chondroïtsäure« nach **Mörner** enthält der Wasserauszug des Knorpels noch eine durch Säuren nicht fällbare Verbindung der Chondroïtinschwefelsäure mit einer Albumin- oder Albuminoïdsubstanz. Die verschiedenen Formen, in welcher die Chondroïtinschwefelsäure aus dem Knorpel gewonnen werden kann, deuten darauf hin, dass dieselbe im Knorpel nur in sehr lockerer, gleichsam salzartiger Verbindung mit den eiweissartigen Stoffen enthalten ist und durch Alkalien denselben entzogen und in die entsprechenden Salze umgewandelt wird. Es liess sich leicht feststellen, dass diese Aetherschwefelsäure sich den leim- und eiweissartigen Stoffen gegenüber ähnlich wie die Gerbsäure verhält, indem sie mit denselben unlösliche Verbindungen eingeht. So erhält man dasselbe Glutinchondrin wie das obige aus Knorpel, wenn man Leim (Gelatine) in stark saurer Lösung durch chondroïtinschwefelsaures Kalium fällt. Von Leim unterscheidet sich die Verbindung durch ihre Unlöslichkeit in Wasser, sie gibt daher auch keine Gallerte. Eine gelatinirende Lösung von Knorpelleim

besteht aus einem Gemenge von gewöhnlichem Leim und chondroïtinschwefelsauren Salzen der Alkalien. Auch dieses Chondrin der Autoren lässt sich künstlich herstellen durch Vermischen der Lösungen beider Körper. In gleicher Weise erhält man aus Leimpepton das auch aus dem Knorpel durch Verdauung darstellbare Peptochondrin. Zieht man aus den Platten der Nasenknorpel durch wochenlanges Digeriren mit sehr verdünnter Kalilauge die Chondroïtinschwefelsäure vollständig aus, so besteht der Rückstand nach Morochowetz aus reiner collagener Grundsubstanz, welche beim Kochen mit Wasser gewöhnlichen Leim liefert. — Die Chondroïtinschwefelsäure findet sich auch im Faser- oder Netzknorpel des Ohres; im pathologischen Knorpel dagegen scheint sie zu fehlen, woraus geschlossen werden kann, dass diese Säure in keinem Zusammenhange mit der morphologischen Structur des Knorpels steht. Andreasch.

XI. Muskeln und Nerven.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Muskeln.

212. F. Röhmann, über die Reaction der quergestreiften Muskeln.
    *Rich. Landsberger, über den Nachweis der sauren Reaction des Muskels mit Hülfe von Phenolphtaleïn. Pflüger's Arch. **50**, 339—363.
213. W. Niebel, über den Nachweis des Pferdefleisches in Nahrungsmitteln.

Nerven.

214. A. Kossel, über einige Bestandtheile des Nervenmarkes.
    *W. D. Halliburton, über die Albuminstoffe der nervösen Gewebe. Journ. of physiol. **12**, 14. Diese Albuminstoffe sind

sämmtlich Globuline. Das Myosinogen ähnliche Globulin, welches reichlich in der grauen Substanz vorkommt, fehlt in der weissen. Der Wassergehalt in nervösem Gewebe ist proportional der Menge der grauen Substanz. Herter.

*Charles Henry, neue Untersuchungen zur Olfactometrie. Compt. rend. **112**, 344—347, 885—887. H. bestimmte das Minimalgewicht von Riechstoffen, welches noch zur Wahrnehmung kommt (Methode im Orig.) und fand bei sich für Ylang-Ylang 0,331, Wintergreen 12,22, Mentha 37,9, Lavendel 1343,1 Tausendstel Milligramm. Bei verschiedenen Individuen werden abweichende Zahlen erhalten. Herter.

*Raphael Dubois, über die vergleichende Physiologie des Geruchs. Compt. rend. **111**, 66—68.

215. J. Novi, Einfluss des Chlornatriums auf die chemische Zusammensetzung des Gehirns.

216. J. Toison und E. Lenoble, über die Structur und Zusammensetzung der Cerebrospinalflüssigkeit beim Menschen.

---

212. **F. Röhmann: Ueber die Reaction der quergestreiften Muskeln.**[1]) R. verwendet zur Erkennung der Reaction des Muskels statt des unverlässlichen Lakmus Lakmoïd- und Curcumapapier. Der Muskel reagirt danach für Lakmoïd alkalisch und für Curcuma neutral oder schwach sauer, d. h. er färbt rothes Lakmoïdpapier blau und lässt braunes Curcumapapier unverändert oder färbt es nur schwach gelb. Bei der Todtenstarre und dem Tetanus nimmt die Alkalescenz für Lakmoïd ab und die Acidität für Curcuma zu. Es zeigt mithin der Muskel gleichsam zwei Reactionen, eine Lakmoïd- und eine Curcumareaction; der Grund dafür ist der, dass im Muskel nebeneinander Verbindungen sind, welche in verschiedener Weise auf die beiden Farbstoffe einwirken. Zur quantitativen Bestimmung wurden die Muskeln mit kochendem Wasser extrahirt und in einem Theile des Extractes mit 0,1-Normalnatronlauge die Acidität, mit Phenolphtaleïn und Curcuma als Indicatoren, und in einem anderen Theile die Alkalescenz mit entsprechender Normalschwefelsäure bestimmt.

---

[1]) Pflüger's Arch. **50**, 84—98.

Die Resultate der Versuche an Fröschen, Kaninchen und Hunden sind in Tabellen mitgetheilt. Es ergab sich: Das Wasserextract des Froschmuskels reagirt für Curcuma sauer und für Lakmoïd alkalisch, die Alkalescenz für rothes Lakmoïd ist bei weitem grösser, als die Acidität für Curcuma. Bei der Starre und beim Tetanus nimmt die Acidität zu und die Alkalescenz ab. Die Abnahme derselben ist gleich der Zunahme der Acidität oder grösser. Bei den Kaninchen- und Hundemuskeln ergab sich wesentlich dasselbe Resultat. — Die Substanz, welche die saure Reaction des Wasserextractes verursacht, ist Monophosphat, die Alkalescenz für Lakmoïd im frischen Muskel ist durch saures, kohlensaures Natrium und durch Diphosphat bedingt, ausserdem scheinen auch die Alkaliverbindungen der Eiweisskörper daran betheiligt zu sein. Das Verhalten des Muskels zum blauen Lakmoïdpapier zeigt, dass die Milchsäure, wenn sie bei der Starre oder beim Tetanus entsteht, sofort neutralisirt wird und zwar durch kohlensaures Natrium und Diphosphat, welches dadurch in Monophosphat übergeht und nun für Curcuma sauer, für Lakmoïd aber neutral reagirt; hierbei entsteht milchsaures Natrium, das für Curcuma neutral, für Lakmoïd schwach alkalisch ist. — Die Versuche gestatten auch eine Erklärung der auffallenden Ergebnisse der Arbeit von Blome [J. Th. **20**, 297], wie Verf. näher ausführt. Andreasch.

213. **W. Niebel: Ueber den Nachweis des Pferdefleisches in Nahrungsmitteln.**[1]) Nach Limpricht (Annal. Chem. Pharm. **133**, 293] enthält das Pferdefleisch Dextrin, Inosit und Taurin als eigenthümliche Bestandtheile. Dextrin konnte Verf. niemals finden, auch Limpricht hat es nur einmal in 3 Fällen gefunden. Diese Körper, sowie der niedere Schmelzpunkt des Pferdefettes erscheinen Verf. als ungeeignet zur Unterscheidung des Pferdefleisches von den anderen Fleischsorten. Ein wichtiger Unterschied ergab sich aber in dem Glycogengehalt, der beim Pferdefleisch auch bei längerem Liegen noch immer viel beträchtlicher ist, als in den anderen Fleischsorten, wie die folgende Tabelle ausweist; das Glycogen wurde nach dem

1) Berlin 1891. Th. Chr. Fr. Enslin. 16 pag.

Kaliverfahren von Külz bestimmt. Da das Glycogen sich im Pferdefleisch, wenn auch langsam, in Zucker umwandelt, wurde auch der Zuckergehalt resp. der Gehalt an reducirender Substanz bestimmt. Dazu wurde das feingehackte Fleisch (100 Grm.) mit der 5fachen Menge Wasser 2 Min. gekocht und colirt, der Rückstand mit Wasser gut verrieben, abgepresst und diese Operation noch zweimal wiederholt. Die Flüssigkeit wird auf weniger als 100 CC. eingeengt, filtrirt und das Filtrat, nachdem man es schwach alkalisch gemacht hat, auf 150 CC. gebracht. Zur Titrirung erhitzt man 1 CC. Fehling'sche Lösung mit 4 CC. Wasser und lässt von dem Fleischauszuge bis zur Entfärbung zulaufen. Man giesst in ein Becherglas und beobachtet die Farbe; am besten stellt man mehrere Mischungen her. 100 Grm. entfettete Trockensubstanz enthielten:

	Alter des Fleisches	Glycogen	Trauben-zucker	Kohlehydrate auf Traubenz. berechnet.
Pferdefleisch . .	8 Tage	3,810	1,957	6,190
« . .	—	2,396	1,139	3,801
« . .	—	3,397	0,648	4,421
« . .	—	4,792	0,828	6,151
« . .	8 Tage	2,886	1,057	4,387
Rindfleisch . .	—	Spuren	0,314	0,314
« . .	1 Tag	Spuren	0,900	0,900
« . .	—	0,777	0,170	1,033
« . .	—	0	0,336	0,336
« . .	—	0	0,331	0,331
Kalbfleisch . .	1 Tag	0	1,034	1,034
« . .	1 Tag	0	1,231	1,231
Schweinefleisch .	—	0	0,739	0,739
« .	2 Tage	0	0,479	0,479
« .	—	0	0,985	0,985
Hammelfleisch .	—	0	0,052	0,052
« .	—	Spuren	0,777	0,777

In den meisten Fällen wird es sich in der Praxis nicht um frisches Fleisch, sondern um Wurstwaaren handeln; zur Bestimmung der entfetteten Trockensubstanz werden 1.) 2 Grm. der Waare, genau abgewogen, bei 110 ° durch 2 St. getrocknet; der Gewichtsverlust ist Wasser; 2.) 2 Grm. mit 10 CC. Alcohol und 10 CC. Aether $^1/_2$ St. stehen gelassen, filtrirt und mit Aether nachgewaschen. Der Rückstand wird auf 100 ° erwärmt, nochmals mit Aether gewaschen und bei 110 ° getrocknet. Der Gewichtsverlust ist Fett + Wasser. — Aus der Tabelle ergibt sich, dass man den Nachweis des Pferdefleisches nur dann als erbracht wird ansehen können, wenn der ermittelte Werth der Kohlehydrate (auf Traubenzucker ber.) den höchsten gefundenen Werth bei anderen Fleischarten übersteigt; dies wäre also bei ca. 1 °/₀ der entfetteten Trockensubstanz. — Weitere Versuche ergaben, dass an diesen Verhältnissen durch verschiedene Zubereitung des Fleisches, wie Pökeln, Braten oder Räuchern, nichts geändert wird. Bei Wurstwaaren ohne Mehlzusatz, denen (in Berlin) häufig Rohrzucker zugesetzt wird, betrug der Gehalt an reducirendem Zucker im Durchschnitte nur 0,274 $^0/_0$ (Glycogen war gar nicht vorhanden); im Maximum wurden 0,7 $^0/_0$, in allen anderen Fällen 0,49 $^0/_0$ als höchstes Resultat gefunden. Wurstfabrikate aus Pferdefleisch hatten aber einen Kohlehydratgehalt, der den der anderen Wurstwaaren um das 11fache überstieg. Auffallend ist die Thatsache, dass das Glycogen gerade bei Thieren, deren Dasein mit einer grösseren Muskelanstrengung verbunden ist (Hunde, Katzen, Pferde), in erheblicherer Menge gefunden wird, als bei Thieren, die fast nur zur Milchlieferung und Mästung gezogen werden (Kühe, Schafe, Schweine). Andreasch.

214. **Kossel: Ueber einige Bestandtheile des Nervenmarks.**[1]) Gemeinschaftlich mit Freytag und Krüger hat K. zunächst aus Gehirn das Protagon Liebreich's dargestellt. Verschiedene Präparate stimmten nicht vollständig überein, auch waren die Körper stets schwefelhaltig. Wird Protagon in Benzol gelöst und mit Natriumalcoholat versetzt, so findet keine vollständige Abspaltung der Phosphorsäure statt, sondern das Benzol enthält

[1]) Verhandl. d. physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 359—366.

noch zwei gut krystallisirende phosphorhaltige Säuren, die weiter untersucht werden sollen. Lecithin wird unter diesen Umständen vollständig zersetzt. — Zur Spaltung wurde Protagon (66,03 % C, 11,3 % H, 3,15 % N, 0,9 % P, 0,5 % S) in Methylalcohol gelöst, mit einer methylalcoholischen Lösung von Aetzbaryt versetzt und am Wasserbade einige Minuten erwärmt. Der voluminöse Niederschlag wird abfiltrirt, im Wasser zertheilt, mit Kohlensäure behandelt und aus heissem Weingeist wiederholt umkrystallisirt. Aus diesem Zersetzungsproducte gelang es Verff., das Cerebrin und das Homocerebrin oder Kerasin (Parcus) darzustellen und wurden die Angaben von Parcus auch bezüglich der Zusammensetzung bestätigt. Das Moleculargewicht des Kerasins beträgt nach Parcus mindestens 1198; nach der Raoult-Beckmann'schen Siedemethode ergab sich 981, immerhin ein nahestehender Werth. Durch Brom erhält man aus dem Kerasin ein Bromderivat mit anscheinend 3 Atomen Brom im Molekül; dasselbe löst sich leicht in Aether, Benzol und Alcohol. Die spec. Drehung beträgt —12° 48'; krystallisirt konnte es nicht erhalten werden. Auch aus dem Gehirne und dem Sperma des Störs konnte Cerebrin dargestellt werden. Weiter wurde das Cerebrin des Eiters (Hoppe-Seyler) untersucht. Es stellte sich heraus, dass dieser Körper nicht mit dem Cerebrin des Nervenmarks übereinstimmt. Nach obiger Methode wurden zwei Körper isolirt, Pyosin (64,34 C, 10,43 H, 2,64 N) und Pyogenin (62,62 C, 10,45 H, 2,47 N); beide zeigen die Löslichkeit des Cerebrins und krystallisirten in Knollen, ersteres schmilzt bei 238°, letzteres bei 221°. — Das Cerebrin widersteht sehr der Fäulniss; so konnte auch aus dem Schädelinhalte einer Fettwachsleiche, die 10 Jahre in einem Massengrabe gelegen hatte, noch Cerebrin dargestellt werden. Andreasch.

215. **Jvo Novi: Einfluss des Chlornatriums auf die chemische Zusammensetzung des Gehirns.**[1]) Es ergaben sich folgende Sätze: 1. Die Injectionen einer 10 %igen Kochsalzlösung (2—5 CC. pro Kilo) in die Carotis entziehen der Gehirnsubstanz im Ganzen und speciell der Hirnrinde Wasser; bei einer Injection sinkt der Gehalt um etwa 1,25 % der normalen Wassermenge, bei fortgesetzten Injectionen kann er um 5 % zurückgehen. 2. Noch leichter tritt eine chemische Wirkung zwischen dem Kochsalze und dem Kalium des Nervengewebes ein. Es nimmt nämlich der Procentgehalt des Natriums zu und der des Kaliums ab, so dass die Summe beider annähernd constant bleibt. Noch deutlicher tritt der Unterschied bei der Untersuchung der Gesammtmasse des Gehirns auf; hier wächst das Natrium von normal 0,09 % bis 0,32 % und das Kalium nimmt von 0,39 bis 0,25 % ab, sodass die Summa K + Na = 0,48 bleibt. In der grauen Substanz gelangt man von den Normalzahlen 0,013 für Na und 0,62 für K zu 0,17 für Na und

---

[1]) Pflüger's Arch. **48**, 320—335.

0,47 für das K. 3. Die Procentmenge Chlor, welche im Gehirne enthalten ist, nimmt zu, aber nur um so viel, als die Zunahme des Natriums beträgt, zu dessen Sättigung eine grössere Chlormenge nothwendig ist, als zum gleichen Gewichte Kalium. Andreasch.

216. J. Toison und E. Lenoble: Ueber die Structur und Zusammensetzung der Cerebrospinalflüssigkeit beim Menschen.[1]) Verff. haben vier Proben von Cerebrospinalflüssigkeit untersucht und folgende Daten erhalten (pro Liter):

	I.	II.	III.	IV.
Spec. Gewicht .	1,0070	1,0079	1,0076	1,0076
Fester Rückstand	10,15 Grm.	10,70 Grm.	10,10 Grm.	10,50 Grm.
Organisches . .	1,65 «	2,40 «	1,30 «	1,75 «
Asche	8,50 «	8,30 «	8,80 «	8,75 «

Das spec. Gewicht wurde bei 16,5 °, 20 °, 10 °, 10,5 ° bestimmt, der feste Rückstand bei 110 °. Die Flüssigkeiten gaben sehr schwache Eiweissreactionen. Sie reducirten alkalische Kupferlösung und ammoniakalische Silberlösung; die reducirende Substanz war in verdünntem Alcohol löslich. Flüssigkeiten I und II wurden durch Punction bei einem hydrocephalischen Kind entleert, III und IV stammen von einem 28jährigen Mädchen, bei welchem nach einem Trauma der spontane Erguss durch die Nase eintrat (300 resp. 186 Grm. täglich). Hier wurde das Chlornatrium zu 6,84 resp. 6,72 Grm. pro L. bestimmt. Herter.

---

1) Note sur la structure et sur la composition du liquide céphalo-rhachidien chez l'homme. Compt. rend. soc. biolog. 43, 373—379.

XII. Verschiedene Organe.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

217. A. Kossel, über die Chorda dorsalis.

*Wicklein, Untersuchungen über den Pigmentgehalt der Milz bei verschiedenen physiologischen und pathologischen Zuständen. Virchow's Arch. **124**, 1. In der normalen Hundemilz fanden sich zwei Arten von Pigment, ein körniges, gelblich röthlich-braunes, eisenoxydhaltiges und ein farbloses, gelöstes oder gequollenes, die Eisenoxydreaction gebendes. Andreasch.

N. Höhlein, über die Einwirkung der Milzzellen auf Hämoglobin. Cap. V.

*Laulanié, neue Thatsachen, welche zur Bestimmung der Rolle der Thyreoidea dienen können. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 307 bis 312. Nach beiderseitiger Exstirpation der Thyreoidea am Hunde constatirte L. regelmässig eine Zunahme der Giftigkeit des Urins. In einem Falle fiel der Giftigkeitscoëfficient von 115 CC. auf 16,66. Im Urin der operirten Thiere fanden sich reichlich gallensaure Salze neben einem Albuminstoff. Die Leber war theils fettig degenerirt, theils atrophisch, auch das Epithel in den Tubuli der Ferrein'schen Pyramiden der Niere war fettig degenerirt. Herter.

*G. Vassale, über die Wirkung der intravenösen Injection des Thyreoidealsaftes bei Hunden, denen die Schilddrüse exstirpirt ist. Centralbl. f. medic. Wissensch. 1891, No. 1. Die rothen Blutkörperchen verlieren nach der Thyreoidectomie die Fähigkeit Sauerstoff zu assimiliren und erhalten diese Fähigkeit wieder durch Injection von Drüsensaft. Rosenfeld.

*H. Paschkis und F. Obermayer, weitere Beiträge zur Hautresorption. Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 65—69. Lithium in Form des ölsauren Lithiums als Salbe auf die Rückenhaut eingerieben, oder in 10%iger Chlorlithiumlösung eingepinselt oder endlich als Spray bei einem Hunde afrikanischer Rasse applicirt, liess sich in dem danach gewonnenen Harn stets spectroscopisch nachweisen, doch war die aufgenommene Menge nur sehr gering. Es scheinen daher die Salze der Alkalimetalle unabhängig von der Applicationsweise und anscheinend auch unabhängig von der Natur der Säure von der Haut aus resorbirt zu werden. Andreasch.

*Müller, Beiträge zur Frage der Hautresorption. Arch. f. wissensch. u. pract. Thierheilk. 16, 309. Die zu prüfenden Substanzen wurden in Form von Salben oder Bädern mit der geschorenen Haut der Versuchsthiere (Hunde, Pferde) in Berührung gebracht. Quecksilber wurde in Harn und Koth electrolytisch nachgewiesen. Nach Verreibung von Unquentum cinereum trat Quecksilber bei Hunden schon 12—36 St. später in den Excrementen auf, im Harn erst nach 36—48 St.; bei Pferden war die Ausscheidung viel geringer und trat später ein. Blei wurde nur bei Anwendung von Bleisalben nachgewiesen, nie bei Verwendung von Bädern oder Umschlägen. Borsäure erschien wohl bei subcutaner Injection sowie bei innerlicher Darreichung im Harn, nie aber nach äusserlicher Application. Jod ging nach Verreibung von Jodsalbe schon nach 1—2 St. in den Speichel und Harn über, nach Jodkaliumfussbädern erschien kein Jod. Aehnlich verhielt sich das Brom. Andreasch.

*Rud. Winternitz, zur Lehre von der Hautresorption. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. 28, 405—422. Versuche mit alcoholischen, ätherischen und chloroformigen Lösungen von Alkaloiden resp. Chlorlithium an Kaninchen und Menschen angestellt, ergaben für alle drei Lösungen Resorption durch die Kaninchenhaut, an der menschlichen Haut zeigte sich nur eine Aufnahme aus der ätherischen Lösung. Aus der alcoholischen Lösung konnte Verf. eine Aufnahme in Uebereinstimmung mit Ritter und Fleischer nicht constatiren, wässrige Lösungen von Salzen finden dagegen nach vorheriger Application von Chloroform, Aether und Alcohol ebenfalls Eingang in die Haut, werden aber von nicht vorbereiteter Haut nicht aufgenommen. Andreasch.

*M. Traub-Mengarini, Untersuchungen über die Durchgängigkeit der Haut. Atti della R. Acc. du Lincei VII. 2. Sem. 5, p. 172.

*S. Fubini, Geschwindigkeit der Absorption in der Bauchhöhle, nach an Amygdalin und Emulsin gemachten Beobachtungen. Arch. ital. de Biologie 14, 435; Centralbl. f. Physiologie 5, 40. Blausäure bildet sich auch aus Amygdalin und Emulsin in der Bauchhöhle, wenn beide Körper getrennt und in gewissen Zeitabständen in dieselbe injicirt werden. Bei Säugethieren trat selbst bei einem Zeitintervalle von 4 St. noch Vergiftung ein, nicht mehr aber nach 6 St. Bei Fröschen konnte die Zeitdifferenz 26—28 St. betragen.

*Coupard und Saint-Hilaire, Injectionen von Hundeblutserum in die Trachea. Compt. rend. soc. biolog. 48, 81—82.

---

217. **A. Kossel: Ueber die Chorda dorsalis.**[1]) Der Chordastrang eines Stör von 16 Kilo Gewicht wog 185 Grm.; die Reaction des Gewebes war neutral. Lässt man Stücke desselben liegen, so pressen sie einen neutral-reagirenden Saft aus. Wassergehalt 95,41 und 96,41 %, Aschegehalt 0,85 %. Das wässrige Extract enthält nur geringe Mengen von Eiweisskörpern, Mucin, Glutin und Collagen fehlen. Durch Auskochen mit Wasser, zuletzt in geschlossener Röhre, konnten 12,95 % des festen Rückstandes an Glycogen gewonnen werden. Der zurückbleibende Eiweisskörper spaltet beim Kochen mit Salzsäure keine reducirende Substanz ab; er enthielt nach der Reinigung mit Alcohol und Aether 51,82 % C, 7,74 % H und 15,8 % N. Wird das mit kaltem Wasser erschöpfte Gewebe mit verdünnter Natronlauge geschüttelt, so löst es sich auf; die Lösung gibt beim Ansäuern einen Niederschlag, der beim Auswaschen wieder in Lösung geht und daraus durch Säuren wieder gefällt werden kann. Durch Pepsin-Salzsäure wird der Körper leicht und vollkommen gelöst. Die Chorda dorsalis gehört sonach weder der Bindegewebsgruppe noch speciell dem Knorpelgewebe an, sondern zeigt den Charakter embryonaler Gewebe. Andreasch.

XIII. Niedere Thiere.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

218. Erw. Herter, zur Kenntniss des Stoffwechsels der Fische speciell der Selachier.
219. E. Poulsson, über Harnstoffbildung bei Fröschen.

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 331—334.

220. Aug. Letellier, die Urinfunction wird bei den acephalen Mollusken durch das Bojanus'sche Organ und die Drüsen von Keber und Grobben ausgeübt.

*A. B. Griffiths und Alexander Johnstone, Untersuchungen über die Malpighi'schen Gefässe und die „Leberzellen" der Araneen und über die Divertikel der Asterideen. Proc. roy. soc. Edinburgh **15**, 111—115. Die Malpighi'schen Gefässe von Tegenaria domestica secerniren eine klare alkalische Flüssigkeit, aus welcher Salzsäure Krystalle von Harnsäure ausscheidet. Harnstoff, Guanin, Calciumphosphat liess sich nicht nachweisen. Das Secret der „Leberzellen" enthält keine Gallensäuren. Es ist dem pankreatischen Saft der Vertebraten zu vergleichen, denn es zerlegt Eiweiss (bis zu Leucin und Tyrosin), saccharificirt Stärkekleister, emulgirt und spaltet Fette. Das tryptische Ferment wurde nach Wittich-Kistiakowsky isolirt. — Die „Divertikel" der Asterideen haben ebenfalls pankreatische Function, wie Versuche an Uraster rubens lehrten. Herter.

*A. B. Griffiths, über die Malpighi'schen Gefässe von Libellula depressa. Proc. roy. soc. Edinburgh **15**, 401—403. Verf. konnte aus denselben Harnsäure extrahiren. Herter.

221. Gréhant und Jolyet, Bildung von Harnstoff bei der electrischen Entladung von Torpedo.

222. W. Marcuse, Beiträge zur Kenntniss des Stoffumsatzes in dem thätigen, electrischen Organ der Zitterrochen.

*John Berry Haycraft und E. W. Carlier, über das Blut von Evertebraten, welches nach dem Austritt aus den Gefässen vollständig mit Oel umgeben wird. Proc. roy. soc. Edinburgh **15**, 423—426. Wie das Blut des Menschen [J. Th. **20**, 87], so lässt sich auch das Blut von Krabben und die Coelomflüssigkeit von Seesternen flüssig erhalten, wenn die Flüssigkeiten in Oel eingebracht und vom Contact mit der Gefässwand abgehalten werden. Die Flüssigkeiten dürfen die Gewebe des Körpers nicht berühren; sie müssen mittelst einer mit Oel benetzten Pipette dem Thiere entnommen werden. Herter.

*Laguesse, die Structur des Pankreas und das intrahepatische Pankreas bei den Fischen. Compt. rend. **112**, 440—442, Pouchet's Laboratorium, Concarneau. Die Teleostier besitzen bekanntlich mit wenigen Ausnahmen kein compactes Pankreas; Legonis[1] zeigte, dass bei denselben pankreatisches Gewebe diffus in der ganzen Bauchhöhle verbreitet ist. Verf. beschreibt dieses Gewebe bei Crenilabrus, Scorpaena, Blennius, Syngnathus,

1) Ann. des sciences nat. 1873.

Gobius, Cyclopterus. Nicht nur beim Karpfen (Legonis), sondern auch bei anderen Knochenfischen durchdringt das pankreatische Gewebe die Leber, ohne mit derselben in Verbindung zu treten. Crenilabrus besitzt keinen Magen und keine Magendrüsen wie Labrus (Pilliet)[1]. Herter.

*Sig. Fränkel, Bemerkungen zur Physiologie der Magenschleimhaut der Batrachier. Plüger's Arch. **50**, 293—297.

*P. Giacosa, über eine sonderbare Absonderung der Agelastica alni. Ann. di chim. e farm. **18**, 232. Dieser Eschenparasit sondert in seiner Larvenzeit auf Reizung eine nach bittern Mandeln duftende Flüssigkeit ab, in welcher ein Nachweis von Benzaldehyd nicht gelang.

*Schmidt (Astrachan), zur Frage über die Natur des Fischgiftes und dessen Wirkung auf den menschlichen und thierischen Organismus. Verhandl. d. 10. medic. Congresses **2**, 4. Abth., pag. 43; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 663.

*Raphael Dubois, über die Secretion der Seide bei Bombyx mori. Compt. rend. **111**, 206—207. Das Fibroin, welches den inneren Theil des Seidenfadens bildet, wird auch im Centrum der Seidendrüse abgegeben. Das Fibroin der Drüse löst sich aber in Kaliumcarbonat 15%, das des Fadens nicht. Die Erhärtung des Fadens beruht nicht auf Eintrocknung, auch in absolut feuchter Luft tritt dieselbe ein. Nach D. handelt es sich um eine Coagulation ähnlich der Gerinnung des Blutes. Er nimmt eine coagulirbare Substanz (Fibroinogen) und eine die Coagulation bedingende an. Durch mehrtägiges Digeriren der Seidendrüsen in Wasser, Salzlöeung 4% oder besser in Kaliumcarbonat 15% erhält man eine Flüssigkeit, welche spontan, schneller beim Schlagen, ein fadenziehendes, allmählich erhärtendes Coagulum bildet. Nach Abscheidung des unter Ausschluss der Luft sich bildenden Coagulum, scheidet sich an der Luft ein neues ab. Herter.

*Louis Blanc, über die Färbung der Seide durch die Nahrung. Compt. rend. **111**, 280—282. Entgegen den Angaben von Villon[2]) konnte Verf. durch Einführung von Farbstoffen mit der Nahrung keine gefärbte Seide erhalten. Schon die Aufnahme der Farbstoffe in den Körper ist schwer zu erzielen; dieselbe gelang nur mit Indigoblau und Fuchsin. Herter.

*Augustin Letellier, Untersuchungen über den von Purpura lapillus erzeugten Purpur. Compt. rend. **111**, 307—309. Vergl. J. Th. **20**, 319. Bei der Entwicklung des Purpurs durch das Licht tritt ein schon Strabo und Plinius bekannter Geruch auf, welcher

---

[1]) Bull. soc. de zool. de France **10**, 1885. — [2]) La soie 1890.

auch bei Murex brandaris und trunculus beobachtet wird, es ist der von Schwefelallyl. Verf. suchte den Riechstoff darzustellen, indem er 6000 der den Purpur liefernden Bänder in destillirtem Wasser, mit Aether überschichtet, dem Sonnenlicht aussetzte; es gelang nicht, denselben zu isoliren, doch konnte in dem Rückstand des Aetherextractes nach Behandeln mit rauchender Salpetersäure Schwefelsäure nachgewiesen werden, und mit concentrirter Schwefelsäure wurde die charakteristische Rosafärbung erhalten. In dem Aetherextract schien noch eine Cyan- oder Rhodan-Verbindung nachweisbar, in der wässerigen Lösung Carbamid oder Sulfocarbamid. Herter.

*F. Heim, über die Farbstoffe des Teguments von Astropecten aurantiacus. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 837—839. Das genannte Echinoderm besitzt normal eine rothe Farbe, welche nicht in Wasser, wohl aber in Alcohol, Aether, Schwefelkohlenstoff, Fette, ätherische Oele übergeht. Die alcoholische Lösung färbt sich blau mit concentrirter Schwefelsäure, blassgrün mit Salpetersäure. Die Lösungen binden keinen Sauerstoff und ozonisiren denselben auch nicht. Manchmal finden sich violett gefärbte Individuen; dieselben verdanken ihre Farbe einer denselben aufsitzenden Alge, welcher eine symbiotische Rolle nicht zuzukommen scheint. Der violette Farbstoff wird nicht an Meereswasser, wohl aber an Süsswasser abgegeben. Auch diesem Pigment kommt keine respiratorische Bedeutung zu. Herter.

*John Murray und Robert Irvine, über Kieselsäure und die Kieselsäurereste von Organismen in modernen Meeren. Proc. roy. soc. Edinburgh **15**, 229—250. Verff. zeigen die Schwierigkeit der Annahme, dass die bedeutenden von Pflanzen und Thieren abgelagerten Mengen Kieselsäure aus der im Meerwasser gelösten Kieselsäure stammen sollten. Sie fanden in Gemeinschaft mit W. S. Anderson in ihren auf der Scottish marine station zu Granton ausgeführten Bestimmungen in filtrirtem Seewasser nicht mehr als 1 Theil Kieselsäure auf 200000 bis 500000 Theilen Wasser. Die wesentlich höheren Werthe einiger Autoren beziehen sich wahrscheinlich auf nicht filtrirtes Wasser. Versuche an Diatomeen (Navicula) zeigten, dass suspendirte Silicate (Thon) Organismen als Kieselsäurequelle dienen können. Die Vertheilung der kieselsäurereichen Organismen im Meere stimmt mit dieser Beobachtung. Herter.

*A. F. Marion, Wirkung der Kälte auf die Seefische. Compt. rend. **112**, 565—569.

*Greenwood, Untersuchungen über die Wirkung des Nicotins auf niedere Thiere. Biol. Centralbl. **11**, 534—538.

223. H. Devaux, über die Asphyxie durch Submersion bei Thieren und Pflanzen.

*H. Ambronn, über das Leuchten der Sapphirinen. Mittheil. a. d. zool. Station zu Neapel 9. 479.

*Raphael Dubois, neue Untersuchungen über die Production von Licht durch Thiere und Pflanzen. Compt. rend. 111, 363 bis 366. Bei Pholas dactylus zeigt sich nicht nur ein parasitisches, sondern auch ein eigenes Leuchten [vergl. J. Th. 20, 320]. Wird der leuchtende Schleim dieses Mollusks, in Seewasser vertheilt, einem galvanischen Strom ausgesetzt, so hört die Lichtentwickelung auf, am positiven Pol durch Säurewirkung, am negativen durch Sauerstoffmangel. Das Leuchten ist nach Verf. „mit dem Uebergang colloidaler protoplasmatischer Granulationen in crystalloide Granulationen, unter Einfluss eines respiratorischen Phänomens verknüpft.“ Herter.

*Charles Sedgwick Minot, Altern und Verjüngen. I. Ueber das Gewicht von Meerschweinchen. Journ. of physiol. 12, 97—153.

G. Walter, über das Ichthulin der Karpfeneier. Cap. I.

---

218. **Erwin Herter: Zur Kenntniss des Stoffwechsels der Fische, speciell der Selachier.**[1]) Verf. sammelte die Excrete der Fische in einem kleinen Apparat, welcher liegen blieb, während die Thiere sich frei im Wasser bewegten; ein Ventil gestattete den Austritt der verdrängten Luft, nicht aber den Eintritt des Wassers in den Apparat. So wurde der Urin von Scyllium catulus rein gewonnen. Bei Torpedo wurde dagegen die Flüssigkeit untersucht, welche, meist in nicht unerheblicher Menge, in der geräumigen Kloake sich vorfindet; dieselbe ist ein Gemisch von Flüssigkeiten verschiedenen Ursprungs; sie enthält ausser dem Urin die nicht resorbirten Reste des Darminhalts, stammend zum Theil aus den Darmsecreten, zum Theil aus den Ingestis, sowohl aus der Nahrung, als aus dem Meerwasser, welches in beträchtlichen Quantitäten ver-

1) Mittheilungen aus der Zoologischen Station zu Neapel 10, 341—354.

schluckt wird.[1]) Der Urin der Selachier stellt eine klare, leicht tropfbare, nicht fadenziehende Flüssigkeit dar von schwach gelblicher Farbe; unter normalen Verhältnissen zeigt derselbe deutlich sauere Reaction. Auch die Kloaken-Flüssigkeit reagirt entschieden sauer und stellt ein klares Fluidum dar, wenn derselben nicht Nahrungsreste oder Producte der Sexualdrüsen beigemengt sind. Die specifischen Gewichte der Flüssigkeiten, bezogen auf Wasser von 4°, wurden mittelst Pyknometer bestimmt und auf die Normaltemperatur 17,5° reducirt. Das spec. Gewicht des Urins von Scyllium betrug 1,0273 bis 1,0334, im Mittel 1,0322, die Kloaken-Flüssigkeit von Torpedo wog 1,0244 bis 1,0272, im Mittel 1,0258; das Meerwasser, in welchem die Thiere gehalten wurden, wog 1,0282. Der feste Rückstand der Flüssigkeiten wurde, um die Zersetzung des Harnstoffes zu vermeiden, durch Eindampfen im luftverdünnten Raum bei einer 75° nicht übersteigenden Temperatur bestimmt. Der feste Rückstand eines Urins von spec. Gewicht 1,0334 betrug 62,592 $^0/_{00}$; um den Rückstand aus dem spec. Gewicht zu berechnen, muss man hier den Werth Sp. G. — 1 mit 187,4 multipliciren; dieser Coefficient ist also für den Urin von Scyllium bedeutend niedriger, als für den des Menschen und nähert sich dem des Meerwassers. Im Rückstand fanden sich 57,6 $^0/_0$ an feuerbeständigen Salzen. In der Kloaken-Flüssigkeit von Torpedo ist dieser Werth noch höher; eine Probe derselben vom spec. Gewicht 1,0260 ergab 45,415 $^0/_{00}$ Rückstand mit 76,0 $^0/_0$ Asche. Folgende Tabelle enthält Bestimmungen einiger der wichtigsten anorganischen Substanzen der unter-

---

[1]) Versuche, durch Ausschluss des Darminhalts von der Kloake ein reineres Excret zu gewinnen, hatten kein günstiges Resultat. Als die Kloake vom Darm abgebunden wurde, der durch einen künstlichen After einen neuen Ausweg erhielt, trat eine Entzündung der Kloakenschleimhaut ein, und es entleerte sich eine alkalische, stark eiweisshaltige Flüssigkeit mit den Eigenschaften eines Exsudats. Der Chlorgehalt derselben betrug 15,245 $^0/_{00}$ (Torpedo marmorata) resp. 14,431 $^0/_{00}$ (Torpedo ocellata).

suchten Flüssigkeiten; zum Vergleich sind ferner entsprechende Zahlen für menschlichen Urin (nach Bunge[1]) und für Meerwasser[2]) aufgenommen.

Bestandtheile	Urin von Menschen	Urin von Scyllium	Kloaken-flüssigkeit von Torpedo	Meerwasser
	pro Liter Grm.	pro Kilogramm Grm.		
Calcium	0,140	0,415	0,120	0,464
Magnesium . . .	0,106	1,416	0,478	1,421
Schwefelsäure (SO_4)	3,354	5,276	1,160	3,014
Phosphorsäure (PO_4)	2,750	4,834	0,459	0,010
Chlor	2,283	13,543	20,239	21,142

Im Vergleich mit dem menschlichen Urin zeigt also das Excret von Scyllium einen reichlichen Gehalt an Schwefelsäure und Phosphorsäure. Letztere muss fast in ihrer ganzen Menge Product des Stoffwechsels sein, während die Schwefelsäure zum grossen Theil aus dem Meerwasser zu stammen scheint. In einigen Fällen wurde die Ausscheidung der präformirten Schwefelsäure (A) und die der Aether-Schwefelsäuren (B) getrennt bestimmt, daneben auch der nicht vollständig oxydirte Schwefel (II).

1) Lehrbuch der physiologischen und pathologischen Chemie, Leipzig 1887, pag. 311. Die Zahlen betreffen einen jungen Mann, der während der zweitägigen Versuchszeit nur Rindfleisch, gebraten mit etwas Kochsalz, und Brunnenwasser zu sich nahm; dieselben lassen sich also gut mit den für die carnivoren Selachier erhaltenen Werthen vergleichen. — 2) Nach Walther und Schirlitz, Studien zur Geologie des Golfes von Neapel, Zeitschr. d. D. Geolog. Ges. **38**, 235, 1886; die Phosphorsäure nach C. Schmidt und von Bibra. Bull. acad. Petersbourg **24**, 232, 1877.

Specifisches Gewicht	Schwefelsäure (SO_4) A	B	Summa	Schwefel in Schwefelsäure I	in anderen Verbindungen II	Summa
			Urin von Scyllium catulus			
1,0343	4,436	0,038	4,474	1,494	0,756	2,250
			Kloaken-Flüssigkeit von Torpedo marmorata			
1,0255	0,069	0,325	0,394	0,132	Spur	0,132
1,0260	1,228	0,313	1,541	0,514	0,150	0,664
1,0267	—	—	1,160	0,387	0,353	0,740
1,0272	2,138	0,292	2,430	0,811	0,168	0,979

Aus dieser Tabelle ergibt sich zunächst, dass die Selachier Aether-Schwefelsäuren bilden. In der untersuchten Portion von Scyllium-Urin waren dieselben nur in sehr geringer Quantität zugegen, dagegen waren sie in der Kloaken-Flüssigkeit von Torpedo in reichlicher und recht constanter Menge vertreten, während die Schwefelsäure der Sulfate grössere Schwankungen zeigte; das Verhältniss A:B betrug hier 7,3 bis 0,2:1. Der nicht vollständig oxydirte Schwefel (II) betrug im Scyllium-Urin 33,6 % des Gesammtschwefels. Uebrigens unterlag die Ausscheidung des Schwefels in seinen verschiedenen Formen ziemlich grossen Schwankungen. Die Zahlen für Calcium und Magnesium sind im Scyllium-Urin viel höher, als im menschlichen; sie stehen denen des Meerwassers nahe. Die Salze der alkalischen Erden scheinen demnach ebenso wie die Sulfate und wohl auch die Chloride der Alkalien aus dem umgebenden Medium in grösserer Menge aufgenommen zu werden, als das Bedürfniss der Thiere erfordert, und zum Theil ohne Nutzen den Organismus zu durchlaufen; dies gilt besonders für die Salze des Magnesiums. An letzterem Metall besitzt der Scyllium-Urin einen sehr hohen Gehalt, nicht nur absolut, sondern auch relativ zum Calcium. Das Verhältniss desselben zum Calcium betrug in obigem

menschlichen Urin 0,8 : 1, im Scyllium-Urin 3,4 resp. 2,7 : 1, im Meerwasser 3,1 : 1, in der Kloaken-Flüssigkeit 4,0 : 1. Im Urin ist ein Theil der Phosphorsäure stets an Alkalien gebunden, in der Kloaken-Flüssigkeit dagegen überwiegen die alkalischen Erden, wie im Meerwasser, so dass alle Phosphorsäure ausfällt, wenn man die Flüssigkeit alkalisch macht. — Die Chloride sind, wie obige Tabelle zeigt, reichlich in den Excreten der Selachier vertreten. Auch das Blut ist reich daran. Während bekanntlich die Säugethiere einen sehr constanten Chlorgehalt im Betrage von ca. 3,6 bis 3,7 $^0/_{00}$ im Blute aufweisen und der höchste bisher bei einem Wirbelthiere gefundene Werth 5,147 $^0/_{00}$ beträgt (Coluber natrix nach Hoppe-Seyler), wurde von Verf. bei Torpedo ocellata 15,586 $^0/_{00}$ gefunden. — Im Urin der Selachier, sowie in der Kloaken-Flüssigkeit wurden ferner erhebliche Mengen von präformirten Ammoniumsalzen constatirt neben reichlichen Quantitäten von Harnstoff. Harnsäure liess sich aus dem Rückstand von 30 CC. Urin mittelst Chlorwasserstoffsäure nicht isoliren; auch Kreatinin konnte durch Nitroprussidnatrium und Natronlauge nicht nachgewiesen werden. — Schliesslich macht Verf. auf einen bisher nicht beachteten Weg aufmerksam, auf dem Excretionsproducte bei Fischen den Körper verlassen können. Wo offene Abdominalporen vorhanden sind, tritt die in der Peritonealhöhle sich ansammelnde Flüssigkeit auf diesem Wege nach aussen und sie lässt sich vermittelst des zum Auffangen des Urins verwendeten Apparates sammeln. Die Quantitäten, welche auf diese Weise gewonnen wurden, waren sehr wechselnd, bei Torpedo im Allgemeinen bedeutender, als bei Scyllium. In der Flüssigkeit aus der Bauchhöhle der Selachier fanden Staedeler und Frerichs, sowie auch Wurtz und Rabuteau und F. Papillon viel Harnstoff.

Herter.

219. E. Poulsson: Ueber Harnstoffbildung bei Fröschen. [1]) Nach den Versuchen von Nebelthau [J. Th. **19**, 214] ist der Froschharn sehr arm an Harnstoff. Dass aber im Organismus

1) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **29**, 244—246.

der Frösche Harnstoff in reichlichen Quantitäten gebildet wird, wenn geeignetes Material dazu vorhanden ist, ergibt sich aus folgenden Versuchen. Es wurden in jeder Versuchsserie 10 Frösche verwendet, die im Laufe von 3 Tagen zusammen 70—80 Mgrm. Ammoniak als Carbonat etc. eingespritzt erhielten. Die zuerst gereinigten und ausgedrückten Thiere wurden in einem grossen Glascylinder gehalten und jeden Morgen nach Ausdrücken des Harns und Abspülen in einen neuen, reinen Cylinder gesetzt, während der Inhalt des ersteren — Harn, Hautsecret, Excremente und Spülwasser — nach der von v. Schröder angegebenen Methode auf Harnstoff verarbeitet wurde. Die Aufsammlung der Se- und Excrete geschah bis 24—40 St. nach der letzten Injection.

Eingabe von	Zugeführte NH_3-Menge	Daraus ber. Harnstoff	Gefundener Harnstoff.
Kohlens. Ammon	0,0825	0,1456	0,2196
Milchs. «	0,0731	0,1290	0,1824
Milchs. «	0,0756	0,1334	0,1840
Ameisens. «	0,0799	0,1400	0,2334

Es wird erheblich mehr Harnstoff gefunden, als aus der zugeführten Ammoniakmenge entstehen kann; es haben daher die Ammonsalze den Stoffwechsel der Frösche bedeutend angeregt und einen vermehrten Eiweisszerfall herbeigeführt. Andreasch.

220. **Augustin Letellier: Die Urinfunction wird bei den acephalen Mollusken durch das Bojanus'sche Organ und die Drüsen von Keber und Grobben ausgeübt.**[1]) Verf. hat gezeigt,[2]) dass das Bojanus'sche Organ bei den acephalen Mollusken Harn abscheidet. Das neutrale Secret enthält Harnstoff und Phosphate, dagegen keine Harnsäure oder Hippursäure. Er meint nun, dass die Ausscheidung der Säuren den Drüsen von Keber und Grobben zukomme, welche nach Kowalewsky[3]) sauer rea-

[1]) Compt. rend. **112**, 56—58. — [2]) Etude de la fonction urinaire chez les Mollusques acéphales. Thèse, Paris, 1887. — [3]) Arch. d. zool. expér. [2] **7**, 1889.

giren. 2 bis 300 Keber'sche Drüsen von Cardium edule, mit kochendem Wasser und dann mit Alcohol ausgezogen, lieferten sehr geringe Mengen einer in Prismen krystallisirenden Säure, welche beim Erhitzen in ein rothes Oel und ein krystallinisches Sublimat zerfiel und von L. für Hippursäure gehalten wird. Dieselbe war zum Theil an Natrium gebunden. Ebenso verhielt sich die Grobben'sche Drüse von Pecten. Herter.

221. **Gréhant und Jolyet: Bildung von Harnstoff bei der electrischen Entladung von Torpedo.**[1]) Bekanntlich sind sämmtliche Organe der Selachier reich an Harnstoff (Krukenberg, J. Th. **11**, 340; **17**, 330; **19**, 321; von Schröder, ibid. **20**, 315); für das electrische Organ wurde jedoch von Krukenberg stets der höchste Gehalt angegeben. Verff. machten vergleichende Bestimmungen an ruhenden Organen und an solchen, die durch faradische Ströme gereizt waren. Zu Beginn der Versuche wurde das Herz ligirt, um die Blutcirculation aufzuheben und dann mit einem Schnitt die electrischen Nerven der einen Seite durchtrennt. Schliesslich wurden die Organe herausgenommen, zerhackt, 24 Stunden mit Alcohol extrahirt, ausgepresst und mit Alcohol gewaschen, ein gemessener Theil der erhaltenen Extracte zur Trockne verdampft, in Wasser aufgenommen und der Harnstoff nach Gréhant bestimmt. Das Organ, welches gearbeitet hatte (Nerven intact), enthielt stets zwei- bis dreimal mehr Harnstoff, als das, welches geruht hatte (Nerven durchschnitten). In Versuch I wurde erhalten 1,38 resp. 0,74 Grm. Harnstoff, in Versuch II 2,67 resp. 0,89, in Versuch III 1,15 resp. 0,57 Grm. Der Harnstoff wurde aus der Menge der abgespaltenen Kohlensäure berechnet; das Volum des gleichzeitig erhaltenen Stickstoffes war immer ein wenig grösser, z. B. in Versuch I fand sich neben 34,4 CC. Kohlensäure 38 CC. Stickstoff; es war also dem Harnstoff eine geringe Menge eines anderen, in gleicher Weise zersetzbaren Körpers beigemischt. Herter.

---

1) Formation de l'urée par la décharge électrique de la Torpille. Compt. rend. soc. biolog. **48**, 687–689.

222. **W. Marcuse: Beiträge zur Kenntniss des Stoffumsatzes in dem thätigen, electrischen Organ der Zitterrochen auf Grund experimenteller Studien an der zoologischen Station zu Neapel.**[1]) Die Versuche schliessen sich an jene von Weyl an. M. findet die Reaction des electrischen Organes alkalisch und gibt im Gegensatze zu Weil an, dass sich diese Reaction auch nicht bis zum Eintritte der Fäulniss ändert. Auch die Reaction des thätigen Organes (durch Reizung oder durch hypodermale Injection von Strychnin) war stets alkalisch. Die Ergebnisse der chemischen Untersuchungen sind folgende: 1. Die Acidität des Alcoholextractes vom gereizten Organe erwies sich um ein Geringes grösser, als die des nicht gereizten. 2. Das bei alkalischer Reaction entfettete Alcoholextract wurde angesäuert und mit Aether geschüttelt; das erhaltene Aetherextract reagirte beim gereizten Organe stets saurer, als beim nicht gereizten (Titrirung mit Baryt). Dem entsprechend wurde aus ersterem eine grössere Menge eines Zinksalzes gewonnen, als aus letzterem; die Mengen waren aber zu klein, um eine Identificirung mit Milchsäure zu versuchen. Es hat somit eine Production von Säure bei der Thätigkeit stattgefunden. 3. Die Gewichtsbestimmung des Gesammtalcoholextractes ergab keinen wesentlichen Unterschied bei beiden Organen. 4. Die Hauptmenge des im Alcoholextracte vorkommenden Stickstoffes ist als Harnstoff enthalten. Die Menge des Gesammtstickstoffes verhielt sich zu der des Harnstoffstickstoffes wie 1,37 : 1. Der Harnstoffgehalt des electrischen Organes betrug 1,92 $^0/_0$ (frisch). Ein Unterschied zwischen dem gereizten und nicht gereizten Organe konnte in Bezug auf Stickstoff- und Harnstoffgehalt nicht constatirt werden. 5. Glycogen ist nicht vorhanden, auch keine andere Substanz, welche beim Kochen mit Säuren einen reducirenden Körper liefern würde.

223. **H. Devaux: Ueber die Asphyxie durch Submersion bei Thieren und Pflanzen.**[2]) Werden Insecten (Hymenopteren, Coleopteren, Dipteren) in Wasser untergetaucht, so tritt

---

[1]) Ing.-Diss., Breslau 1891; Centralbl. f. Physiologie **5**, 14—16. — [2]) Compt. rend. soc. biolog. **43**, 43—45.

scheinbar völlige Asphyxie in weniger als einer Minute ein, wenn nicht eine dem Körper anhängende Luftschicht die Erscheinungen verlangsamt. Vor dem Aufhören der Bewegungen zeigen sich Krämpfe, wie bei den Säugethieren. Aus diesem Zustand von Scheintod können die Insecten noch nach vielen Stunden wieder erwachen. Lubbock beobachtete, dass Ameisen nach 8stündigem Aufenthalte unter Wasser sich völlig wieder erholten. Nach Verf. kann die Erholung noch nach 2—5tägiger Submersion unter Wasser erfolgen; in diesem Fall sterben die Thiere dann jedoch im Laufe von ca. 2 Tagen; kleinere Thiere bleiben unter Wasser länger lebensfähig, als grosse, nach Verf. vielleicht wegen der wirksameren Diffusion von Sauerstoff aus dem Wasser. — Luftpflanzen ersticken wie Thiere, wenn man sie unter Wasser taucht. Herter.

XIV. Oxydation, Respiration, Perspiration.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

*Gréhant, Apparat zum Schöpfen der Gase für die chemische Analyse. Graduirter Aspirator, Anwendung. Compt. rend. soc. biolog. 43, 163—164.

*L. Mangin, über einen neuen Apparat zur Analyse der Gase. Compt. rend. soc. biolog. 43, 255—257.

*A. Vestea, ein neuer Apparat, um die Grenze der Zuträglichkeit der Luft in Wohnräumen zu messen. Giorn. intern. delle Scienze Mediche XIII, fasc. 22. Durchsaugung der Luft durch mit Phenolphtaleïn gefärbtes Barytwasser bis zum Verschwinden der Färbung. Rosenfeld.

224. M. Berenstein, Versuche zur Bestimmung der Residualluft am lebenden Menschen.

*Hanriot und Ch. Richet, über den respiratorischen Gaswechsel beim Menschen. Ann. de chim. et phys. **22**, 495.

*Speck, Kohlensäure und Athembewegung. Arch. f. klin. Medic. **47**, 509—521.

*C. Tannert, über die Veränderungen der Kohlensäureausscheidung des Thierkörpers nach den Tageszeiten und im Hungerzustande. Tübingen, Moser, 1892.

*P. Langlois und Ch. Richet, Einfluss des äusseren Druckes auf die Lungenathmung. Arch. de physiol. **8**, 1; Centralbl. f. Physiol. **5**, 144.

*G. v. Liebig, einige Beobachtungen über das Athmen unter vermindertem Luftdrucke. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 25.

Viault, über die Sauerstoffmengen im Blute von Thieren, welche auf den Hochplateaus von Südamerika leben. Cap. V.

225. A. Loewy, zur Kritik der im Zuntz'schen Laboratorium geübten Methode der Respirationsversuche am Menschen.

*W. Marcet, über die chemischen Vorgänge bei der Respiration des Menschen, wenn bereits geathmete Luft in ein geschlossenes Gefäss ausgeathmet wird. Proceed. Roy. Soc. **49**, 103—117. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, Referatb. 582. Es ergab sich: 1. Beim Athmen von bereits gebrauchter Luft wird in der Zeiteinheit weniger Kohlensäure ausgeathmet als beim Athmen unter gewöhnlichen Verhältnissen. 2. Diejenigen Personen, welche in der zweimal geathmeten Luft am meisten Kohlensäure ausgeben, geben auch unter normalen Verhältnissen am meisten Kohlensäure aus. 3. Wird unmittelbar, nachdem die zum zweiten Male gebrauchte Luft in ein geschlossenes Gefäss ausgeathmet worden ist, frische Luft von den Lungen eingenommen, so ist das Volumen der eingeathmeten Luft und das der ausgeathmeten Kohlensäure grösser als in der Norm.

*H. C. Chapman und A. P. Brubaker, Untersuchungen über die Respiration. 1. Ueber den Sauerstoffverbrauch und die Kohlensäureproduction bei Thieren. Proceed. of the Acad. of Nat. Sc. Philadelphia, 1891; Centralbl. f. Physiol. **5**, 80. Mittelst eines Apparates, der dem von Regnault und Richet benutzten nachgebildet ist, haben Verff. Versuche an je 2 Tauben, je einem Kaninchen, je einem Affen und je einer Schildkröte angestellt. Proben der in der Glasglocke zurückgebliebenen Luft wurden nach Hempel analysirt, die mit Kohlensäure beladene Luft nach Regnault untersucht. Kaninchen von 1,22—2,48 Kgrm. verbrauchten im Mittel in einer Stunde pro Kilogramm 0,88 Grm. Sauerstoff, gaben 1,12 Grm. Kohlensäure ab, zeigten einen Respirationscoëfficienten von 0,9. Aeussere Verhältnisse (Jahreszeiten, Hunger, Tag, Nacht) ergaben mannigfaltig schwankende Werthe.

*N. Gréhant, Veränderungen der Kohlensäureausscheidung durch die Lungen, bedingt durch den Zustand der Ruhe oder der Contraction einer gewissen Muskelgruppe. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 14–16. Laboratoire de physiologie générale, Jardin des Plantes. Verf. liess ein Kaninchen von 3 Kgrm. durch eine Kautschukkappe und Wasserventile in einen Kautschuksack ausathmen und bestimmte die ausgeschiedene Kohlensäure gravimetrisch. Regelmässig unterbrochene Faradisation eines Hinterfusses bewirkte eine Steigerung der in je 5 Minuten ausgeschiedenen Kohlensäure von 0,215 auf 0,335 Grm., resp. von 0,180 auf 0,321 Grm. Herter.

226. A. Loewy, die Wirkung ermüdender Muskelarbeit auf den respiratorischen Gaswechsel.

*R. Oddi und G. Vicarelli, Einfluss der Schwangerschaft auf den gesammten Athmungsaustausch. Lo sperimentale **45**; Centralbl. f. Physiol. **5**, 602. Die Experimente wurden in dem von O. modificirten Apparate von Luciani und Picetti an Mäusen angestellt. Es ergab sich eine beträchtliche Vermehrung der Kohlensäureausscheidung und des Sauerstoffverbrauches und eine sichtliche Abnahme der Wasserausscheidung; ebenso war Re- und Exspirationscoëfficient vergrössert. An dem Tage der Geburtswehen trat eine bedeutende Abnahme der Stoffwechselthätigkeit ein. Verff. schliessen aus ihren Versuchen, dass die Schwangerschaftsperiode durch den vorwiegenden Consum an Kohlehydraten characterisirt wird, indem die stickstoffhaltigen Substanzen zur Ernährung und Entwicklung des Fötus verwendet werden.

227. A. Mallèvre, der Einfluss der als Gährungsproduct der Cellulose gebildeten Essigsäure auf den Gaswechsel.

*E. Müller, über den Einfluss von Chloralhydrat und Morphin, Antipyrin, Chinolin und Chinin auf die Kohlensäureausscheidung des thierischen Organismus. Ing.-Diss., Erlangen 1891. 64 pag.

*C. Binz, der Weingeist als Heilmittel. Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 1–9. Entgegen der Bunge'schen Anschauung von der lähmenden Wirkung des Alcohols bringt B. Beweise für die erregende Wirkung desselben. Versuche an Kaninchen ergaben bei intravenöser Injection von 0,2–0,25 Grm. Alcohol, mit 2 Volumen Wasser verdünnt, stets eine bedeutende Zunahme des Exspirationsvolumens, welche Steigerung noch 1 Stunde nach der Injection anhielt. Schwächer wirkte die subcutane Injection. Andreasch.

*A. Loewy, über den Einfluss einiger Schlafmittel auf die Erregbarkeit des Athemcentrums nebst Beobachtungen über die Intensität des Gaswechsels im Schlafe beim Menschen. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 18, pag. 434–438.

*U. Stefani, über die schlafmachende Wirkung des Brausepulvers. Arch. it. per le mal. nerv. VI, 1890. Die schlafmachende Wirkung soll von der Kohlensäure herrühren. Rosenfeld.

*R. Oddi, Einfluss der Temperatur auf den respiratorischen Stoffwechsel. Arch. per le scienze med. XIV, pag. 403; Centralbl. f. d. med. Wissensch. 1891, No. 28. Sinkt die Aussentemperatur von 12° auf 3°, so steigt der O-Verbrauch um 26%, die CO_2-Abgabe um 22%, sinkt die Temperatur von 35° auf 3°, so beträgt die Steigerung 43 resp. 47%. Der respiratorische Quotient ändert sich nicht wesentlich weder beim Ansteigen noch beim Absinken der Aussentemperatur. Rosenfeld.

*A. Schiltow, über den Einfluss der Erwärmung des Körpers auf die Respiration. Medizina 1890, No. 2; russisch. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1890, Beilage, pag. 17.

*Fr. Kraus und Fr. Chvostek, über den respiratorischen Gaswechsel im Fieberanfalle nach Injection der Koch-schen Flüssigkeit. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 6 und No. 7.

*P. Richter, Experimentaluntersuchungen über Antipyrese und Pyrese, nervöse und künstliche Hyperthermie. Cap. XV.

228. R. Gottlieb, calorimetrische Untersuchungen über die Wirkungsweise des Chinins und Antipyrins.

229. Friedr. Kraus, über den respiratorischen Gasaustausch im Fieber.

*H. Leo, über den respiratorischen Stoffwechsel bei Diabetes mellitus. Zeitschr. f. klin. Medic. **19**, Supplement, 101—121. Bereits J. Th. **20**, 408 referirt.

*P. Borissow, zur Frage der Giftigkeit der Exspirationsluft. Russkaja Medizina 1891, No. 18—21. In der Exspirationsluft sind keine flüchtigen, giftigen Leukomaïne enthalten.

H. Dreser, zur Toxicologie des Kohlenoxydes. Cap. V.

Saint-Martin, über die Elimination des Kohlenoxydes. Cap. V.

R. Kobert, über Cyanmethämoglobin und den Nachweis der Blausäure. Cap. XVI.

230. G. Honigmann, zur Kenntniss der Wirkung von Sauerstoffeinathmungen auf den Organismus.

231. Tras. Araki, über die Bildung von Milchsäure und Glycose im Organismus bei Sauerstoffmangel.

232. Herm. Zillessen, über die Bildung von Milchsäure und Glycose in den Organen bei gestörter Circulation und bei der Blausäurevergiftung.

*A. Dastre, über die Bildung von Zucker im Organismus unter dem Einfluss von Sauerstoffmangel. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 681—684.

*F. Kraus und F. Chvostek, über den Einfluss von Krankheiten auf den respiratorischen Gaswechsel und über Sauerstofftherapie. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 33.

*J. Rosenthal, Versuche über Wärmeproduction bei Säugethieren. Biol. Centralbl. **11**, 488—498.

---

224. **M. Berenstein: Neue Versuche zur Bestimmung der Residualluft am lebenden Menschen.**[1]) Zur Bestimmung der Residualluft am lebenden Menschen benützte Verf. das von Hermann empfohlene Verfahren, welches darin bestand, dass die Versuchsperson aus einem ca. 4000 CC. Wasserstoffgas enthaltenden Spirometer sechs- bis siebenmal tief hin und her athmete, mit einer Inspiration beginnend und mit einer maximalen Exspiration schliessend. Dann wurde plötzlich die jetzt nur das Residualvolum enthaltende Lunge mit einem weiten Spirometer verbunden, welches vorher mit einem beliebigen, aber genau abgelesenen Volum Luft gefüllt war. Wieder wurde eine Anzahl von Malen tief hin und her geathmet. Nach Schluss des Versuchs wird der Wasserstoffgehalt der Gase in jedem Spirometer procentisch bestimmt und das Residualvolum berechnet — dabei muss noch der Inhalt der Maske und des Schlauches in Abzug gebracht werden (250 CC.). Es wurden 19 Versuche an 16 Männern und 3 Frauen angestellt. Für alle Versuchspersonen ergibt sich als Mittelwerth 746 CC., für Männer allein 796 CC., für die Frauen 478 CC. Diese Ergebnisse stimmen am besten mit denjenigen von Davy und Jacobson.

Horbaczewski.

225. **A. Loewy: Zur Kritik der im Zuntz'schen Laboratorium geübten Methode der Respirationsversuche am Menschen.**[2]) Bei der Ausführung zahlreicher Respirationsversuche nach dem Zuntz-Geppert'schen Verfahren überzeugte sich Verf., dass hierbei der Athmungsvorgang nicht merklich beeinflusst werde. Diese Annahme konnte aber nur für die Verhältnisse, unter denen die Respiration in den gewöhnlichen Grenzen vor sich ging, richtig sein — es mochte dagegen eine Behinderung oder Unbequemlichkeit für die Athmung da eintreten, wo diese im verstärkten Maasse, z. B. bei Arbeitsversuchen, ablief, und dadurch konnte die Höhe des O-Ver-

---

[1]) Pflüger's Arch. **50**, 363—375. — [2]) Daselbst **49**, 492—498.

brauches und der Athmungsmodus abnorm werden. Das Prinzip der Versuche war, dass die Nachwirkung, welche eine Arbeit von bestimmter Art (am Gärtner'schen Ergostaten), bestimmter Dauer und bestimmter Grösse hinterliess, festgestellt wurde und zwar, wenn die Arbeit unter Athmung am Athmungsapparat und andererseits, wenn sie vollkommen frei geschehen war. Die Differenzen mussten sich in der Nachperiode im O-Verbrauch und am Resp.-Quot. geltend machen. Vier solche ausgeführte Doppelversuche ergaben, dass die Untersuchungsmethode die natürlichen Verhältnisse möglichst vollkommen wiedergibt und dass die Differenzen in den Resultaten solcher am Menschen und an Thieren angestellten Versuche nicht durch die Methode, sondern durch die verschiedene Natur beider bedingt erscheinen. Horbaczewski.

226. **A. Loewy: Die Wirkung ermüdender Muskelarbeit auf den respiratorischen Stoffwechsel.**[1]) Die in neuester Zeit von Katzenstein [J. Th. **20**, 332] über die Beziehungen zwischen Muskelarbeit und Stoffverbrauch angestellten Versuche ergaben Abweichungen von den Angaben, insbesondere von Speck, und Verf. hat es daher unternommen, die hier in erster Linie in Betracht kommenden Momente: Ermüdung, sei es in Folge langandauernder mässiger oder kürzerer, schwerer Arbeit, andererseits mangelhafter Ernährung arbeitender Muskeln entweder in Folge unzureichender O-Zufuhr durch behinderte Athmung oder durch localen O-Mangel nach Beschränkung des Blutzuflusses, einer experimentellen Prüfung zu unterziehen. Es wurden 20 Versuchsreihen an demselben Individuum angestellt, wobei die Arbeit im Raddrehen am Gärtner'schen Ergostaten bestand. Verf. fasst die hauptsächlichsten Resultate in folgenden Sätzen zusammen: 1. Während der Muskelarbeit laufen die Verbrennungsprocesse im Organismus in gleicher Weise wie in der Ruhe ab — was das Gleichbleiben des resp. Quotienten beweist —, so lange nicht aus irgend welchen Gründen der für die Arbeitsleistung nothwendige Sauerstoff in unzureichendem Maasse den arbeitenden Muskeln zugeführt wird. Dann ergeben sich Aenderungen im Stoff-

[1]) Pflüger's Arch. **49**, 405—422.

zerfall, die ihren Ausdruck in einem Ansteigen des resp. Quotienten finden. 2. Da der Stoffverbrauch nicht direct von der äusseren Arbeit, sondern von der Grösse der dafür aufgewendeten Muskelthätigkeit abhängig ist, so gibt es keine bestimmte Grösse des Stoffverbrauchs, die unter allen Umständen einer bestimmten Arbeitsgrösse entspräche. — Unter günstigen äusseren Verhältnissen und bei leistungsfähigen Muskeln wird die Arbeit möglichst öconomisch geleistet, unter ungünstigen Verhältnissen, und bei eintretender Ermüdung nimmt der Stoffverbrauch zu und zwar in beiden Fällen vorzugsweise dadurch, dass jetzt mehr und ungeeignetere Muskeln zur Arbeit herangezogen und so mehr Muskelthätigkeit für dieselbe Arbeit verbraucht wird, als zuvor. 3. Nach Beendigung jeder Arbeit bleiben die Stoffwechselvorgänge noch wenige Minuten hindurch erhöht, doch beträgt der Mehrzerfall in der ganzen, der Arbeit folgenden Ruheperiode kaum so viel, wie der Verbrauch einer Arbeitsminute. Nur wenn starke Muskelermüdung bestand oder die Arbeit unter ungenügender Sauerstoffzufuhr geleitstet wurde, können die Zersetzungsprocesse über längere Zeiträume erhöht bleiben. — Das wechselnde Verhalten des resp. Quotienten in der Nachwirkungsperiode beruht auf physikalischen Bedingungen.

Horbaczewski.

227. Alfred Mallévre: Der Einfluss der als Gährungsproduct der Cellulose gebildeten Essigsäure auf den Gaswechsel.[1]) Nach Tappeiner wird die Cellulose bei Pflanzenfressern nur durch Gährung gelöst und aus 100 Grm. derselben entstehen folgende Gährungsproducte: 35,5 Grm. CO_2, 4,7 Grm. CH_4, 33,6 Grm. Essigsäure und 33,6 Grm. Buttersäure. 100 Grm. Cellulose haben einen Wärmewerth von 414,600 Cal., während derjenige der Gährungsproducte 370,224 Cal. ausmacht. Die Ansicht von Henneberg und Stohmann, dass die Gährungswärme, welche 11 $^0/_0$ des Gesammtwärmewerthes der Cellulose beträgt, dem Organismus ebenso nutzbar ist, als wenn sie in den Geweben gebildet werden würde, ist nach Verf. nur in gewissen Fällen begründet, unrichtig z. B. für den Fall, wenn Hausthiere in einem wenigstens 12 ^{0} R. warmen

1) Pflüger's Arch. 49, 460—477.

Stalle leben, wobei die überschüssig bei der Verdauung erzeugte Wärme durch Vermehrung der Wärmeabgabe entfernt wird. Das bei der Gährung entstehende CH_4, welches 15 % der Spannkraft der Cellulose repräsentirt, geht nach den Versuchen von Tacke dem Organismus gänzlich verloren, da bei stundenlanger Einathmung dieses Gases eine Verbrennung desselben nicht nachgewiesen werden konnte, und andererseits festgestellt wurde, dass grosse Mengen CH_4 bei Schafen nach aussen abgehen. Es bleiben noch flüchtige Fettsäuren, die 74 % der Spannkraft der Cellulose repräsentiren. Was die Buttersäure anbelangt, so hat bereits Munk [Pflüger's Arch. **46**, 322] nachgewiesen, dass dieselbe N-freies Material sparte, wenn sie intravenös injicirt wurde. Verf. prüfte nun diesbezüglich auch das Verhalten der Essigsäure. Die Versuche wurden an curaresirten Kaninchen nach der Methode von Zuntz unter intravenöser Injection von essigsaurem Natron angestellt. Der resp. Quotient sank während der Injection auf 0,86—0,69 (von 1,04—0,77) und näherten sich demnach dem Werthe 0,5, dem theoretischen R. Q. des essigs. Natrons. Der Harn der Versuchsthiere wurde alkalisch und die Blutalkalescenz stieg um die Hälfte. Bei den Versuchen stieg der O-Verbrauch um 10—17 %, woraus folgt, dass die Essigsäure das Körpermaterial nicht isodynamisch vertreten kann. Die Ursache dieser Steigerung des O-Verbrauchs ist nicht vollständig aufgeklärt, dürfte sich aber durch die verstärkte Herzthätigkeit und Darmperistaltik erklären. Da nach Weiske der Essigsäure keine eiweisssparende Wirkung zukommt, und somit Eiweiss oxydirt wurde, so konnte der R. Q. nicht tiefer sinken. Fasst man diese Versuche mit den oben erwähnten von Munk zusammen, so ergiebt sich, dass zwar die Buttersäure und die Essigsäure N-freies Körpermaterial sparen, dass aber nur ein bestimmter Theil ihrer Spannkraft dem Organismus zu Gute kommt (bei Essigsäure nach der Schätzung des Verf. etwa 75 %) und dass die Essigsäure unter der Buttersäure steht. Der Nährwerth der Cellulose ist demnach beträchtlich geringer, als derjenige anderer Kohlehydrate, zudem steigert die Cellulose so erheblich den Stoffwechsel durch die Steigerung der Verdauungsarbeit (Kauarbeit, Darmperistaltik), dass der Nährwerth desselben unter Umständen sogar Null werden kann, wie E. Wolff gefunden hat.

Horbaczewski.

228. **R. Gottlieb: Calorimetrische Untersuchungen über die Wirkungsweise des Chinins und Antipyrins.**[1]) Die an Kaninchen mittelst des Rubner'schen Luftcalorimeters ausgeführten Versuche ergaben, dass die Wärmeproduction bei normalen Thieren durch 0,1—0,2 Grm. Chinin um 8—10 %, bei Thieren, deren Körperwärme durch den »Wärmestich« gesteigert wurde bis 40 % herabgesetzt wird. Gleichzeitig ist auch die Wärmeabgabe vermindert. Das Antipyrin wirkt anders. Durch 0,5 Grm. desselben wird bei normalen Kaninchen die Wärmeabgabe um 10—20 %, bei durch »Wärmestich« gesteigerter Körperwärme bis 55 % gesteigert. Die Wärmeproduction ist gleichfalls vermehrt. Die Vermehrung der Wärmeproduction nach Antipyrin und die Verminderung der Wärmeabgabe nach Chinin müssen als regulatorische Vorgänge aufgefasst werden und treten daher beim gesunden Thiere weit energischer auf, als bei Thieren mit gestörter Regulation nach dem »Wärmestich«. Aus diesem Grunde kann die Körperwärme gesunder Menschen und Thiere viel schwieriger herabgesetzt werden, als Fiebernder. — Die Anwendung des Antipyrins ist daher dort angezeigt, wo sehr hohe Temperaturen rasch herabgedrückt werden müssen, — dabei ist die gleichzeitige Steigerung der Wärmebildung ohne Bedeutung, wenn eine dringende Indication besteht. Dagegen eignet sich für eine länger dauernde antipyretische Behandlung das Chinin besser.

Horbaczewski.

229. **Friedr. Kraus: Ueber den respiratorischen Gasaustausch im Fieber.**[2]) Die an fiebernden Patienten nach dem Verfahren von Zuntz und Geppert vorgenommenen Untersuchungen des Gaswechsels gestatten folgende Schlusssätze: Fieber ist möglich, ohne dass die oxydativen Processe ersichtlich gesteigert sind. Ein solches Verhalten zeigen längere Zeit fiebernde, partieller Inanition verfallene Menschen. Bei recentem Infectionsfieber überschreitet die nach Abrechnung der Verschiebung des Gaswechsels durch die modificirte Athmung (resp. die damit verbundene Muskelleistung) übrig bleibende, für das Fieber an sich in Betracht kommende Steigerung des Sauerstoffverbrauches nicht eine obere Grenze von 20 % der Norm. Eventuelle qualitative Aenderungen des Fieberstoffwechsels sind nicht aus-

---

[1]) Arch. f. exp. Path. und Pharm. **28**, 167—185. — [2]) Zeitschr. f. klin. Medicin **18**, 160—184.

reichend, den respiratorischen Coëfficienten merklich zu beeinflussen. Der respiratorische Coëfficient hängt auch im Fieber blos von dem Körperbestande des betreffenden Kranken ab. Andreasch.

230. **Georg Honigmann: Beiträge zur Kenntniss der Wirkung von Sauerstoffeinathmungen auf den Organismus.**[1]) Nach Pettenkofer und Voit ist der Stoffumsatz dadurch characterisirt, dass im Organismus nicht eine einfache Oxydation der complicirt zusammengesetzten Stoffe stattfindet, sondern durch andere Bedingungen eine Spaltung des Eiweisses in einfachere Verbindungen stattfindet, wobei allmählich in die immer weiter fortschreitenden Stoffwechselproducte der Sauerstoff eintritt. Es ist demnach der Sauerstoff nicht die Ursache der Eiweisszerstörung im Organismus, sondern umgekehrt, die Grösse des Stoffzerfalles ist maassgebend für die Sauerstoffaufnahme. Dagegen führt aber Sauerstoffmangel (Dyspnoë) zur vermehrten Eiweisszersetzung. Es schien Verf. daher gerechtfertigt, die Ausscheidungsverhältnisse des Stickstoffes als Maasstab anzusehen, ob einem Kranken die erhöhte Sauerstoffzufuhr zu gute komme oder nicht. — Es wurden 3 Chlorosen und 2 schwere Anämien untersucht, der Sauerstoff direct durch einen Schlauch aus dem Gasometer eingeathmet (40—100 Liter). In zwei Fällen, wo die Patienten im Stickstoffgleichgewichte sich befanden, bewirkte die Sauerstoffaufnahme anfangs ein Hinaufgehen der Stickstoffausscheidung, dieselbe sank aber am 5. Tage zur Norm, später unter dieselbe. — Eine Patientin (III) befand sich im Zustande des gestörten Stickstoffgleichgewichtes, die Einfuhr betrug 8,0, die Ausfuhr 9,4 Grm. Wie die Versuchstabellen ausweisen, ging die Stickstoffausscheidung am 3. und 4. Tage stark herab, gleichzeitig stieg auch der Appetit, sodass mehr Nahrung gereicht werden musste, was wieder vermehrte Stickstoffausscheidung zur Folge hatte. Auch in einem 4. Falle bewirkte die Inhalation ein Zurückgehen der Stickstoffausscheidung. Ein Heilerfolg, d. h. eine directe Einwirkung auf den Krankheitsprocess, wurde nur in dem Falle III bei perniciöser Anämie beobachtet. Die Wirkung des Sauerstoffes auf den Stickstoffwechsel der chlorotischen Mädchen (I und II) war anscheinend eine gerade entgegengesetzte; die Sauerstoffeinathmung scheint hier nur in solchen Fällen gerechtfertigt, wo die schlechte Ernährung im Vordergrunde des Krankheitsbildes steht. Hier käme sie insbesondere wegen der appetitsteigenden Wirkung in Betracht. Andreasch.

231. **Trasaburo Araki: Ueber die Bildung von Milchsäure und Glycose im Organismus bei Sauerstoffmangel.**[2]) A. hat Versuche über den Zusammenhang des Auftretens von Milchsäure und

---

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. **19**, 270—293. — [2]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 335—370 und 546—561.

Glycose im Harn mit den Oxydationsvorgängen angestellt. Zur Abscheidung der Milchsäure erwies sich Phosphorsäure am zweckmässigsten, die Glycose wurde durch Reduction, Circumpolarisation oder mittelst Phenylhydrazins nachgewiesen. — Um die Einwirkung des Sauerstoffmangels auf warmblütige Thiere kennen zu lernen, wurde entweder das Thier in einen geschlossenen Luftraum gebracht, aus welchem die gebildete Kohlensäure fortwährend durch Kalilauge entfernt wurde, während statt des verbrauchten Sauerstoffes atmosphärische Luft zutrat, sodass eine fortwährende Verarmung der Luft an Sauerstoff stattfand, — oder es wurde die Verarmung des Blutes an Sauerstoff durch vorsichtige Vergiftung mit Kohlenoxyd erreicht. Weiter wurden Versuche mit Curare und Strychnin, sowie mit dem Harne von Epileptikern angestellt, letztere deswegen, weil im epileptischen Anfalle die Respiration nicht unwesentlich gestört ist. — Die im Detail mitgetheilten Versuche an Hunden, Kaninchen und Hühnern beweisen übereinstimmend, dass bei guter Ernährung der Thiere, aber Respiriren in einer Atmosphäre, deren Sauerstoffgehalt bedeutend verringert ist, Milchsäure, Glycose und beim Erhitzen gerinnendes Albumin in den Harn übergehen, der natürlich vor dem Versuche, sowie einige Zeit danach frei davon war. Trat der Tod der Thiere in Folge zu starker Sauerstofferniedrigung ein, so fanden sich Zucker und Milchsäure im Blute. — Waren die Thiere krank oder seit einer Reihe von Tagen im Hungerzustande, so wurde wohl Milchsäure und Albumin, aber keine Glycose gefunden. Ganz gleiche Verhältnisse ergaben sich in den Versuchen mit Kohlenoxyd. Bei Vergiftung mit Curare und entsprechender künstlicher Respiration fand sich bei Hunden sehr mangelhafte Secretion von Harn, im Blute dagegen Zucker und Milchsäure. Bei Fröschen wurde Glycose und Milchsäure gefunden, ebenso bei der Strychninvergiftung der letzteren. Im Harne von Epileptikern wurde in 3 Fällen Eiweiss und Milchsäure, aber kein Zucker gefunden. — Die Bildung der genannten Körper ist nicht etwa einer erhöhten Muskelthätigkeit in Folge der Dyspnoë zuzuschreiben, da sie auch in den Versuchen mit Curare auftritt, übereinstimmend bei den genannten Einwirkungen ist allein der Sauerstoffmangel. — In der zweiten Mittheilung wird zunächst die Wirkung des Morphins besprochen. Auch hier fand

sich in Versuchen an Fröschen, Kaninchen und Hunden stets Milchsäure, bei letzteren Thieren auch Zucker im Harne vor. Amylnitrit bewirkte bei Kaninchen das Auftreten enormer Mengen von Milchsäure im Harn (z. B. in 62 CC. 2,102 Grm. milchs. Zink), während Eiweiss fehlte und die Glycosurie dieselben Beziehungen zum Ernährungszustand zeigte, wie in den früheren Versuchen. Die am Hunde erhaltenen Resultate sind durch das constant auftretende Erbrechen getrübt; Milchsäure war jedoch immer im Harn vorhanden. Cocaïn endlich bewirkte dieselben Erscheinungen bei Fröschen und Kaninchen, nur waren sie weniger intensiv, als beim Amylnitrit.

Andreasch.

232. **Hermann Zillessen: Ueber die Bildung von Milchsäure und Glycose in den Organen bei gestörter Circulation und bei der Blausäurevergiftung.**[1]) Anschliessend an die Versuche von Araki suchte Verf. zunächst darüber Aufschluss zu erlangen, ob es möglich sei, durch künstlich hervorgerufenen Sauerstoffmangel in den Organen des lebenden Thieres die Bildung von Milchsäure und Zucker nachzuweisen. Die Versuche wurden an Muskeln und an der Leber angestellt. Um Sauerstoffmangel in einem bestimmten Muskelgebiet (untere Extremität) hervorzurufen, wird die zuführende Arterie unterbunden, nach einiger Zeit die Bindung wieder gelöst und das durchströmende Blut aus der Vene aufgefangen. Zugleich wurde der abgesonderte Harn untersucht. Zwei Versuche an Hunden mit Unterbindung der Art. femoralis ergaben für das Blut 0,079 resp. 0,055 % milchsaures Zink und 0,2 resp. 0,15 % Zucker. In zwei weiteren Fällen wurde die Bauchhöhle eröffnet, die beiden Art. iliacae unterbunden und nach $3^1/_2$ resp. 6 St. zuerst aus der Vena cava inferior und dann aus der Aorta abdominalis das Blut gewonnen. Jetzt ergab sich in Procenten:

	Milchsaures Zink			Zucker		
	Vene	Arterie	Harn	Vene	Arterie	Harn
1. Hund . .	0,086	0,047	0,051	0,15	0,1	—
2. Hund . .	0,126	0,08	0,098	0,277	0,175	—

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 387—404

Die Versuche ergeben zur Genüge, dass im sauerstofffreien Muskel mehr Milchsäure und Zucker zur Ausscheidung gelangt, als dies bei normaler Sauerstoffzufuhr der Fall ist. — Um in der Leber Sauerstoffmangel hervorzurufen, wurde die Arteria hepatica bei Kaninchen und Hunden unterbunden und der Harn auf Milchsäure untersucht. In 3 Versuchen ergaben sich bei den Kaninchen 0,032—0,085 $^0/_0$ milchs. Zink für den Harn, bei den Hunden, die lange Zeit am Leben blieben, 0,013—0,054 $^0/_0$. Es wird mithin auch in der Leber bei Sauerstoffmangel Milchsäure gebildet oder vielmehr, die sauerstoffarme Leber ist nicht im Stande, die Milchsäure vollständig zu oxydiren. Verf. zieht aus seinen Versuchen und denen Araki's den Schluss, dass der bei vielen Krankheiten, welche einen Sauerstoffmangel der Organe zur Folge haben, gefundene verminderte Alkalescenzgehalt des Blutes auf der Bildung von Milchsäure und einer dadurch bewirkten Verarmung des Blutes an basischen Salzen beruht. — Weiter wurde untersucht, ob die bei der Blausäurevergiftung auffretende Verminderung der Blutalkalescenz nicht die Folge einer vermehrten Milchsäurebildung sei. Kaninchen wurden nach und nach mit Blausäure vergiftet und im Blute sowohl wie im Harn stets Milchsäure, im ersteren auch Zucker gefunden. Andreasch.

XV. Gesammtstoffwechsel.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

233. O. Loew, über das Verhalten der Stickstoffwasserstoffsäure zu lebenden Organismen.

*George Katzenstein, über die Einwirkung der Muskelthätigkeit auf den Stoffverbrauch des Menschen. Pflüger's Arch. **49**, 330—404. Im Wesentlichen ist über die Arbeit J. Th. **20**, 332, referirt.

234. E. Pflüger, die Quelle der Muskelkraft.
235. J. Seegen, die Kraftquelle für die Arbeitsleistungen im Thierkörper.
236. E. Pflüger, einige Erklärungen betreffend meinen Aufsatz „die Quelle der Muskelkraft".
237. J. Seegen, Bemerkungen zu der von Herrn G. R. Pflüger auf meinen offenen Brief gesetzten Antwort.
238. E. Pflüger, Zweite Antwort an H. Prof. Seegen, betr. Muskelkraft und Zuckerbildung.

*Chauveau, die Muskelarbeit und die Energie, welche dieselbe repräsentirt. Compt. rend. **112**, 406—407.

*Chibret, Einfluss der Muskelarbeit auf die Ausscheidung des Harnstickstoffs. Compt. rend. **112**, 1525—1526.

*Rubner, die Quelle der thierischen Wärme. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 25. Polemik gegen J. Rosenthal.

239. E. Pflüger, über die Entstehung von Fett aus Eiweiss im Körper der Thiere.
240. Derselbe, Nachschrift zu dem vorhergehenden Aufsatze betreffend ein neues Grundgesetz der Ernährung und die Quelle der Muskelkraft.

*O. Hagemann, Beitrag zur Kenntniss des Eiweissumsatzes im thierischen Organismus. Landw. Jahrb. **20**, 261—292. Der wesentliche Inhalt ist bereits aus einem anderen Journale referirt, J. Th. **20**, 371. Bei 2 schwangeren Hündinnen anfangs steigender Eiweissumsatz und Eiweisszusatz vom Körper; gegen Mitte der Schwangerschaft fand im Gegentheil wieder Stickstoffansatz statt, aber bei der Lactation stellte sich wieder gesteigerter Eiweisszerfall ein. Loew.

E. Schulze, über die Bildung stickstoffhaltiger Basen beim Eiweisszerfall im Pflanzenorganismus. Cap. I.

241. Leo Breisacher, zur Physiologie des Schlafes.

*A. Schtscherbak, Beiträge zur Lehre von der Abhängigkeit des Phosphorumsatzes von gesteigerter oder herabgesetzter Gehirnthätigkeit. Ing.-Diss., St. Petersburg 1890; neurol. Centralbl. **10**, 171, s. J. Th. **20**, 367.

242. Rudenko, über das Verhalten des neutralen Schwefels bei Stoffwechselstörungen und über die Oxydation desselben im thierischen Organismus.
243. K. Preysz, wie hat man auf die Ausscheidung der Phosphorsäure bezügliche Versuche anzustellen?
244. V. Olsavszky, der Einfluss der Muskelarbeit auf die Phosphorsäureausscheidung bei Hunden.

245. P. Richter, Experimentaluntersuchungen über Antipyrese und Pyrese, nervöse und künstliche Hyperthermie.

*M. Ruber, Stoffzersetzung und Schwankungen der Luftfeuchtigkeit. Arch. f. Hygiene 11, 243. Drei Versuchsreihen über die Eiweisszersetzung bei Hunger, bei reiner Fettfütterung und bei Fütterung mit Fett und Fleisch, und drei Versuchsreihen über die Fettzersetzung unter denselben Umständen ergaben, dass eine Aenderung der Eiweiss- oder der Fettzersetzung durch einen Wechsel der Luftfeuchtigkeit bei etwa 20° Umgebungstemperatur nicht eintritt.

*W. S. Grusdew, vergleichende Beobachtungen über den Einfluss reichlichen und mässigen Wassertrinkens auf den Stickstoffumsatz, die Assimilation der stickstoffhaltigen Bestandtheile der Nahrung, den Blutdruck und den Hautlungenverlust bei acut fiebernden Kranken. Wratsch 1890, No. 7—9; Beilage z. Petersb. medic. Wochenschr. 1890, No. 16. Reichliches Trinken, sowohl heissen wie kalten Wassers in fieberhaften Krankheiten steigert den Stickstoffumsatz, hebt ihn quantitativ, verbessert sichtlich die Assimilation der stickstoffhaltigen Nahrungsbestandtheile, erhöht den arteriellen Blutdruck und vergrössert den Hautlungenverlust.

246. J. H. Vogel, Beiträge zur Frage über den Einfluss des Wasserconsums auf den Nährstoffverbrauch der Thiere.

*W. G. Mazkewitsch, zur Frage vom Einflusse reichlichen Wassertrinkens auf die Assimilation stickstoffhaltiger Substanzen der Nahrung und auf den Stickstoffumsatz bei Typhösen. Ing.-Diss., St. Petersburg 1890.

*B. A. Nawassartianz, zur Frage vom Einflusse der Essentuckiquelle auf Assimilation und Wechsel der Stickstoffverbindungen, Ing.-Diss., St. Petersburg 1890.

*K. Guth, über den Einfluss der Kaiserquelle zu Tölz auf den Stoffwechsel. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 20.

*S. A. Sawadski, zur Frage vom Einflusse warmer Bäder auf den Stickstoffwechsel und die Assimilation der Stickstoffbestandtheile der Nahrung bei Gesunden. Ing.-Diss., St. Petersburg 1890.

*K. P. Stazkewitsch, über den Einfluss allgemeiner kalter Douchen auf die Assimilirung der Fette und des Stickstoffes der Nahrung beim gesunden Menschen. Ing.-Diss., St. Petersburg.

*H. Keller, über den Einfluss von Soolbädern und Süsswasserbädern auf den Stoffwechsel des gesunden Menschen mit besonderer Berücksichtigung der Frage der Hautresorption im Bade.

Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte **21**, 225—234. Enthält ausführliche Tabellen über die Veränderungen der wichtigsten Harnbestandtheile beim Gebrauche der Bäder.

*L. O. Stratjewski, zur Frage vom Einflusse der Verdauung der Nahrung auf die Assimilation der Stickstoffbestandtheile derselben bei Gesunden. Ing.-Diss., St. Petersburg 1890.

*Stammreich, über den Einfluss des Alcohols auf den Stoffwechsel des Menschen. Ing.-Diss., Berlin 1891, s. die Abhandlung von v. Noorden.

247. C. v. Noorden, Alcohol als Sparmittel für Eiweiss unter verschiedenen Ernährungsverhältnissen.

248. F. Strassmann, Untersuchungen über den Nährwerth und die Ausscheidung des Alcohols.

*D. J. Djakanow, zur Frage der Wirkung des Alcohols auf Stickstoffassimilation und -umsatz bei Fiebernden. Ing.-Diss., St. Petersburg.

249. R. H. Chittenden, nach Versuchen von Ch. Norris jun. und E. E. Smith, der Einfluss des Alcohols auf den Eiweissumsatz.

*R. Demme, über den Einfluss des Alcohols auf den Organismus des Kindes. Stuttgart, Enke, 1891.

250. M. Hahn, über den Einfluss des Sulfonals auf den Eiweisszerfall.

*Gramatschikow, über den Einfluss des Fiebers auf den Mineralienumsatz bei Menschen. Ing.-Diss., St. Petersburg 1890.

251. A. Loewy, Stoffwechseluntersuchungen im Fieber und bei Lungenaffectionen.

252. A. Kast und B. Mester, über Stoffwechselstörungen nach länger dauernder Chloroformnarkose.

*Gilles de la Tourette und H. Cathelineau, der Stoffwechsel bei der Hysterie. Compt. rend. soc. biolog. **41**, 533 bis 537. Hysterische Personen zeigen ausserhalb der Anfälle keine Abweichungen vom normalen Stoffwechsel. Während der Anfälle sind die festen Bestandtheile, der Harnstoff und die Phosphate im Urin vermindert. Das Verhältniss zwischen der Phosphorsäure der Erden und der der Alkalien, welches normal 1 : 3 beträgt, sinkt während der hysterischen Anfälle auf 1 : 2 oder auch 1 : 1. Dagegen finden sich bei epileptischen Anfällen die festen Bestandtheile des Urins vermehrt. Dieses Verhalten kann zur Differentialdiagnose dienen. Herter.

*G. J. Jawein, Beiträge zur Lehre vom Stickstoffwechsel bei Diabetes mellitus. Wratsch 1890, No. 43—45.

*N. Ketscher, über den Stickstoffumsatz bei Bleichsucht. Wratsch 1890, No. 46; Beilage z. Petersb. medic. Wochenschr. 1891, pag. 5. Es ergab sich: 1. Die Assimilation der stickstoffhaltigen Nahrungsbestandtheile ist normal. 2. Der Stickstoffumsatz beträgt 86,32 %, ist aber etwas geringer als in der Norm. 3. Der Gesammtstickstoffgehalt des Harns ist etwas vermindert, der absolute Gehalt an Extractivstoffen vergrössert. 4. Das Verhältniss des Stickstoffes des Harnstoffes zur Gesammtmenge ist geringer als normal. 5. Das Verhältniss des Stickstoffes der Extractivstoffe zum Harnstoffstickstoff ist 1 : 4,2, d. h. ungefähr 3 mal grösser als normal. Verringert sind noch Harnstoff und Harnsäure, Chloride und Phosphate.

Eiweissbedarf, Ernährung, Nahrungsmittel.

*R. Neumeister, zur Physiologie der Eiweissresorption und zur Lehre von den Peptonen. Zeitschr. f. Biol. **27**, 309—373. Kritische Zusammenstellung eigener und fremder Arbeiten über diesen Gegenstand.

253. F. Hirschfeld, zur Frage über die Grundsätze der Ernährung.

254. Studemund, ein Beitrag zur Lehre vom Eiweissbedarf des gesunden Menschen.

*O. Peschel, Untersuchungen über den Eiweissbedarf des gesunden Menschen. Ing.-Diss., Berlin 1890.

*W. Prausnitz, zur Eiweisszersetzung des hungernden Menschen. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 18. Vortrag, gehalten in der Gesellsch. f. Morphologie u. Physiologie in München.

255. Im. Munk, über die Folgen lange fortgesetzter eiweissarmer Nahrung.

256. Th. Rosenheim, über den gesundheitsschädigenden Einfluss eiweissarmer Nahrung.

257. L. Breisacher, über die Grösse des Eiweissbedarfes beim Menschen.

258. J. Tsuboi und H. Murata, Untersuchung über die Kost der Studenten der kaiserlichen Universität zu Tokio.

*R. Mori, zur Nahrungsfrage der Japaner. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 17.

259. E. O. Hultgren und E. Landergren, Untersuchung über die Ernährung schwedischer Arbeiter bei frei gewählter Kost.

*F. Stohmann und H. Langbein, Calorimetrische Untersuchungen. Ueber den Wärmewerth der Nahrungsbestandtheile und deren Derivate. Journ. f. pract. Chem. **44**, 336—399.

*J. J. Piontkowski, Beiträge zur Frage vom Nährwerthe des Sauerkohles. Ing.-Diss., St. Petersburg 1890.

A. Dastre, Nährwerth des Milchzuckers. Cap. III.

K. Landsteiner, Einfluss der Nahrung auf die Zusammensetzung der Blutasche. Cap. V.

N. Zuntz, zur diätetischen Verwendung des Fettes. Cap. II.

*Th. v. Genser, über Kinder-Nährmittel und deren practischen Werth. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 44.

*Escherich, Beitrag zur Analyse der Kindermehle von Graf Törring. Arch. f. Kinderheilk. 11, 48—50.

260. N. Zuntz und A. Magnus-Lewy, Beiträge zur Kenntniss der Verdaulichkeit und des Nährwerthes des Brodes.

261. N. Zuntz, über die Verdauung und den Nährwerth der Cellulose.

262. Arm. Huber, über den Nährwerth der Eierklystiere.

263. Ferd. Klug, über die Verdaulichkeit des Leims.

*Val. Gerlach, über Denayer's Fleischpepton. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 21. Dieses Pepton ist nicht nur unverhältnissmässig theuer, sondern auch in seiner Zusammensetzung wechselnd und enthält überdies Borsäure.

264. Marfori, über die künstliche Darstellung einer resorbirbaren Eisenalbuminverbindung.

265. C. A. Socin, in welcher Form wird das Eisen resorbirt?

266. A. J. Kunkel, zur Frage der Eisenresorption.

*H. Gherardini, über den therapeutischen Werth des Blutes als Eisenpräparat. Boll. delle Sc. Mediche 1890, pag. 456. Das Blut wird im Magen schwer verdaut. Das Hämoglobin verwandelt sich ganz in Hämatin. Das Hämatin wird nicht resorbirt, sondern geht durch die Fäces ab. Unter die Haut gespritzt, wird es durch den Urin eliminirt. Rosenfeld.

*N. Damaskin, zur Bestimmung des Eisengehaltes des normalen und pathologischen Menschenharns. Arb. a. d. pharmak. Institute zu Dorpat. 7. Band, 1891.

*J. Kumberg, über die Aufnahme und Ausscheidung des Eisens aus dem Organismus. Daselbst.

*Chr. Busch, über die Resorbirbarkeit einiger organischer Eisenverbindungen. Daselbst.

*E. Stender, microscopische Untersuchungen über die Vertheilung des in grossen Dosen eingespritzten Eisens im Organismus. Daselbst. Vergl. die Arbeit von R. Kobert.

267. R. Kobert, Arbeiten des pharmakologischen Institutes zu Dorpat (zur Eisenfrage).

*R. Kobert, über resorbirbare Eisenpräparate. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1891, No. 49.

*N. Skworzow, zur Frage der Wirkung des Eisens auf den thierischen Organismus. Ing.-Diss., St. Petersburg 1890.

Pflanzenphysiologisches.

268. O. Loew, über die physiologischen Functionen der Phosphorsäure.

*E. Schulze, E. Steiger und W. Maxwell, Untersuchungen über die chemische Zusammensetzung einiger Leguminosensamen. Landw. Versuchs-Stat. **39**, 269—327. Von Kohlehydraten wurden ausser Cellulose und Stärkemehl nachgewiesen in den Samen der Sojabohnen, Wicken-, Erbsen- und Ackerbohnensamen: Rohrzucker, ein lösliches, Schleimsäure lieferndes Kohlehydrat, und Paragalactan [J. Th. **19**, 406]. Auch das Vorkommen von Pentaglucosen ist wahrscheinlich. Was die stickstoffhaltigen Stoffe betrifft, besitzen dieselben einen hohen Verdaulichkeitsgrad. Von 100 Theilen des Gesammtstickstoffes fanden sich in dem bei der Behandlung mit Magensaft unverdaut gebliebenen Rückstand nur noch vor bei Wickensamen 5,77 Theile, bei Erbsen 3,64 und bei Bohnen 5,34 Theile. Bei allen 3 Samenarten fallen ungefähr 10 % des Gesammtstickstoffes auf nicht proteïnartige Verbindungen. Der Gehalt an Fett und freien Fettsäuren ist nur gering, bei Wickensamen kleiner als 1 %. Auch Lecithin und Cholesterin wurden nachgewiesen; der Gehalt an Betaïn, Cholin, Vicin wurde ebenfalls besprochen. Loew.

*O. Loew, über den Einfluss der Phosphorsäure auf die Chlorophyllbildung. Botan. Centralbl. 1891, Dec. Bei mehrere Wochen langem Verweilen von Algen (Spirogyren) in einer eisen- und phosphatfreien Nährlösung wurde der Chlorophyllkörper allmählich gelb. Die normale dunkelgrüne Farbe wurde erst wieder hergestellt, als ausser Eisensalzen noch Phosphate (0,05 % Dinatriumphosphat) zugesetzt wurden. Loew.

*H. Jumelle, die Chlorophyll-Assimilation der rothen Blätter. Compt. rend. **111**, 380—382. Die rothblättrigen Varietäten (Blutbuche, Birke, Platane) von Bäumen assimiliren weniger Kohlensäure als die grünen, der Betrag kann bis sechsmal geringer sein. Loew.

*G. Spampani, Mangan an Stelle des Eisens in der Ernährung der Pflanzen. Centralbl. f. Agric. **20**, 112. Versuche mit Hafer, Weizen, Mais und Lupinen ergaben, dass nur chlorotische Blätter entwickelt wurden, wenn Mangansalze statt Eisensalze in

der Nährlösung vorhanden waren. Auch ein Versuch mit Algen ergab, dass das Mangan bei der Chlorophyllbildung das Eisen nicht ersetzen kann. Loew.

E. Schulze, über den Eiweissumsatz im Pflanzenorganismus, Cap. I.

*A. Mori, Untersuchungen über Athmung grüner Pflanzen im Dunkeln und im Licht unter der Einwirkung von Anästheticis. Atti della Acad. Med.-Chir. di Perugia 1890, II, 3, pag. 135 (citirt nach Centralblatt f. Physiol. **5**, 102). Durch die Anästhetica wird die CO_2-Ausscheidung im Licht verstärkt, im Dunkeln verlangsamt, somit Typus inversus gegen die Norm. Rosenfeld.

*Henri Jumelle, Vergleichung des Einflusses der Anästhetica auf die Assimilation und die Transpiration vermittelst des Chlorophyll. Compt. rend. **111**, 461—463.

*W. Palladin, Ergrünen und Wachsthum der etiolirten Blätter. Ber. Deutsch. Bot. Ges. **9**, 229. Es wurden etiolirte Blätter von den Pflanzen abgetrennt und, auf verschiedene Lösungen gelegt, dem zerstreuten Tageslicht exponirt. In blosem destillirten Wasser erfolgte kein Ergrünen, wenn Kohlehydrate in den Zellen mangelten, aber es erfolgte nach 24 Stunden, wenn Rohrzucker oder Glucose dem destillirten Wasser zugeführt wurden. Verf. schliesst, dass der Chlorophyllfarbstoff aus Zucker gebildet wird. — Ein Wachsthum der etiolirten Blätter konnte constatirt werden, als noch etwas Kalknitrat der Zuckerlösung zugefügt wurde.
Loew.

*W. Palladin, Eiweissgehalt der grünen und etiolirten Blätter. Ber. Bot. Ges. **9**, 194.

*W. Pfeffer, über Bildungsbedingungen der Oxalsäure in Pilzen, nach Arbeiten von C. Wehmer. Ber. d. Sächs. Akad. der Wiss. 1891, S. 24. Eine Anhäufung der Oxalsäure tritt ein, wenn für Bindung dieser durch basische Gruppen gesorgt ist (Zusatz von Calciumcarbonat, Ammoniumnitrat, Dinatriumphosphat). Bei saurer Reaction unterliegt die Oxalsäure der weiteren Oxydation zu Kohlensäure. Verschiedenartiges Nährmaterial kann zur Bildung von Oxalsäure Veranlassung geben. Loew.

*F. Sestini, Vegetationsversuch mit Weizen, wobei Magnesia durch Beryllerde ersetzt war. Centralbl. f. Agric. **20**, 558.[1]) Verf. zog Weizen in beryllhaltiger Nährlösung, wobei die Pflanzen unter Ausschluss von Magnesiasalzen bis zur Fruchtbildung gelangten. Von diesen Körnern säete er 10 aus, aber nur 7 kamen zur Keimung, von denen 6 Aehren ansetzten, deren eine 8 Körner hatte. Eine

---

[1]) Nach Le Staz. Speriment. Agrar. It. **20**.

andere Aehre hatte 5 und eine nur 1 Korn. Diese 14 Körner wogen zusammen nur 0,37 Grm. Verf. schliesst daraus, dass Berylliumsalze aufgenommen und statt der Magnesiumsalze bis zu einem gewissen Grad verwendet werden können, dass aber bei der Bildung des Embryos dieser Ersatz nicht gänzlich stattfinden kann. Loew.

*Henri Jumelle, über die Entwickelung von Sauerstoff durch die Pflanzen bei niedrigen Temperaturen. Compt. rend. **112**, 1462—1465. Labor. de biolog. végét. Fontainebleau. Bekanntlich nimmt die Respiration der Pflanzen bei niederen Temperaturen rasch ab; unter —10° konnte J. an Lichen-Arten und Zweigen von Coniferen keine Kohlensäure-Entwickelung im Dunkeln constatiren. Die Assimilation findet dagegen noch weit unter dieser Temperatur statt. Evernia prunastri, sowie Zweige von Juniperus communis und von Picea excelsa absorbirten im Sonnenlicht noch bei —35° Kohlensäure und schieden Sauerstoff aus. Herter.

*Berthelot und G. André, über das Vorkommen und die Rolle des Schwefels in den Pflanzen. Compt. rend. **112**, 122—125.

*F. Nobbe, E. Schmid, L. Mittner, E. Hotter, Versuche über die Stickstoffassimilation der Leguminosen. Landwirthsch. Versuchsstat. **39**, 327—360. Die Verff. suchten festzustellen, ob bei sämmtlichen Leguminosen eine und dieselbe Wurzelbacterie die anregende Wirkung ausübe, bezw. Knöllchen zu erzeugen im Stande sei,[1]) oder ob deren mehrere diese Thätigkeit besitzen, so dass, wo nicht jede Leguminosengattung, doch vielleicht Gattungsgruppe ihren besonderen Symbioten habe. Es wurden Erbse, gelbe Lupine, Bohne, Robinia, Gleditschia und Cytisus zu den Versuchen verwendet. Es wurde gefunden, dass eine Leguminosengattung am günstigsten beeinflusst wird durch einen Extract von Erde, welche dem unmittelbaren Wurzelbereich derselben Gattung entnommen ist. Die Bacterien der Erbsenerde wirkten am besten auf Erbse, die der Robiniaerde am besten auf Robinia. Die Erbsen- und Robiniabacterien zeigen in ihrer physiologischen Wirkung Unterschiede, die nur durch die Annahme einer Rassenverschiedenheit erklärt werden können. Das Lupinen- und Erbsenerdeextract, sowie die Reincultur von Erbsenknöllchenbacterien blieben bei Robinia ohne Wirkung. Verff. kommen zum Schlusse, dass in der Hauptsache die Stoffwechselproducte der Knöllchenbacterien die Förderung der Leguminosen veranlasst. Loew.

1) Vergl. J. Th. **20**, 355 und **19**, 356.

*Em. Laurent, über den Microben der Knötchen der Leguminosen. Compt. rend. **111**, 754—756.

269. Th. Schlösing jun. und Em. Laurent, über die Fixirung des gasförmigen Stickstoffes durch die Leguminosen.

Landwirthschaftliches.

270. A. Stutzer, Futtermittelanalysen, mit besonderer Berücksichtigung der Proteïnstoffe.

271. Zuntz, weitere Ergebnisse der Stoffwechselversuche am Pferde.

*S. Gabriel, zur Frage nach dem Nährwerth verschiedener Eiweisskörper. Th. Pfeiffer über den gleichen Gegenstand. Journ. f. Landwirthschaft **38**, 463. Polemik zwischen Gabriel und Pfeiffer über den höheren Nährwerth von Fleischmehl gegenüber pflanzlichen Eiweissstoffen. Loew.

*Mares, zur Fütterung wasserreicher Futtermittel, insbesondere Schlempe. Centralbl. f. Agric. **20**, 175. Da erwiesen ist, dass reichliches Wassertrinken einen vermehrten Eiweisszerfall herbeiführt, wird auch erklärlich, warum Thiere, mit überschüssiger, sehr wässriger Schlempe gefüttert, allmählich am Körpergewicht abnehmen. Soll dieses verhindert werden, so müssen Eiweissstoffe zum Futter gesetzt werden. Fette und Kohlehydrate können diese hier nicht ersetzen. Verf. meint, durch die Herabsetzung der Concentration der Körpersäfte wird Protoplasma abgetödtet und die Eiweissstoffe dann gelöst. Loew.

*Heinrich, vergleichende Mastversuche mit Hammellämmern bei Erdnuss- und Sesamkuchenfütterung. Centralbl. f. Agric. **21**, 23—26. Hervorragende Unterschiede waren nach 2 Jahre dauernden Versuchen nicht zu constatiren. Derselbe, Erdnussschalenmehl und Erdnussabfallmehl. Ibid. S. 69.

*S. Postel, Reisigfütterung. Ibid. **21**, 26—28. Reisig wirkte bei Rindern, insbesondere Milchkühen, vortheilhaft. Loew.

*J. Fjord, Fütterungsversuche mit Schweinen. Aus Tidsskrift for Landökonomie referirt im Centralbl. f. Agric. **20**, 87—97. Es wird hier die Gewichtszunahme von Schweinen bei verschiedener Fütterung (Mais, Roggenkleie, Rüben, Kartoffeln, Molken) bestimmt. Nur von landwirthschaftlichem Interesse. Loew.

*J. Fjord, Fütterungsversuche an Milchkühen. Centralbl. f. Agric. **20**, 97—106.

E. Hildt, Fütterungsversuche mit Pressfutter. — U. Jacob, über den gleichen Gegenstand. Centralbl. f. Agric. **20**, 527—528. Beide Autoren kamen zum Schluss, dass bei Kühen 3 Theile Pressfutter annähernd gleiche Wirkung ausüben, wie 1 Theil Heu. Loew.

*P. Armsby, H. Caldwell und L. Hotter, Fütterungsversuche an Milchkühen. Centralbl. f. Agric. **20**, 528—535; nach Agricultural Science Bd. 3, S. 295.

*A. Cserhati, Versuche über den Grünmais. Journ. f. Landwirthschaft **38**, 348—374. Verf. schliesst, dass unter allen Rauhfutterpflanzen, welche sich bei geringem Proteïngehalt durch Massenertrag auszeichnen, der Mais die erste Stelle einnimmt. Ferner, dass die Pflanzen bei dichter Saat zwar kleiner sind, aber das Ernteergebniss doch günstiger ist, als bei dem Anbaue mit grösseren Zwischenräumen. Loew.

272. Th. Pfeiffer, über den Einfluss der Beschaffenheit des Wollbestandes auf den Gesammtstoffwechsel des Schafes.

*A. Köpp, Versuche mit Injectionen Koch'scher Lymphe bei Rindern. Centralbl. f. Agric. **20**, 662. Nach Baltische Wochenschrift 1891, No. 31. Die Injection von Koch'scher Lymphe hat sich nach Verf. als ein untrügliches Mittel, Tuberculose beim Rind zu erkennen, erwiesen. Nach der Injection fällt zunächst die Temperatur unter die Norm und steigt nach 9—14 Stunden bedeutend an, um erst nach 20—24 Stunden wieder normal zu werden. So haben sich 50 % aller Rinder auf einem Gute bei Dorpat als tuberculös erwiesen. Loew.

*Märker, Versuche an tuberculösen Rindern mit dem Koch'schen Mittel. Deutsche Landwirthschaftliche Presse 1891, No. 3. Da sich der Diagnose der Tuberculose beim Rind oft grosse Hindernisse in den Weg stellen, wurden 0,1—0,3 CC. hinter dem Schulterblatt subcutan injicirt. Nach 11 Stunden zeigte sich eine Steigerung der Temperatur um 0,7—0,8° C. Die Koch'sche Flüssigkeit ist somit ein gutes diagnostisches Mittel bei Rindertuberculose.[1]) Loew.

*A. Pagnoul, über die Düngung mit Stickstoff in Form von Nitraten und Ammoniaksalzen. Centralbl. f. Agric. **20**, 508—513. Nach Annales agronomiques 1891, No. 6. Verf. fand jetzt bei Versuchen an Gras, wie früher schon bei solchen an Getreide, dass Ammoniaksalze ebenso gut wie Nitrate gegeben werden können, wenn die Bedingungen für eine vollständige Nitrification vorhanden sind. Wird diese aber beeinträchtigt, so sind Nitrate bei Stickstoffdüngung vorzuziehen, denn das Wachsthum geht bei Ammoniaksalzzufuhr weit langsamer vor sich. [Dieses scheint paradox, da doch Nitrate bei der Eiweissbildung zuerst in Ammoniak übergeführt werden müssen, ist aber dadurch erklärlich, dass Ammoniaksalze, in grösserem Maasse zugeführt, als unmittelbar verwendbar, einen schädigenden Einfluss auf das active Eiweiss äussern können.

[1]) Auch Gutmann kam zum gleichen Schluss. Centralbl. f. Agric. **20**, 181.

Nitrate können in Pflanzen gespeichert werden, Ammoniaksalze aber niemals. Ref.] Loew.

*J. H. Vogel, über den Stickstoffverlust beim Faulen stickstoffhaltiger organischer Substanzen und die Mittel, denselben zu beschränken oder zu vermeiden. Journ. f. Landwirthschaft 38, 327—334. Polemik gegen H. Krause betreffs der Düngewirkung von Superphosphat und Gyps. Das Resultat seiner Betrachtungen fasst Verf. dahin zusammen, „dass Gyps ein ausgezeichnetes Düngerconservirungsmittel ist, aber durch seine gährungsbefördernde Eigenschaft die Entwickelung freien Stickstoffes veranlasst, doch ist dieser Nachtheil nicht bedeutend genug, um von der Verwendung des Gypses abzurathen.“ „Wasserlösliche oder citratlösliche Phosphorsäure nimmt ihm diese Eigenschaft.“ Loew.

---

233. **O. Loew: Ueber das Verhalten der Stickstoffwasserstoffsäure zu lebenden Organismen.**[1]) Das Natriumsalz dieser Säure wirkt sehr giftig auf die meisten pflanzlichen und thierischen Organismen. Gersten- und Lupinenkeimlinge starben nach wenigen Tagen in einer Lösung ab, welche 0,2 $^0/_{00}$ N_3Na enthielt; ebenso rasch gingen die Zellen der Vallisneriablätter zu Grunde. Weder Schimmelpilze noch Spaltpilze konnten sich in einer mit weinsauren Salzen hergestellten Nährlösung entwickeln, der noch 0,2 $^0/_{00}$ N_3Na zugefügt wurde. Eine 1 $^0/_{00}$ Lösung dieses Salzes verhinderte die Entwicklung von Fäulnissbacterien auf Fleisch. Bierhefe jedoch vertrug mehrere Tage lang eine Lösung von 0,5 $^0/_0$, ohne die Gährkraft völlig einzubüssen. Auffallend langsam wirkte das Salz auf Algen, ja bei 0,1 $^0/_{00}$ Verdünnung liess sich sogar ein ernährender Einfluss beobachten. Eine 0,5 bis 1 $^0/_{00}$ Lösung tödtet nach kurzer Zeit Infusorien, Crustaceen, Würmer, Insectenlarven und junge Schnecken. 1 Mgrm. N_3Na einer Maus subcutan injicirt, tödtete dieselbe in 9 Minuten unter Krämpfen; 3 Centigrm. tödteten bei subcutaner Injection ein Kaninchen unter Krämpfen, Lähmungserscheinungen und Dyspnoë in 1 Stunde 44 Minuten. — Die plausibelste Ansicht über diese Giftwirkung dürfte wohl die sein, dass durch die

---

[1]) Berichte d. d. chem. Gesellsch **24**, 2947.

Uebertragung heftiger Atomschwingungen aus dem Protoplasma auf die Azoimidverbindung ein plötzlicher Zerfall derselben herbeigeführt wird, wodurch eine heftige Erschütterung des Protoplasmas erfolgt, welche bei längerem Andauern die Umlagerung im lebenden Eiweiss, den Tod, herbeiführt. Das Azoimid und seine Salze sind, wie Curtius zeigte, äusserst leicht und unter Explosion zersetzliche Körper. Ref. fand, dass jenes Natriumsalz auch katalytisch leicht zersetzt werden kann, wenn man die wässrige Lösung mit Platinmohr erwärmt. Unter heftiger Gasentwicklung (N_2O?) bildet sich dabei Ammoniak. Die Spaltung verläuft wahrscheinlich nach folgender Gleichung: $N_3H + H_2O = N_2O + NH_3$. Zusatz von Schwefelsäure befördert die Zersetzung. Loew.

234. **E. Pflüger: Die Quelle der Muskelkraft. Vorläufiger Abriss.**[1] 235. **J. Seegen: Die Kraftquelle für die Arbeitsleistungen des Thierkörpers.**[2] 236. **E. Pflüger: Einige Erklärungen betreffend meinen Aufsatz, die Quelle der Muskelkraft.**[3] 237. **J. Seegen: Bemerkungen zu der von Herrn G. R. Pflüger auf meinen offenen Brief gegebenen Antwort.**[4] 238. **E. Pflüger: Zweite Antwort an Herrn Prof. Seegen, betreffend Muskelkraft und Zuckerbildung.**[5] ad 234. Entgegen der bisher fast allgemein acceptirten Lehre, ist Verf. der Ansicht, dass das Eiweiss die alleinige Quelle der Muskelkraft ist und berichtet über folgende Untersuchungsresultate: 1. Eine etwa 30 Kgrm. schwere, äusserst magere dänische Dogge wurde vom 9. Mai bis 19. December 1890 mit magerem Fleisch, dessen Gehalt an N, Fett und Kohlenhydraten bestimmt wurde, ernährt, in dem täglichen Harn und Koth der N ermittelt und die N-Bilanz mit den täglichen Wägungen des Thierkörpers verglichen. Der Hund arbeitete in Perioden von 14—41 Tagen, indem derselbe einen schweren, mit einer graphischen Vorrichtung zur Messung der geleisteten Arbeit versehenen Wagen zog und dabei pro Tag eine Arbeit 59117—109608 Kgm. leistete. Nach den Bestimmungen von Zuntz bedingen 1 Meter Weg und

[1]) Pflüger's Arch. 50, 98—108. — [2]) Ebenda 319—329. — [3]) Ebenda 330—338. — [4]) Ebenda 385—395. — [5]) Ebenda 396—422.

1 Kilogramm Körpergewicht eines 30 Kgrm. schweren Hundes für die rein horizontale Bewegung einen Arbeitsaufwand von 0,1603 Kgm. Das Thier zeigte während der ganzen Versuchszeit eine ausserordentliche Stärke und Elasticität der Bewegungen. 2. Beim Uebergange von einer Periode der Ruhe zu einer solchen der Arbeit, muss der im N-Gleichgewichte befindliche Hund, um sein Körpergewicht zu behaupten, eine Fleischzulage erhalten und zwar betrug dieselbe bei einer Arbeit von täglich 109608 Kgm. 496,5 Grm. Fleisch mit 15,98 Grm. N. Dieses Fleisch enthielt: 21,6 % Trockensubstanz, 3,2184 % N, 0,44 % Fett, 0,35 % Glycogen. Also 100 Grm. dieses Trockenfleisches — Fett = 15,2 Grm. N. Weil nun 100 Grm. entfetteten Trockenfleisches = 534,5 W', ist 1 Grm. N dieses Fleisches = 35,164 W' = 14,909 Kgm. Wären in der Fleischzulage nicht Fett und Glycogen = 2,95 Grm. »Gesammtfett« so hätte der Hund zur Arbeitsleistung 1,1 Grm. N mehr verbrauchen müssen, so dass der ganze Mehrverbrauch zur Leistung einer Arbeit von 109608 Kgm. 17,1 Grm. N war, d. i. 1 Grm. N = 6409 Kgm. Da nun 1 Grm. N des Fleisches = 14,909 Kgm., so sind vom gesammten Kraftvorrath in mechanische Arbeit 42,9 % umgesetzt worden. Mit sehr grosser Wahrscheinlichkeit darf man annehmen, dass im mageren Fleische nur das Eiweiss die Kraftquelle ist. Da 80 % des Trockenfleisches als Eiweiss angesehen werden, so entsprechen 17,1 Grm. N Mehrverbrauch = 531,3 Grm. Fleisch = 114,8 Grm. Trockenfleisch = 91,8 Grm. Eiweiss = 14,7 Grm. N im Eiweiss. 1 Grm. N des Eiweisses (Brutto) = 7456 Kgm. Nun ist 1 Grm. Eiweiss (Brutto) = 5,778 W', also 1 Grm. N des Eiweisses (Brutto) = 36,112 W' = 15312 Kgm. Demnach gingen von der durch Verbrennungswärme gemessenen Kraftmenge des Eiweisses in mechanische Arbeit über 48,7 %. 3. Selbst beträchtliche Schwankungen der gewöhnlichen Temperatur üben nur geringen Einfluss auf die Wärmeerzeugung der Hunde, sobald aber die Temperatur sehr tief sinkt, tritt eine intensive Eiweisszersetzung ein, wie sie durch Arbeit nie veranlasst wurde. Die nothwendige Zulage zur täglichen Leistung von 109608 Kgm. bei — 8,9 ° C. betrug 23,8 Grm. N (Brutto) — verhielt sich demnach zu derjenigen des früheren Versuches bei + 9,5 ° C. wie 4,3. 4. Wenn ein im N-Gleichgewichte

befindlicher Hund von einem Zeitabschnitt der Ruhe in einen solchen der Arbeit übergeht, ohne dass eine Fleischzulage gewährt wird, so nimmt derselbe erst rasch, dann aber immer langsamer an Gewicht ab, bis er sich endlich in's Gleichgewicht setzt und die Arbeit fortwährend leistet ohne abzunehmen. 5. Bei diesem Uebergange steigert sich der N-Umsatz, jedoch beträgt diese Steigerung nur $^1/_5$, höchstens $^1/_2$ der zur Arbeit nöthigen Eiweissmenge. Daraus wird geschlossen, dass der Körper, sobald Eiweissmangel für die Muskeln auftritt, an anderen Orten und in anderen Stunden spart, d. i. sich anpasst, um der Lage gewachsen zu bleiben. 6. Die bei der Muskelarbeit aus dem sich zersetzenden, organisirten Eiweissmolecül durch Oxydation entstandene Kohlensäure verlässt den Körper sofort durch die Lungen, während der N-haltige Rest sich langsam aus der Organisation löst und später ausgeschieden wird, so dass am zweiten und dritten Arbeitstage eine stärkere N-Ausscheidung ist als am ersten und dass am ersten und zweiten dem Arbeitstage folgenden Ruhetage noch vermehrte N-Ausscheidung stattfindet. 7. Füttert man einen Hund neben Fett und Stärke mit einer grossen Eiweissmenge, so wird im Körper nur Eiweiss und nicht Fett und Stärke oxydirt. Sobald aber Eiweissmangel eintritt, vollzieht sich sofort die Vertretung fast beliebig grosser Mengen von Eiweiss durch Fett und Kohlenhydrat. Da der bei Weitem grösste Theil des den Thieren in der Nahrung gelieferten Kraftvorrathes in Wärme übergeht, so ist es unzweifelhaft, dass die Vertretung der Eiweissstoffe durch Fett und Zucker zunächst in der Wärmebildung gesucht werden muss. 8. Gibt man einem Hunde beim Uebergange von einer Ruhe- zur Arbeits-Periode eine hinreichend grosse Fettzulage, so genügt die durch das Fett bedingte, geringe Herabsetzung des Eiweissumsatzes, um die durch die Arbeit hervorgebrachte geringe Steigerung des Eiweissumsatzes zu verdecken. 9. Die Lehre, dass bei Gegenwart einer genügenden Menge von Fett und Kohlehydrat bei der Muskelarbeit keine Steigerung des N-Umsatzes eintritt, ist nicht richtig. Diese Steigerung tritt auch dann ein, wenn sehr grosse Fettmengen abgelagert werden, zwar etwas weniger, aber ungefähr ebenso, als ob kein Fett da wäre. 10. Einem 34 Kgrm. schweren Hund wurde eine sehr grosse Menge von Fett und Reis, aber nur 6 Grm. N pro Tag zu-

geführt, wobei das Thier ohne Arbeit im N-Gleichgewichte war. Beim Uebergange zu einer Arbeitsperiode mit täglicher Leistung von 120508 Kgm. trat eine Steigerung des N-Umsatzes auf, von ähnlich geringem Betrage wie es bei Eiweissmangel zu geschehen pflegt. Der Hund hatte sichtlich nicht die volle Arbeitskraft, that aber ein paar Tage die schwere Arbeit doch. Am dritten Tage verweigerte er aber das fettreiche Stärkefutter und der Versuch musste abgebrochen werden. Verf. zweifelt nicht, dass auch in diesem Falle nur das Eiweiss die alleinige und unmittelbare Quelle der Muskelkraft war. 11. Wenn man einem Hunde neben Eiweiss und Fett überschüssige Stärke zuführt, welche nicht mehr zersetzt werden kann, so verwandelt sich dieselbe in Fett. 12. Das Nahrungsbedürfniss eines gemästeten Thieres wird ausschliesslich durch sein »Fleischgewicht« bestimmt, während die N-freien Bestandtheile des Körpers nur todter Stoff sind. — ad 235. Zu dieser Publication Pflüger's bemerkt Seegen in einem offenen, an Pflüger gerichteten Briefe, dass diese Versuche zweifellos ergeben haben, dass es irrig sei, anzunehmen, dass die Arbeitsleistung des Körpers nur auf Kosten von N-freien Stoffen geschieht; dass es ferner durch diese Versuche bewiesen ist, dass volle Muskelarbeit bei Abwesenheit von Fett und Kohlehydraten in vollendeter Kraft sich vollzieht; dass aber die Rolle, welche Fette und Kohlehydrate bei der Arbeitsleistung spielen, durch diese Ernährungsversuche gar nicht festgestellt ist, sodass diesbezüglich nur Hypothesen aufgestellt werden können. Verf. meint, dass man darauf verzichten muss, durch Ernährungsversuche die Bedeutung der Fette und Kohlehydrate bei der Arbeitsleistung festzustellen und weist auf seine Arbeiten über Zuckerbildung im Thierkörper [Zusammengefasst in einer Monographie: Die Zuckerbildung im Thierkörper, Berlin 1890, J. Th. **20**, 51] hin, welche ergaben, »dass der Blutzucker das Brennmaterial ist, welches dem Thierkörper für Wärmebildung und Arbeitsleistung dient, und dass in allem Nährmaterial, welches zur Bildung des Blutzuckers dient, dem Körper die Spannkräfte zugeführt werden, welche den Körper für seine Arbeitsleistungen befähigen.« Nach dieser Lehre ist es gleichgültig, welches Nährmaterial zugeführt wird, da aus dem gesammten Nährmaterial Blutzucker entsteht. Auf diese Weise können die hier

in Betracht kommenden Verhältnisse eine einheitliche Erklärung finden. — ad 236. Pflüger erachtet die ganze Lehre Seegen's von der Zuckerbildung für nicht erwiesen und falsch, weil die Grundlage derselben, dass das aus der Leber ausfliessende Blut mehr Zucker enthält, als das zuströmende, unhaltbar ist, indem die Vermehrung des Zuckers, welche im abführenden Leberblute beobachtet wurde, wenigstens zum Theil oder vielleicht auch ganz durch die Misshandlungen des Thieres bei der Blutentnahme künstlich hervorgebracht ist. — In Betreff der unmittelbaren Quelle der Muskelkraft äussert sich Verf. folgendermaassen: »Offenbar lagert in den Muskeln ein Vorrath einer unbekannten Substanz, die durch ihre Zersetzung die Arbeit leistet. Giebt man der Annahme von der auf Kosten von Fett aus Zucker sich vollziehenden Synthese von Eiweiss die Form, dass das gewöhnliche Eiweiss durch Aufnahme von Alcoholradicalen, die entweder aus anderem Eiweiss oder bei Eiweissmangel aus Fett und Zucker angezogen werden können, zu einer höchst zersetzbaren und kohlenstoffreicheren Art von lebendigem Eiweiss heranreift und die unmittelbare Quelle der Muskelkraft darstellt, so ordnen sich vorläufig die Thatsachen am ungezwungensten unter einen Gesichtspunkt.« — ad 237 und 238. Die Discussion bezieht sich hauptsächlich auf die Seegen'sche Lehre von der Zuckerbildung im Thierkörper, die Seegen vertheidigt, während Pflüger dieselbe einer sehr ausführlichen Kritik unterzieht und auf Grund deren als widerlegt erachtet.

Horbaczewski.

239. **Ed. Pflüger: Ueber die Entstehung von Fett aus Eiweiss im Körper der Thiere.**[1]) 240. **Derselbe: Nachschrift zu dem vorhergehenden Aufsatze betreffend ein neues Grundgesetz der Ernährung und die Quelle der Muskelkraft.**[2]) ad 239. Verf. bestreitet zwar nicht die Möglichkeit der Bildung von Fett aus Eiweiss im Organismus, betrachtet aber die Frage, ob diese Möglichkeit in dem Thierkörper verwirklicht ist, als nicht entschieden. Die allgemein verbreitete Ansicht, dass die Entstehung von Fett aus Eiweiss sicher

---

1) Pflüger's Arch. **51**, 229—316. — 2) Ebenda 317—320.

bewiesen ist, ist nach der Ansicht des Verf. ganz falsch und zwar aus folgenden Gründen: I. Zunächst kommen die Versuche von Pettenkofer und Voit, die als die besten Beweise der Fettbildung aus Eiweiss betrachtet werden, in Betracht. Bei diesen am Hunde angestellten Versuchen wurden grosse Fleischmengen verfüttert und obzwar der ganze N des Fleisches zur Ausscheidung gelangte, wurde ein Theil des Kohlenstoffs vom Fleische in den Ausgaben nicht aufgefunden. Dieser Kohlenstoff blieb im Körper in Form von Fett zurück. Verf. sagt über disse Versuche: »Diese berühmten Versuche von Voit und Pettenkofer beweisen Nichts »für die Fettbildung aus Eiweiss. Denn die hier in Betracht kommenden Bilanzrechnungen dieser Forscher sind im Wesentlichen »das Ergebniss einer solchen Annahme über die Elementarzusammen»setzung des mageren Fleisches, die Voit nicht auf Grund von »Analysen, sondern nach Gutdünken gewählt hat — und zwar im »Widerspruch mit allgemein als zuverlässig anerkannten Analysen »anderer Forscher; ja sogar im Widerspruch mit den Ergebnissen »seiner eigenen Analysen.« Hier macht Verf. zunächst darauf aufmerksam, dass das magere Fleisch etwa 0,91 % Fett (nach Voit) und etwa 0,5 % Glycogen, also eine beträchtliche Menge von Kohlenstoff, welcher nicht dem Eiweiss angehört, enthält, dieser Kohlenstoff — nicht derjenige aber von Eiweiss, konnte sich im Körper abgelagert haben — derselbe muss daher vom Kohlenstoff des verfütterten Fleisches abgezogen werden. Der von Voit angenommene Stickstoffgehalt des mageren Fleisches: 3,4 % ist nach Verf. willkürlich, derselbe ist niedriger als der von Playfair und Boeckmann gefundene, während der C-Gehalt des Fleisches höher als der von diesen Forschern gefundene, angenommen wird. Nach Rubner enthält das magere Fleisch noch weniger C als Playfair und Boeckmann gefunden haben und ausserdem enthielt dasselbe noch den C des Glycogens. Während das Verhältniss von N : C im Eiweiss trockenen Fleisches nach Voit wie 1 : 3,684 angenommen wird, ist dasselbe nach Playfair und Boeckmann wie 1 : 3,451, nach Rubner wie 1 : 3,277, nach Verf., wenn man noch Glycogen berücksichtigt, 1 : 3,22. Bei einem Versuche von Voit, bei welchem dem Hunde 2500 Grm. Fleisch mit 85,4 Grm. N verfüttert wurden,

und bei welchem 41,9 Grm. C im Körper zur Fettbildung zurückgehalten wurden, resultirt nach Verf. die C-Differenz nur daraus, dass Voit einen zu hohen Coëfficienten für C angenommen hat, denn 85,4 Grm. N des zersetzten Fleisch-Eiweisses würden entsprechen C: nach Voit, nach Rubner, nach Verf.

314,6 279,0 275,0

so dass von Voit um 39,6 Grm. C mehr im Fleisch-Eiweiss angenommen wurden, als nach Verf. anzunehmen waren, also beinahe um denselben Werth, welchen die C-Differenz beträgt. — Verf. beanstandet ferner die Annahme (Voit) des Verhältnisses von N : C im Fleischharne wie 1 : 0,60, welcher Coëfficient nach Versuchen Voit's 1 : 0,67 beträgt, sowie die Bestimmungen des O, die häufig mit grossen Fehlern behaftet waren, was aus dem Verhalten des R. Q. hervorgeht. — Bei der Prüfung einer Versuchsreihe, bei der nach Voits Analysen annähernd N-Gleichgewicht bestand, bespricht Verf. die Erscheinung, dass der Hund im N-Gleichgewichte sich befand, aber trotzdem um 146 Grm. pro die, im Ganzen während 13 Tagen um 1,9 Kgrm. an Gewicht zunahm, und erklärt dieselbe, da nach seinen Erfahrungen bei Fütterung mit magerem Fleische, wenn die N-Bilanz gleich Null war, niemals das Körpergewicht sich änderte, auf diese Weise, dass in diesem Versuche ein Fleisch verfüttert wurde, welches nicht wie Voit annahm 3,4 %, sondern 3,6 oder 3,7 % N enthielt. Dabei hat also der Hund in 13 Tagen 58,5 Grm. N (bei 1500 Grm. Fleisch pro die) mehr erhalten, als von Voit angenommen wurde, und das entspricht einer Fleischmast von 1773 Grm. (3,3 % N für Hundefleisch). Ausserdem könnte der Hund noch aus dem gefütterten Fleische täglich 11,2 Grm. Fett sparen, also in 13 Tagen 145,6 Grm. Fett, im Ganzen 1918,6 Grm. Mast, während 1900 Grm. Mast zu erklären waren. — Bei der Prüfung aller Versuchsreihen, die nach Pettenkofer und Voit die Entstehung von Fett aus Eiweiss beweisen, kommt Verf. zum Resultate, dass die Kohlenstoffbilanz des Eiweisses meistens negativ ist, d. i. es wird mehr C ausgeschieden, als dem N des Harnes und des Koths entspricht. Unter 25 Fällen ist das nur 4 mal nicht der Fall. In der Mehrzahl der Fälle reichte demnach das verfütterte Fleisch zur Deckung des Nahrungsbedürfnisses nicht immer und der Hund zersetzte noch

Fett und Eiweiss vom eigenen Körper in geringer Menge. Die wenigen Fälle, in welchen grosse, das Nahrungsbedürfniss übersteigende Fleischmengen verfüttert wurden, in welchen ein Ueberschuss von C zu Gunsten der Fettbildung resultirt, beweisen aber nach der Ansicht des Verf. die Fettbildung aus Eiweiss auch nicht. da die Kohlenstoffbilanz des Eiweisses sehr nahe an Null ist. — II. Die Versuche von Szubotin und Kemmerich über die Bildung von Milchfett aus Eiweiss beweisen auch nicht die Fettbildung aus Eiweiss, da, wie auch Voit sagt, bei reichlicher Fleichfütterung das Thier möglicherweise Fett von seinem Körper abgab und in die Milch sandte. — III. Die Versuche von Radziejewski, bei denen Rüböl mit Fleisch verfüttert und bei denen nach der Darlegung von Voit viel abgelagertes Fett, aber kein Erucin in demselben gefunden wurde, liefern keinen Beweis für die Fettbildung aus Eiweiss, denn das gefundene Fett konnte noch von früheren Vorräthen stammen, oder aus dem zugeführten, fremden Fette entstanden sein, da es näher liegt die Bildung von Fett aus Fett und nicht von Fett aus Eiweiss anzunehmen, wenn einmal Synthese angenommen wird. Nun hat aber Radziejewski entgegen der Darlegung von Voit im Fett Erucin gefunden und Lebedeff gelangte bei Versuchen mit Leinöl zu ähnlichen Resultaten, so dass sogar fremde Fette zu wahrscheinlich nur vorübergehender Ablagerung gelangen können. IV. Bei der fettigen Entartung kann das Fett in die Zellen eingedrungen, oder falls es in denselben entsteht aus den Kohlehydraten derselben entstanden sein, die sicherlich in Fett übergehen können, so dass aus der fettigen Entartung kein sicherer Schluss auf die Fettbildung aus Eiweiss gezogen werden kann. — V. Ganz dasselbe gilt nach der Ansicht des Verf. von der Entstehung von Fett aus Eiweiss bei Phosphorvergiftung. Die Versuche von Bauer beweisen diesbezüglich Nichts, da der Hund, der vor der Vergiftung mit Phosphor 1—2 Wochen hungerte, sicherlich noch Fett am Körper hatte und da die Verminderung der CO_2-Ausscheidung (um 47 $^0/_0$) und der O-Aufnahme (um 45 $^0/_0$) bei dem mit Phosphor vergifteten Thiere durch den diesbezüglichen Versuch von Bauer nicht erwiesen ist, da die CO_2-Production beim hungernden Thiere stetig abnahm und der Gas-

wechsel nach der Phosphorvergiftung nur durch 2 Stunden und zwar kurz vor dem Tode des Thieres geprüft wurde. Die Versuche von Hans Leo, der die Frage stellte, ob in Folge der Phosphorvergiftung die Gesammtmenge des im lebenden Körper enthaltenen Fettes zunimmt, und bei Versuchen an Fröschen ein positives Resulat erhielt, indem in Folge der Phosphorvergiftung 100 Grm. Froschkörper 0,137 Grm. mehr Aetherextract lieferten, beweisen auch die Fettbildung aus Eiweiss nicht, denn wenn auch diese Aetherextractvermehrung nur durch reines Fett bedingt sein würde, so muss dasselbe nicht aus Eiweiss entstanden sein und könnte seinen Ursprung in Kohlehydraten haben. — VI. Die Fettbildung aus Eiweiss bei der Entstehung von Leichenwachs, sowie bei der Reifung des Käses beweist für die Fettbildung im Organismus höherer Thiere Nichts, da es sich um die Arbeit von Pilzen handelt. — VII. Die Fettbildung aus Eiweiss bei Mästung der Fliegenmaden mit Blut, worüber Fr. Hoffmann einen Versuch anstellte, ist nach Verf. gar nicht erwiesen, da der Blutkuchen auf dem die Maden lebten, im Sommer rasch faulte, und niedere Pilze, die sich im Kuchen riesig entwickelten, die in ihrem Leibe Fette und Kohlehydrate aus dem Blute und dessen Zersetzungsproducten gebildet hatten, dienten den Maden als Nahrung. Dass im faulenden Kuchen der Fettgehalt zunehmen kann, geht auch aus den Versuchen von Voit hervor, der beim Faulen von Fleisch und Eiweiss eine Fettbildung beobachtete. — ad. 240. I. Wenn man einem im Stoffwechselgleichgewichte befindlichen Hunde eine grosse, das Bedürfniss überschreitende Zulage von Fett und Stärke giebt, so wird dadurch der Stoffwechsel nicht gesteigert. II. Wenn man einem nur mit magerstem Fleisch ernährten, im Stoffwechselgleichgewichte befindlichen Hunde eine das Bedürfniss überschreitende Zulage von Fleisch giebt, so wächst der Stoffwechsel fast proportional der Zulage weit über das Bedürfniss hinaus. — Der einfachste Ausdruck dieses Gesetzes ist: Weder Fett noch Kohlehydrat, wohl aber Eiweiss vermag den Stoffwechsel weit über das Bedürfniss zu steigern. — III. Aus Eiweiss entsteht bei der Verbrennung im Körper weder Fett noch Zucker. — IV. Da bei Zufuhr einer ausreichenden Eiweissmenge die Muskelarbeit nur auf Kosten von Eiweiss geschieht und da bei

der Zersetzung dieses Eiweisses weder Fett noch Kohlehydrat sich bilden, so kann das Fett und Kohlehydrat nicht die eigentliche Quelle der Muskelkraft sein. — Die nähere Begründung dieser Gesetze wird später erfolgen. Horbaczewski.

241. **Leo Breisacher: Zur Physiologie des Schlafes.**[1]) Br. hat den Einfluss des Schlafes auf den Stoffwechsel untersucht. Die Versuche stellte Verf. an sich selbst an; der Harn wurde 3 Mal in 24 St. gesammelt, der Stickstoff nach Kjeldahl, die Phosphorsäure durch Titriren mit Uran bestimmt, die tägliche Arbeitszeit betrug 13—14 St. Aus den mitgetheilten Zahlen ergibt sich: Die Harnmenge ist unter 10 Tagen 9 Mal Nachts am geringsten, die absolute Phosphorsäuremenge ist 3 Mal Nachts am geringsten und 3 Mal am höchsten, 2 Mal ist sie Vormittags am grössten und 5 Mal erreichte sie die grösste Ausscheidung am Nachmittag. Die Stickstoffmenge ist dagegen Nachts immer am geringsten. Das Verhältniss von Phosphorsäure zum Stickstoff ist Nachts 9 Mal am grössten, 5 Mal ist es Vormittags grösser als Nachmittags. Die gesammte Phosphorsäuremenge der 10 Tage beträgt: Nachts 7,977, Vormittags 7,184 und Nachmittags 8,903 Grm., die Stickstoffmenge bez. 42,202, 52,112 und 60,876. Das Verhältniss beider gestaltet sich folgendermaassen:

		Relative Phosphorsäure[2])
Nachts $12-8^h$ . . .	$P_2O_5 : N = 1 : 5{,}29$	100 : 18,9
Tags $8-4^h$	$P_2O_5 : N = 1 : 7{,}46$	100 : 13,7
Nachmittags $4-12^h$.	$P_2O_5 : N = 1 : 6{,}03$	100 : 14,6

Es zeigt sich mithin, dass eine relative Zunahme der Phosphorsäure während der Nacht stattfinden kann ohne (wie Zülzer dies thun musste) den Nachmittagsharn auszuschliessen. — Sonst von mehr physiologischem Interesse.

Andreasch.

242. **Rudenko: Ueber das Verhalten des neutralen Schwefels bei Stoffwechselstörungen und über die Oxydation desselben im thierischen Organismus.**[3]) R. untersuchte zunächst die Ausscheidung des sog. neutralen Schwefels bei vermehrter Eiweisszersetzung und benützte, um diese hervorzurufen, die Eingabe von Chloroformwasser

1) Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 321—334. — 2) N = 100 nach Zülzer. — 3) Virchow's Arch. **125**, 102—114.

[Salkowski, J. Th. **19**, 369]. Die Versuche wurden am Hunde ausgeführt, die Gesammtschwefelsäure und der gesammte Schwefel durch Veraschen mit Salpeter bestimmt, die Differenz ergab den neutralen Schwefel. In der Vorperiode betrug der neutrale Schwefel 17,35 % vom Gesammtschwefel, in der Periode der Chloroformeinführung 28,02 %. Es scheinen daher die Oxydationsvorgänge trotz der beträchtlichen Steigerung des Eiweisszerfalles nicht vergrössert, sondern vielmehr verringert zu sein. Uebrigens traf das Maximum des neutralen Schwefels zeitlich mit der maximalen Ausscheidung des sauren Schwefels nicht zusammen, sondern der neutrale Schwefel wurde viel später aus dem Körper ausgeschieden. Weiter wurde die Frage studirt, ob die nicht völlig oxydirten, aus dem Organismus des Hundes ausgeschiedenen Schwefelproducte in demselben Organismus weiter oxydirbar seien. Zur Darstellung dieser Schwefelproducte wurde der etwas eingedampfte Harn von der Gesammtschwefelsäure befreit, dann mit basisch essigsaurem Blei gefällt, das Filtrat entbleit, mit Soda neutralisirt, das ausfallende kohlensaure Baryum entfernt und das Filttat zur Trockne verdampft. Der Rückstand wurde in Alcohol gelöst, von den ungelösten Salzen filtrirt, der grösste Theil des Harnstoffes durch alcoholische Oxalsäurelösung ausgefällt, das Filtrat mit Kalkmilch behandelt, eingedampft, der Rückstand in Wasser gelöst und auf ein bestimmtes Volumen gebracht. Die Menge des so erhaltenen neutralen Schwefels war ziemlich gering und betrug nur ein Siebentel des ursprünglich vorhandenen. Das Präparat erwies sich ohne Einwirkung auf den Stoffwechsel. Eine Hündin im Stickstoffgleichgewichte erhielt das Präparat in zwei Perioden verfüttert. Die Schwefelausscheidung gestaltete sich folgendermaassen:

Periode	Menge des gesammten Schwefels	Tägl. Menge d. ges. Schwefels	Saurer Schwefel	Neutr. Schwefel	Verhältn. des neutralen zum sauren S.	Procent-Verhältn. zum Gesammtschwefel		Menge des eingeführten Neutralschwefels	Differenz zur I. Periode	
						sauer	neutral		sauer	neutral
I.	18,812	3,135	2,181	0,954	1 : 2,28	96,6	30,4	—	—	—
II.	20,456	3,408	2,142	1,266	1 : 1,69	62,9	37,1	1,58	— 0,231	+ 1,875
III.	20,028	3,338	2,371	0,297	1 : 2,45	71,1	28,1	1,20	+ 1,138	— 0,078

Das Resultat beider Perioden war ganz verschieden. In Periode II war die ganze überschüssig ausgeführte Menge Schwefel fast gleich der überschüssig eingeführten Menge und zwar in Form des neutralen Schwefels, während in Periode III die ganze überschüssige Menge in Form des sauren Schwefels zur Ausscheidung gelangte. Es scheint demnach eine gewisse Veränderung in der Oxydationsfähigkeit des Organismus vor sich gegangen zu sein. Auch hier war die Ausscheidung des neutralen Schwefels verlangsamt, indem derselbe erst am dritten Tage nach der Einführung eine Vermehrung aufwies.

Andreasch.

243. Kornèl Preysz: **Wie hat man auf die Ausscheidung der Phosphorsäure bezügliche Versuche anzustellen?** [1]) Verf. sieht die Ursache der widersprechenden Angaben über die Ausscheidungsgrösse der Phosphorsäure unter dem Einfluss psychischer oder körperlicher Arbeit in der mangelhaften Beobachtung gewisser Versuchsbedingungen von Seite einzelner Forscher. So sind z. B. van Dann's Versuche, welche eine Verminderung der durch den Harn ausgeschiedenen Phosphorsäure constatiren wollten, nicht maassgebend, weil van Dann, der sich, um das Resultat auffallender zu machen, früher jeder geistigen Arbeit enthielt, während des 6 stündigen Schachspiels keine Bewegung gemacht hat, diese aber, wie andere Beobachter und auch Verf. an sich und einer anderen Person nachgewiesen hat, die Phosphorsäureausscheidung vermehrt. Dass einzelne Forscher, wie Engelmann, Lehmann und Zülzer, nach körperlicher Arbeit nicht immer vermehrte Ausscheidung von Phosphorsäure fanden, erklärt Verf. damit, dass nicht alle Beobachter gleiche Arbeit verrichtet hatten und dass namentlich bei geringerer und kürzer währender Arbeit die Vermehrung so gering war, dass sie noch in die ohnehin beträchtlichen Tagesschwankungen fiel. — Ueber den Einfluss körperlicher Arbeit auf die Phosphorsäureausscheidung durch den Harn hat Verf. mehrere Versuche mit übereinstimmendem Resultat angestellt, von denen einer der folgende war: Durch 10 Tage wurde zunächst die normale Ausscheidung festgestellt. Sie betrug durch-

1) Magyar orvosi archivum 1891, pag. 50.

schnittlich pro Tag 2,78 Grm., Maximum 3,00, Minimum 2,56 Grm. Am 11. Tag wurde ein Weg von 25 Kilom. in 5 Stunden zurückgelegt. An diesem betrug die Ausscheidung 4,17 Grm., also um 1 Grm. mehr, als das normale Maximum und um 1,26 mehr, als das tägliche Mittel. Andere Versuche an sich und einer anderen Person fielen ähnlich aus. Auch über den Einfluss des Phosphorsäuregehaltes der Nahrung hat Verf. Versuche angestellt und gefunden, dass bei einem Phosphorsäuregehalt der Nahrung von 3,92 Grm. 2,64, bei einem solchen von 4,88 Grm. 3,13 Grm. ausgeschieden wurden. Als ferner einmal die aufgenommene Phosphorsäure von 4,88 auf 3,69 Grm. sank, sank die Ausscheidung von 3,33 auf 3,07. Bei Anstellung von Versuchen über Phosphorsäure-Ausscheidung hat man nach Verf. auf Folgendes zu achten: Bestimmung der Nahrungsmenge, bei welcher die N-Ausscheidung constant bleibt. Bestimmung der täglichen Schwankungen der Phosphorsäure-Ausscheidung bei jener constanten Nahrung. Jeder Versuch soll im Anfang der 24-stündigen Periode ausgeführt werden, weil ein Plus oder Minus in der Phosphorsäure-Aufnahme oder Muskelanstrengung, sowie andere Einflüsse nicht gleich, sondern erst nach Ablauf einiger Zeit zur Geltung kommen. Bei Thieren soll der Harn in regelmässigen Zwischenräumen mit dem Katheder genommen werden, weil die Phosphorsäure nach Kaupp[1]) unter allen Harnbestandtheilen von der Blase aus am raschesten resorbirt wird. L. Liebermann.

244. **Victor Olsavszki: Der Einfluss der Muskelarbeit bei Hunden auf die Phosphorsäure-Ausscheidung.**[2]) Bei der Muskelarbeit des Menschen steigert sich die Phosphorsäure-Ausscheidung. Zur Entscheidung dessen, ob dies auch bei Hunden der Fall ist, stellte Verf. einschlägige Versuche an, welche zu demselben Resultate führten. — Um das 5250 Grm. schwere Versuchsthier im Ruhezustande bei gleichem Gewichte zu erhalten, waren täglich 700 Cbcm. Milch nöthig. Die dabei abgesonderte Harnmenge betrug während einer 10tägigen Versuchsdauer im Mittel 309,9 Grm. täglich, mit einem

1) Beiträge zur Urophysiologie, Diss., Tübingen 1860. — 2) Orvosi hetilap., Budapest 1891, S. 404.

täglichen Durchschnittsgehalt von 0,3175 Grm. Phosphorsäure. Nachdem jedoch der Hund am 11. Tage einen 16 Kilom. langen Weg zurücklegte, betrug die abgesonderte Harnmenge 290 Grm. mit 0,57 Grm. Phosphorsäure. Am 12. Tage, welchen der Hund in Ruhe verbrachte, wurden 450 Grm. Harn mit nur 0,28 Grm. Phosphorsäure abgesondert. — Aus den Versuchen geht demnach hervor, dass sich das unmittelbar nach geleisteter Muskelarbeit des Hundes abgesonderte Phosphorsäurequantum steigert, um später unter die normale Menge herabzusinken. L. Liebermann.

245. **Paul Richter: Experimentaluntersuchungen über Antipyrese und Pyrese, nervöse und künstliche Hyperthermie.**[1]) III. In den ersten 2 Capiteln behandelt Verf. ausschliesslich physiologische Fragen über diesen Gegenstand, das 3. Capitel dient zur Entscheidung der Frage über den Zusammenhang der Stickstoffausscheidung mit Hyperthermie, Fieber und künstlicher Ueberhitzung. Zu diesem Zwecke wurde das Versuchsthier 4 Stunden in einem Thermostaten bei einer Temperatur von 37—39 ^{0} gehalten und konnte auf diese Weise eine Erhöhung der Temperatur von mindestens 2 ^{0} erzielt werden. Die Stickstoffbestimmung wurde nach Kjeldal-Argutinsky vorgenommen. Als Versuchsthier dient, nachdem Verf. Kaninchen als nicht geeignet erkannte, ein Hund, welcher vorher auf Stickstoffgleichgewicht gebracht war. Die Stickstoffausfuhr ist am Tage der Ueberhitzung nicht vermehrt; eine Vermehrung tritt dagegen deutlich am ersten und zweiten Tage nach der Ueberhitzung auf, um am 3. Tage etwas unter die Norm zu sinken. Die erste Versuchsreihe ergab an den Tagen vor der Ueberhitzung im Mittel 6,2 Grm. Stickstoff, an den Tagen nach der Ueberhitzung 8,230 und 6,806 Grm. und später 5,969 Grm. Bei der zweiten Versuchsreihe, wo die Ueberhitzung noch grösser war, ist am Tage derselben die Stickstoffausscheidung 6,56 Grm., steigt an den zwei nächsten Tagen auf 9,760 und 8,?44, um am 3. Tage wieder auf 5,844 herabzusinken. Verf. hat demnach bewiesen, dass die Temperatursteigerung als solche einen positiven Einfluss auf die Stickstoffausfuhr besitzt. Kerry.

[1]) Virchow's Arch. **123**, 118—165.

246. **J. Th. Vogel: Beiträge zur Frage über den Einfluss des Wasserconsums auf den Nährstoffverbrauch der Thiere.**[1]) Henneberg hatte bereits darauf hingewiesen, dass die Nachtheile einer zu grossen Wasseraufnahme mehrfache sind, dass ferner die Annahme eines regelmässigen Zusammengehens von Wasserdampf-ausscheidung und Wasserconsum keineswegs zutrifft und dass in den Fällen, wo die Ausscheidung von Wasserdampf mit zunehmendem Wasserconsum zunimmt (4 Fälle unter 5), dieses Verhältniss zwischen Mehr-Consum und Mehr-Ausscheidung sehr schwankt (100 : 0,4 bis 100 : 86,2), wie sich aus Versuchen von Pettenkofer und Voit schliessen lässt. Die Versuche des Verf.'s haben im Allgemeinen diese Schlüsse Henneberg's bestätigt und gezeigt, dass die Annahme Märker's, dass die durchschnittliche Menge des in Dampfform ausgeschiedenen Wassers 40 $^0/_0$ betrage, unrichtig ist und nur 23 $^0/_0$ beträgt. Verf. arbeitete mit 2 Hammeln, deren tägliche Wasseraufnahme ebenso genau bestimmt wurde, wie die in Harn und Koth ausgeschiedene Wassermenge. Die beiden Hammel zeigten wesentliche Verschiedenheiten in der Ausscheidung dampfförmigen Wassers. Bei Hammel I fiel procentig bei zunehmendem Wasserconsum die Menge des dampfförmig ausgeschiedenen Wassers, bei Hammel II liess sich kein solcher Schluss ziehen. Nur bei sehr bedeutender Wasseraufnahme stieg immer die Menge des dampfförmig ausgeschiedenen Wassers. Doch scheinen nach Verf. andere Umstände zu existiren, »welche in weit höherem Grade als der Wasserconsum auf die Ausscheidung von Wasserdampf durch Lunge und Haut einwirkt«.

Loew.

247. **C. v. Noorden: Alcohol als Sparmittel für Eiweiss unter verschiedenen Ernährungsverhältnissen.**[2]) Die bisherigen Versuche haben übereinstimmend ergeben, dass der Alcohol eine eiweisssparende Wirkung ausübt; die Versuche von D. Romeyn [J. Th. **17**, 400] sind nicht beweisend, da sie unter ganz abnormen Bedingungen ausgeführt wurden und die von H. Keller [J. Th. **18**, 282] sind unrichtig gedeutet worden. Eine sichere Entscheidung

---

[1]) Journ. f. Landwirthsch. **39**, 37—58. — [2]) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 23; Separatabdr.

über die eiweisssparende Wirkung des Alcohols, darüber, ob die Spannkräfte des Alcohols ebenso gut ausgenützt werden, wie diejenigen der Kohlehydrate und des Fettes kann auf zwei Wegen gewonnen werden. 1. Man setzt die Versuchsperson ins Stickstoffgleichgewicht und giebt nunmehr eine bestimmte Menge Kohlehydrat hinzu, z. B. 100 Grm. Zucker = 410 Calorien. Die Folge wird sein, dass an dem Versuchstage Eiweiss erspart wird; am zweitfolgenden Tage wird wieder Gleichgewicht eingetreten sein. Nun giebt man zur Nahrung z. B. 58,5 Grm. absoluten Alcohols, die ebenfalls 410 Cal. entsprechen; ist die eiweisssparende Kraft des Alcohols gleich derjenigen des Zuckers, so muss dieselbe Menge Stickstoff weniger zur Ausscheidung kommen. 2. Nach der zweiten Versuchsanordnung wird die Versuchsperson mit bestimmter Nahrung ins Stickstoffgleichgewicht gesetzt. Nunmehr wird an einem oder mehreren Tagen eine bestimmte Menge Kohlehydrat oder Fett weggelassen und dafür treten isodyname Mengen Alcohol ein. Ist die eiweisssparende Wirkung des Alcohols gleich derjenigen von Kohlehydrat und Fett, so muss das Stickstoffgleichgewicht erhalten bleiben, ist sie grösser oder kleiner, so wird das Gleichgewicht gestört. — Die Versuche wurden von Stammreich nach der letzteren Versuchsanordnung durchgeführt. Im Versuche I. (21 jährige Frau) war die Stickstoffausscheidung im Harn und Koth an den beiden ersten Tagen der Alcoholperiode erheblich kleiner als an den vorhergehenden Tagen, es schien demnach der Alcohol in ausgesprochenerer Weise eiweisssparend zu wirken als isodyname Mengen von Fett, welche er ersetzt hatte. Am dritten Tage aber, ebenso am ersten Tage der Nachperiode, wurden mehr Stickstoff ausgeschieden. Bei dem zweiten Versuche trat während des zweiten Theiles der Alcoholperiode ein unzweifelhafter Stickstoffverlust ein; der Alcohol konnte für kurze Zeit Fett und Kohlehydrate vollwerthig vertreten, auf die Dauer erwies er sich in diesem besonderen Falle als minderwerthig. Im dritten Versuche endlich war der Alcohol nicht im Stande, die eiweisssparende Kraft der aus der Nahrung ausgeschiedenen Kohlehydrate zu ersetzen, es trat starker Eiweissverlust ein. — Die Versuche lassen folgende Deutung zu: Versuchsperson I. erhielt eine Nahrung, deren Zusammensetzung als eine vortreffliche zu bezeichnen

ist; namentlich enthielt sie reichlich Eiweiss, und war die Gesammtcalorienzufuhr eine sehr günstige. Bei dieser Nahrung, die eiweissreicher war, als die Frau gewöhnt war, konnten die Calorien des Alcohols ohne wesentliche Einbusse des Eiweissbestandes den Brennwerth gewohnter stickstofffreier Kost ersetzen. Versuchsperson II. erhielt weniger Eiweiss, als sie gewohnt war, immerhin aber in nicht zu knapper Menge. Hier erwiesen sich die Calorien zwar nicht sofort, aber nach einigen Tagen als minderwerthig. Versuchsperson III. stand mit knappster Eiweissdiät in labilem Stickstoffgleichgewichte. Der Ersatz anderer stickstofffreier Nahrung wurde vom Körper durch starken Eiweisszerfall beantwortet.

Versuch	N-Zufuhr	N-Verlust pro die
I.	15,4 Grm.	0,11
II.	11,3 «	1,1
III.	6,5 «	2,34

Es ergiebt sich also: Bei eiweissreicher Kost wurden die Calorien des Alcohols gut, bei eiweissarmer Kost schlecht verwerthet. Es scheint übrigens auch Fett leichter durch den Alcohol ersetzt werden zu können als wie Kohlehydrate.

Andreasch.

248. F. Strassmann: **Untersuchungen über den Nährwerth und die Ausscheidung des Alcohols.**[1]) Verf. ernährte direct längere Zeit hindurch zwei Gruppen von jungen Hunden eines Wurfs mit gleichem Futter. Ein Theil der Thiere erhielt noch ausserdem bestimmte Quantitäten Alcohol, der andere nicht. Nach dem Tode der Thiere wurde das Gewicht der einzelnen Organe bestimmt und der gesammte Fettgehalt des Körpers festgestellt, indem die Thiere nach möglichster Zerkleinerung in grossen Kesseln Tage lang, zuletzt noch nach Zerbrechung der Knochen und unter Zusatz von Lauge ausgekocht, das abgeschiedene Fett im Heisswassertrichter von den festen Verunreinigungen getrennt und getrocknet wurde. Beim ersten Versuche betrug das reine Fett beim Sprithunde 124,3,

1) Pflüger's Arch. 49, 315—330.

beim anderen 97,5 Grm. Der Sprithund war dazu erheblich kleiner und erlitt in den letzten Tagen vor dem Tode einen viel grösseren Verlust an Körpersubstanz durch Hunger und Krankheit, als der Controllhund. Beim zweiten Versuche betrug die Fettmenge beim Controllthier 138 Grm., beim Rohsprithund 335 Grm., beim Reinsprithund 373,5 Grm. In beiden Versuchen ergiebt sich daher ein sehr grosser Mehransatz von Fett unter dem Einfluss regelmässiger Zugabe von Alcohol zum Futter, und zwar ist bei Thieren, die mehr Alcohol erhielten, dieser Fettansatz entsprechend grösser. Die Beobachtung der allgemeinen Körpergewichtszunahme ergab, dass dieselbe bei den Alcoholthieren nur soweit die der Controllthiere übertraf, als es dem erhöhten Fettansatze entspricht. Ferner ist bemerkenswerth, dass das absolute Hirngewicht bei Thieren eines Wurfs sehr constant ist, und dass die Steigerung des relativen Gewichtes vor Allem die Leber und nicht ganz in gleichem Maasse die Nieren und Pankreas zeigen. — Es ist bekannt, dass der Alcohol die Oxydationsvorgänge im Körper nicht nennenswerth steigert und muss sohin, da derselbe beim Verbrennen im Körper andere Substanzen vor der Verbrennung schützt, als Nährmittel betrachtet werden. Dabei kommt aber in Betracht, dass der Alcohol z. Th. unverändert durch Nieren und Lunge aus dem Körper ausgeschieden wird. Nach Bodländer sind es beim Hunde 1,546 %, die durch die Nieren, 1,946 %, die durch die Lungen ausgeschieden werden, beim Menschen 1,177 resp. 1,598 %. Die Angabe Bodländer's über die Ausscheidungsgrösse des Alcohols durch die Lunge erachtet Verf. als nicht zuverlässig und findet bei seinen Bestimmungen vermittelst Chromsäure und Schwefelsäure nach einem calorimetrischen Verfahren viel höhere Zahlen: rund 5—6 %. Es kann daher angenommen werden, dass von dem in den Körper unter gewöhnlichen Umständen eingeführten Alcohol etwa 90 % verbrennen, während Bodländer 95 % annahm. — Durch einen eigenen Versuch stellte ferner Verf. noch fest, dass bei einer Steigerung der Athemthätigkeit, wie sie etwa einer mittleren Marschleistung entspricht, eine ganz wesentliche Vermehrung des unverändert ausgeathmeten Alcohols auftritt.

Horbaczewski.

249. **R. H. Chittenden, nach Versuchen von Charles Norris jr. und E. E. Smith: Der Einfluss von Alcohol auf den Eiweissumsatz.**[1]) Die Angaben der Autoren über den Einfluss des Alcohols auf den thierischen Stoffwechsel sind sehr widersprechend; vergl. v. Boeck und Bauer,[2]) Munk [J. Th. **8**, 310], Riess [J. Th. **10**, 414], Keller [J. Th. **18**, 282], Weiske und Flechsig [J. Th. **19**, 412], Warren,[3]) Reichert [J. Th. **20**, 341). Die von Ch. mitgetheilten Versuche wurden an Hunden angestellt, welche mit getrocknetem Fleisch und Milchbisquit ernährt wurden und sich nahezu im Stickstoffgleichgewicht befanden. Die Versuchsperioden dauerten 6 bis 12 Tage, die angewandten täglichen Dosen Alcohol betrugen in den drei Versuchen 1,9, 2,3 und 2,7 CC. pro Kgrm. In Versuch I stieg das Körpergewicht von 16,1 auf 17,0 Kgrm., in Versuch II von 12,6 auf 13,1 und fiel dann wieder bis auf 12,7 Kgrm., in Versuch III schwankte das Gewicht desselben Thieres zwischen 12,5 und 12,8 Kgrm. Im ersten Versuch betrug in der Vorperiode die durchschnittliche tägliche Ausscheidung von Stickstoff (in Urin und Faeces) 13,314 Grm., in der Alcoholperiode 13,595 Grm., in der Nachperiode 13,413 Grm. Die tägliche Ausscheidung von Schwefel und von Phosphor im Urin schwankte in demselben Sinne, für ersteren betrug dieselbe 0,850, 0,864 und 0,824 Grm., für letzteren 0,719, 0,772 und 0,754 Grm. In Versuch II und III wurde ausser dem Stickstoff der Excrete auch der Harnstoff (nach Liebig-Pflüger), die Harnsäure (nach Salkowski) und die Phosphorsäure des Urins bestimmt. In Versuch II betrug die Stickstoffausscheidung 9,098, 8,936 und 9,939 Grm., die des Harnstoffs 18,908, 18,921 und 20,652 Grm., die der Harnsäure 0,0323, 0,0450 und 0,0271 Grm., die der Phosphorsäure 1,181, 1,194 und 1,376 Grm. In Versuch III betrug die tägliche Ausscheidung des Stickstoffs durchschnittlich 9,605, 8,833 und 10,012 Grm., die der Harnsäure 0,0228, 0,0472 und 0,0351 Grm. Aus diesen

1) The influence of alcohol on proteid metabolism. Journ. of physiol. **12**, 220—232. — 2) v. Boeck und Bauer, Zeitschr. f. Biologie **10**, 336. 1870. 3) Warren, Boston med. and surg. journ., july 1887.

Zahlen schliesst Verf., dass der Alcohol in den angewandten Dosen im Wesentlichen wie ein stickstofffreies Nahrungsmittel eiweissersparend wirkt; daneben hebt er die specifische Steigerung der Harnsäureausscheidung hervor. Herter.

250. **M. Hahn: Ueber den Einfluss des Sulfonals auf den Eiweisszerfall.**[1]) Im Anschlusse an die Beobachtungen von E. Salkowski [J. Th. **19**, 369] und Strassmann [J. Th. **19**, 481], dass das Chloroform die Eiweisszersetzung im Körper steigert, sowie von Ken Taniguti [J. Th. **20**, 377], dass ein gleiches Verhalten auch andere Narcotica (Paraldehyd, Chloralhydrat) zeigen, war es von Interesse, festzustellen, ob auch andere Schlafmittel diese unangenehme Nebenwirkung haben, die dem Morphium nach den Versuchen von V. Bock [J. Th. **1**, 261] nicht zukommt; es wurde daher das Verhalten des Sulfonals untersucht. Ein diesbezüglich von Smith[2]) mit negativem Erfolge angestellter Versuch kann nicht als entscheidend angesehen werden, da die N-Ausscheidung beim Versuchsthiere sehr ungleichmässig war und die Nachperiode des Versuchs nicht beobachtet wurde. Der Versuch wurde an einer 22 Kgrm. schweren Hündin angestellt, die pro die mit 550 Grm. Pferdefleisch = 18,7 Grm. N, 86 Grm. Schmalz und 550 CC. Wasser gefüttert wurde und sich annähernd im N-Gleichgewichte befand. Es wurde der N des Harnes und der Faeces, und ausserdem die tägliche Cl-Ausscheidung bestimmt, um das Verhalten derselben bei eventuell eintretender Steigerung des Eiweisszerfalls zu beobachten. Während das Thier in der 5tägigen Normalperiode pro die 18,318 Grm. Gesammt-N ausschied, entleerte dasselbe an den zwei Tagen, an welchen demselben 2 resp. 3 Grm. Sulfonal gegeben wurden, sowie an den 3 diesen nächstfolgenden Tagen 20,058 Grm. und in der nächsten 6tägigen Nachperiode 20,404 Grm. Gesammt-N pro die. Die Chlorausscheidung betrug in der Normalperiode 0,714 Grm., in der Sulfonalperiode 1,012 Grm. und in der Nachperiode 0,696 Grm. pro die. Am 22. Versuchstage wurden dem Thiere noch 2,5 Grm.

1) Virchow's Arch. **125**, 182—188. — 2) Therap. Monatshefte **1889**, pag. 507.

Sulfonal gereicht. — Während beim ersten Versuche, nach 2 Sulfonalgaben, wie aus den obigen Zahlen hervorgeht, eine entschiedene Steigerung der Eiweisszersetzung, die noch lange anhielt, auftrat, ist bei dem letzteren Versuche dieselbe ausgeblieben. Möglicherweise ist der Grund dessen die Diarrhoe, die sich beim zweiten Versuche einstellte, oder es war im ersten Versuche möglicherweise eine individuelle Disposition des Thieres (labiles N-Gleichgewicht) mit im Spiele, aus welchem Grunde Verf. die Versuche nicht für entscheidend hält. — Die Steigerung der Cl-Ausscheidung nach Sulfonaleingabe erklärt sich zum Theile aus der vermehrten Diurese, hängt aber vielleicht doch von der directen Einwirkung des Sulfonals ab, ohne mit der Steigerung des Eiweisszerfalles im Zusammenhange zu stehen, welch' letztere nach Kast [J. Th. **18**, 279] bei kochsalzreichen Thieren eine Verminderung der Chlorausscheidung zur Folge haben soll. Horbaczewski.

251. A. Loewy: **Stoffwechseluntersuchungen im Fieber und bei Lungenaffectionen.**[1]) Die Versuchsmethodik war die von Zuntz-Geppert ausgebildete. Die Kranken lagen in bequemer Rückenlage im Bette und athmeten bei verschlossener Nase mittelst eines Kautschukmundstückes, das zwischen Lippen und Zähne geschoben war, durch ein T-Rohr, das die Ventile trug. Die Respirationsluft ging durch eine Gasuhr, ein Theil, der durch Einführung der bekannten [Zuntz und Geppert, Pflüger's Arch. **42**] electromagnetischen Vorrichtung eine genaue Durchschnittsprobe darstellte, wurde zur Analyse in eine Bürette abgesogen. Die tabellarisch mitgetheilten Versuchsergebnisse lassen folgende Sätze zu: Eine Steigerung des Sauerstoffverbrauches im Fieber ist nicht in allen, aber doch in den meisten Fällen zu constatiren, sie ist jedoch eine in ihrer Intensität ziemlich schwankende, durch die Höhe der Temperatur als solche nicht direct bedingte und überhaupt verhältnissmässig nur sehr geringe. Der Sauerstoffverbrauch ist überall da am geringsten, wo die Athmung in normaler, ruhiger Weise vor sich geht, dagegen dort verhältnissmässig hoch, wo vermehrte Athemanstrengung vorliegt. Von

1) Virchow's Arch. **126**, 218—239.

wichtigem Einflusse ist ferner der Temperaturverlauf, so hat geringe Temperatursteigerung eine Erhöhung des Sauerstoffverbrauches um 11,2—30,1 % zur Folge. Wahrscheinlich ist auch hier vermehrte Muskelthätigkeit das wirksame Agens. — Der erhöhte Sauerstoffverbrauch bedeutet eine Steigerung der Stoffwechselvorgänge. Uebereinstimmend wird beim Fieber ein erhöhter Eiweisszerfall um 50 % und mehr angegeben. Bringt man den dem Eiweissmehrzerfall zukommenden Antheil des Sauerstoffmehrverbrauches in Rechnung, so stellt sich heraus, dass das Plus damit in einigen Versuchen gedeckt ist, in andern zur Deckung nicht hinreicht. Das heisst also, dass in diesen Fällen neben dem erhöhten Eiweisszerfall ein gesteigerter Fettverbrauch nicht zu constatiren ist oder gar eine Fettersparniss eintrat. Verf. kommt zu dem Schlusse, dass der Eiweisszerfall in allen Fällen gesteigert ist, dass auch der Fettverbrauch mehr oder weniger gesteigert sein kann, dass letzteres jedoch nur dann der Fall ist, wenn besondere Momente zu seiner Erklärung vorliegen, wie z. B. erhöhte Muskelthätigkeit. Sonst dürfte der Fettverbrauch im Fieber eher vermindert sein. Bezüglich des qualitativen Verhaltens des Gaswechsels, welches durch den respiratorischen Quotienten zum Ausdrucke kommt, findet Verf., dass hierfür nur der Körperbestand maassgebend ist. Ein Patient, der sich in gutem Ernährungszustande befand, hatte auch im Fieber einen durchaus normalen Quotienten, während bei den anderen übrigen Patienten derselbe abnorm niedrig war. Dass der Quotient sehr weit herabgehen kann (Régnard beobachtete 0,4), geht aus mehreren mitgetheilten Versuchen am hungernden Hunde hervor, bei welchem gleichzeitig durch intrapulmonale Injection von 5—6 CC. einer Silbernitratlösung pneumonische Zustände hervorgerufen worden waren. Das geänderte Verhältniss zwischen Sauerstoffaufnahme und Kohlensäureabgabe lässt schliessen, dass auch das Verhältniss des Kohlenstoffes zum Stickstoff im Harn ein anderes sein wird, worüber weitere Versuche mitgetheilt werden sollen. Andreasch.

252. **A. Kast und B. Mester: Ueber Stoffwechselstörungen nach länger dauernder Chloroformnarcose.**[1]) Die »chronische« Chloro-

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. 18, 469—479.

formnarcose, welche sich anatomisch durch eine fettige Degeneration der parenchymatösen Organe manifestirt, geht mit Stoffwechselstörungen einher, welche einen Schwund des Körpergewichtes und eine Mehrausscheidung von Chlor [Kast, J. Th. 17, 217] und Stickstoff [Strassmann, J. Th. 19, 481] bewirken. Beim Menschen zeigt sich als Folge einer länger andauernden Chloroformnarcose die Abscheidung einer schwefelhaltigen Substanz, welche beim Kochen mit Lauge und Bleiacetat Schwefelblei bildet. Qualitativ kann die Untersuchung vorgenommen werden, indem man 20 CC. Chloroformharn mit dem gleichen Volumen 10 %iger Natronlauge und einigen Tropfen Bleiacetat kocht, wobei sehr bald eine schwarzbraune Verfärbung und die Bildung eines tiefschwarzen Niederschlages von Schwefelblei eintritt. Quantitative Versuche zeigten eine Vermehrung des sog. »nicht oxydirten« Schwefels, z. B. stieg derselbe in vier Versuchen von 12,5, 16,6, 14,9 und 10,4 % des Gesammtschwefels auf 20,8, 30,8, 32,2 und 20,0 % nach der Narcose. Die Reaction tritt oft schon eine Stunde nach der Narcose auf und hält noch am folgenden Tage an, in einem Falle bestand sie noch am 5. Tage. Der betreffende, die Reaction veranlassende Körper scheint dem Cystin nahe zu stehen; er besitzt mit demselben die Eigenschaft, seinen Schwefel selbst bei wiederholtem Kochen mit Lauge nicht vollständig abzugeben, sodass ein Theil noch immer in fester Bindung bleibt, wie durch quantitative Versuche erhärtet wurde. Die Versuche zur Isolirung der fraglichen Substanz blieben resultatlos. Bei der Benzoylchloridmethode Baumann's wurde kein unzweideutiges Resultat erzielt, ebenso war unterschweflige Säure nicht vorhanden. — Jedenfalls tritt unter dem Einflusse der länger andauernden Chloroformnarcosen eine mehrere Tage andauernde Störung des Eiweissumsatzes ein, wie sie bisher nur bei schweren toxischen Läsionen des Organismus, wie bei der Phosphorvergiftung, beobachtet wurde. Als weitere Veränderung des Harns verdient das Vorkommen von Urobilin erwähnt zu werden. Dasselbe tritt meist erst am 3. oder 4. Tage auf. Endlich ist der hohe Aciditätsgrad des Chloroformharns hervorzuheben, der oft mehrere Tage vorhanden ist. So brauchten 100 CC. Harn z. B. vor der Narcose 20 CC., nach derselben 43,0, 47,0 und 33,0 CC. 0,1-Normallauge zur Neutralisation.

Als Grund dafür ist wohl die Menge Salzsäure, die aus dem Chloroform gebildet wird, zu betrachten. Andreasch.

253. **F. Hirschfeld: Zur Frage über die Grundsätze der Ernährung.**[1]) Die Erörterungen des Verf.'s lassen sich im Auszuge nicht gut wiedergeben; sie führen zu dem Resultate, dass der mässig arbeitende Mensch eine Nahrung nöthig hat, durch deren Verbrennung pro Kilo Körpersubstanz ungefähr 45 Cal. im Organismus gebildet werden. Der Eiweissbedarf des Menschen ist ebenso wenig bestimmt, als etwa der Chlor- oder Kalkbedarf. Da Völker bei einer eiweissarmen Nahrung, wie Reis, bestehen können, ist die Annahme erlaubt, dass wir bei dem bedeutend höheren Eiweissgehalte der bei uns gebräuchlichen Vegetabilien unserem Eiweissbedarf genügen werden. Bei kräftig Arbeitenden ist eine theilweise wenigstens aus animalen Stoffen bestehende Kostform im Allgemeinen wohl ihres geringen Volumens und Gewichtes wegen vorzuziehen. Unter pathologischen Verhältnissen jedoch, wo es vielleicht erwünscht ist, wenig harnstoffbildende Stoffe einzuführen, wie z. B. bei Nierenerkrankungen, darf ein ganzer oder theilweiser Verzicht auf animale Kost durchaus angebracht erscheinen.

Andreasch.

254. **Studemund: Ein Beitrag zur Lehre vom Eiweissbedarf des gesunden Menschen.**[2]) Verf. hatte als Militärarzt Gelegenheit im Laufe des Winter 1888/89 die Ernährungsweise der Recruten einer Compagnie des Füsilier-Rgts. No. 90 zu beobachten, in der Zahl von 47 Mann, deren Gewicht und Körperlänge zu Anfang festgestellt wurde. Dieselben hatten pro Tag etwa 11 Stunden Dienstzeit, von denen 5—6 Stunden von mehr als mittlerer Arbeit waren. Die Ernährungsweise der Recruten geschah als Compagnieverpflegung, dann kauften sich dieselben Nahrungsmittel vom Kaufmann, deren Menge aus den Geschäftsbüchern desselben berechnet wurde, und schliesslich erhielten sie noch Nahrungsmittel von Hause, deren Qualität und Quantität auch sichergestellt wurde. Verf. berechnet den Gehalt dieser Nahrungsmittel an Eiweiss, Fett und Kohlehydrat und findet, dass bei der Compagnieverpflegung auf den Tag und Kopf 100,9 Grm. Eiweiss, 59,7 Grm. Fett und 521,8 Grm. Kohlehydrate kommen. — 37 Mann haben noch Zulagen von Haus, die pro Tag und Kopf 4,9 Grm. Eiweiss, 27,0 Grm. Fett und 6 Grm. Kohlehydrate ausmachten. ausserdem wurden noch Lebensmittel angekauft, deren Werth 8,2 Grm. Eiweiss, 12,4 Grm. Fett und 25,0 Grm. Kohlehydrat pro Tag und Kopf gleichkommt. Im Ganzen erhielten daher 37 Mann pro Kopf und Tag: 114,0 Grm. Eiweiss, 59,7 Grm. Fett und 552,8 Grm. Kohlehydrate, während die anderen

---

1) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 26. — 2) Pflüger's Arch. 40, 578—591.

10 Mann durchschnittlich nur 109,1 Grm. Eiweiss, 32,7 Grm. Fett und 546,8 Grm. Kohlehydrate aufnahmen. Die Körperlänge der Recruten lag zwischen 1,59 und 1,63 Meter. Das Anfangsgewicht lag zwischen 55 und 76 Kgrm., bei 54 derselben hat dasselbe zugenommen, bei 5 abgenommen, bei 3 ist dasselbe unverändert geblieben, während die übrigen ausser Beobachtung kamen. Im Durchschnitt hat der einzelne Mann um 3,5 Kgrm. zugenommen, also während eines Zeitraumes von 92 Tagen 38 Grm. pro Tag.

Horbaczewski.

255. **Im. Munk: Ueber die Folgen lange fortgesetzter eiweissarmer Nahrung.**[1]) Nachdem Verf. und Salkowski schon vor Jahren für den Hund nachgewiesen haben, dass bei reichlicher Darreichung von stickstofffreien Stoffen der Eiweissumsatz auf ein niedriges Maass herabgedrückt werden kann und neuerdings F. Hirschfeld und Kumagawa durch Versuche am Menschen dasselbe bewiesen, galt es zu ermitteln, ob auch für die Dauer, unbeschadet der Gesundheit und Leistungsfähigkeit des Körpers das Leben mit einem so geringen Eiweissquantum gefristet werden kann. — Eine Hündin von 12 Kgrm. kam mit einem aus Fleisch, Schmalz und Reis bestehenden Futter, das 34 Grm. Eiweiss, 38 Grm. Fett und 70 Grm. Kohlehydrate bot (Nährstoffverhältniss 1 : 5) allmählich in Stickstoff- und Körpergleichgewicht und verblieb es durch 20 Tage. Nunmehr wurde die Hälfte Eiweiss fortgelassen (17 Grm.) und durch die nach Rubner isodyname Menge von Kohlehydraten (17 Grm. Stärkemehl) ersetzt. Bei diesem Futter sank das Körpergewicht ziemlich stark, die Stickstoffausscheidung überstieg die Einfuhr um 1—1,5 Grm. und es musste bis auf 55 Grm. Fett und 116 Grm. Kohlehydrat angestiegen werden, um Stickstoff- und Körpergleichgewicht zu erzielen. Diese Nahrung (Nährstoffverhältniss 1 : 14,3) bot immerhin noch 1,5 Grm. Eiweiss pro Körperkilo, also 2—3mal soviel als in den Selbstversuchen von Hirschfeld und Kumagawa. Es erscheint beachtenswerth, dass bei eiweissarmer Kost zur Erhaltung des Körperbestandes der Gesammtinhalt an potenzieller Energie in der Nahrung höher sein muss als bei eiweissreicherer Kost; letztere lieferte 67, jene 93 Calorien pro

1) Verh. d. physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 338—341.

Körperkilo. Der Versuch wurde 10 Wochen fortgesetzt, von der dritten Woche ab aber Fleischmehl und die entsprechende Salzmenge gegeben. In den ersten 5—6 Wochen traten 2,1—2,2 Grm. N durch den Harn und 0,42—0,52 N durch den Koth pro Tag aus, im Ganzen 2,52—2,69, gegenüber 2,7 N der Einfuhr; das Körpergewicht erhielt sich constant auf 11,1—11,24 Kgrm. Im Laufe der 6. Woche wurde die erste Veränderung beobachtet: der Koth wurde etwas reichlicher, die intensiv gelbe Farbe wurde blasser; von der 7. Woche ab stieg die N-Ausfuhr im Mittel auf 2,75 an. Im Koth trafen auf den Tag 1,08 Grm. N, also doppelt so viel als früher. ferner 8 Grm. Fett = 15,5 % des Nahrungsfettes (früher 3—5 %) und 2,9 Grm. = 2,5 % Kohlehydrate (früher vollständig verwerthet). Die Verwerthung der Nahrung hatte sich verschlechtert, es büsste auch der Körper rund 1,2 Grm. N = 35 Grm. Körperfleisch pro Tag ein. — In der 10. Woche war der Koth noch fettreicher (28 % des Nahrungsfettes), an Stickstoff wurden pro Tag 1,02 Grm., an Kohlehydraten 3 % ausgestossen. Auch das Benehmen des Hundes änderte sich, er wurde matter, das Bellen rauh und heisser. Nach kurzer Fütterung mit Fleisch und Fett trat wieder Erholung ein. Aus diesem Versuche geht hervor, dass eine sonst ausreichende, aber eiweissarme Nahrung nach einer Reihe von Wochen zur Beeinträchtigung der Verdauung und Verschlechterung der Ausnützung führt. Aus der Farbe des Kothes ist auf eine Abnahme der Gallensecretion zu schliessen, vielleicht leidet auch die Absonderung der anderen Verdauungssecrete.

Andreasch.

256. **Th. Rosenheim: Ueber den gesundheitsschädigenden Einfluss eiweissarmer Nahrung.**[1]) Verf. arbeitete über denselben Gegenstand wie Munk. Ein Hund (11,3 Kgrm.) wurde mit 170 Grm. Reis, 50 Grm. Fett und 25 Grm. Schabefleisch gefüttert, wodurch Stickstoffgleichgewicht erzielt wurde. Die Stickstoffausscheidung sank bis 1,8 Grm. pro Tag und stieg selten höher als 2 Grm., die durch den Koth betrug etwa 0,5 pro Tag. Das Fett wurde bis auf 0,79

---

1) Verhandl. d. physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 341—344.

bis 2,1 % verwerthet. Nach 8 Wochen (27. Januar) ungefähr zeigt der Hund Störungen im Allgemeinbefinden, er ist matt, ohne rechten Appetit, das Körpergewicht sinkt um 1,2 Kgrm.; vom 4. Februar ab gelingt es, die regelmässige Aufnahme einer Kost zu bewirken, die aus 76 Grm. Schabefleisch und 105 Grm. Fett bestand, die also weniger voluminös war und doch dieselben Calorien (1066) und Stickstoffmenge (2,525) enthielt. Die Fettausnützung war in dieser Zeit weniger gut (4 % nicht verdaut), das Befinden des Thieres wurde schlechter, der schon früher bemerkbare Icterus blieb stehen; vom 12. Februar ab wurde die Nahrung nicht mehr aufgenommen und das Thier starb am 16. Februar. Die Section ergab schwere pathologische Prozesse im Magendarmkanal und der Leber, die Verf. näher beschreibt. Trotzdem waren weder in der Respiration Veränderungen vor sich gegangen, noch hatte die Stickstoffausscheidung gelitten; es beweist dies, dass neben solchen schweren anatomischen Läsionen im Verdauungsapparate doch noch Stickstoffgleichgewicht bestehen kann. Auch die Assimilationsfähigkeit des Magendarmtractus war eine vorzügliche, nur die Fettausnützung war eine schlechtere. Andreasch.

257. **L. Breisacher: Ueber die Grösse des Eiweissbedarfs beim Menschen.**[1]) Den ursprünglichen Angaben von Voit über den Eiweissbedarf stehen verschiedene neuere Angaben entgegen. Abgesehen von den Versuchen am Hunde von E. Salkowski und Munk [J. Th. **15**, 47], sind auch für den Eiweissbedarf des Menschen niedere Zahlen gefunden worden von Voit [J. Th. **17**, 415], Hirschfeld [J. Th. **17**, 405], Voit und Constantinidi. Kumagawa [J. Th. **19**, 374], Klemperer [J. Th. **19**, 351] und O. Peschel [Untersuchungen über den Eiweissbedarf des gesunden Menschen. Ing.-Diss., Berlin 1890]. Verf. hat seine Versuche an sich selbst ausgeführt. Die gemischte Nahrung enthielt 67,8 Grm. Eiweiss, 494,22 Grm. Kohlehydrate und 60,49 Grm. Fett mit einem Stickstoffgehalte von 10,84 Grm., entsprechend 2866,83 Calorien.

---

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 48. Laboratorium von E. Salkowski.

Dauer des Versuches 33 Tage. Aus der mitgetheilten Tabelle ergibt sich für die letzten 30 Tage eine tägliche Stickstoffausscheidung von 8,23 Grm., während der ersten 10 Tage betrug dieselbe im Ganzen 85,789 Grm., in den zweiten 10 Tagen sank sie auf 77,42 und während der letzten 10 Tage stieg sie wieder auf 83,763 Grm. Bringt man den Verlust durch unverdautes Fett in Rechnung, so würden sich annähernd 2600 Calorien für die resorbirte Nahrung ergeben. Diese Resultate stimmen ziemlich gut mit den Zahlen, welche Kumagawa für sich erhalten hat. Verf. wendet sich zur Erörterung der Frage, ob es zweckmässig ist, diese niedere Eiweisszufuhr an Stelle der hohen Voit'schen für die Massenernährung zu empfehlen. Verf. bespricht die Versuche von Munk und Rosenheim [vorstehende Referate], welche beim Hunde zu dem Resultate geführt haben, dass derselbe auf die Dauer mit einer eiweissarmen Nahrung nicht ernährt werden könne. Anders liegt die Sache beim Menschen. Verf. kommt zu dem Resumé: »Es liegt vorläufig kein Grund vor, daran zu zweifeln, dass diejenige Quantität Nahrungseiweiss, welche in obigen Versuchen als ausreichend befunden wurde, also etwa 67—68 Grm. (N 6,25) oder 51,44 resorbirtes Eiweiss, nicht auf die Dauer vollständig genügen sollte, wenn man nur gleichzeitig für die Zufuhr einer genügenden Anzahl von Calorien sorgt und die Nahrung zweckmässig wählt, sodass ihr nicht die Uebelstände anhaften, welche man der vegetabilischen Nahrung in der Regel zuschreibt. Andreasch.

258. **J. Tsuboi und H. Murata: Untersuchung über die Kost der Studenten der kaiserlichen Universität zu Tokio.**[1]) Die Versuche wurden an 3 Personen von 40,15, 50,75 und 41,25 Kgrm. Körpergewicht durch 3 Tage angestellt. Von der Nahrung wurde Gesammtgewicht, Trockensubstanz, Fettgehalt, Eiweissgehalt und Kohlehydratgehalt (stickstofffreie Substanz), Asche- und Chlorgehalt bestimmt, ebenso in den Faeces und im Harn feste Substanz, Asche,

---

[1]) Mittheil. a. d. medic. Facultät d. kais. japan. Univ. 1, 359; durch Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 594.

Chlor und Stickstoff. Tabellen über die Versuche im Originale. Im Durchschnitte wurden eingeführt:

	N-haltige Substanz	Fett	N-freie Substanz	Asche	Chlor
Versuchsperson I	53,469	19,263	440,194	17,81	9,504
« II	57,821	22,054	495,199	18,111	8,397
« III	50,792	18,570	452,709	15,954	8,194

Die Ausnützung war eine gute; sie betrug in Procenten der aufgenommenen Nahrung:

	N-haltige Substanz	Fett	N-freie Substanz	Asche	Chlor
Versuchsperson I	90,239	81,972	99,457	93,01	99,976
« II	84,312	92,023	96,773	88,163	99,416
« III	80,300	89,541	—	—	—

Im Durchschnitte bestand bei II und III annähernd Stickstoffgleichgewicht. II hatte 0,311 Grm. Stickstoff angesetzt, III 1,183. (Die Berechnung für Person I ist fehlerhaft.) Der Stickstoffgehalt der Nahrung ist ein sehr niedriger. Da die Nahrung die gewöhnliche in der Anstalt übliche Kost darstellt, so geht daraus hervor, dass ein Eiweissgehalt der Nahrung von 54 Grm. für die betreffenden Individuen von geringem Körpergewicht auch für die Dauer zur Ernährung ausreichend ist.

259. **E. O. Hultgren und E. Landergren: Untersuchung über die Ernährung schwedischer Arbeiter bei frei gewählter Kost**[1]. Die Methode, nach welcher diese Beobachtungen gemacht sind, ist dieselbe, die von den Verff. bei ihren früheren Ermittelungen der Kost der wohlhabenderen Stände [J. Th. **19**, 385] benutzt wurde. Der Gehalt der sämmtlichen genossenen Speisen an Nährstoffen wurde entweder nach vorliegenden Analysen berechnet oder von den Verff.

1) Veröffentlichnngen der Loren'schen Stiftung No. 4. Stockholm 1891.

direct bestimmt oder auch nach der Zusammenstellung der in die Speisen eingehenden einfachen Nahrungsmittel ermittelt. Das Beobachtungsmaterial umfasst 12 Versuche an 10 verschiedenen Individuen. Unter den Versuchen findet sich jedoch einer, welcher einen Bootsmann in der königl. Marine betrifft, der seine Kost nicht wählen konnte und dieser Versuch wird deshalb bei der Berechnung der Mittelzahlen nicht mitgerechnet. Die Beobachtungen umfassen also eigentlich nur 11 Versuche an 9 verschiedenen Personen, während im Ganzen 80 Tagen. Das Alter der Versuchspersonen variirte zwischen 28 und 54 Jahren und war im Mittel 38 Jahre. Das kleinste Körpergewicht war 56,5 Kilo, das höchste 75,8 Kilo, und das Mittel 67 Kilo. Die Arbeit war verschiedener Art (Feiler, Hufschmied, Steinsetzer, Feldarbeiter, Tischler, Maurer, Zimmermann) und die tägliche Arbeitszeit war mindestens 12 Stunden, für die Feldarbeiter noch länger. Wenn man nur die 11 Versuche berücksichtig, so wurden täglich aufgenommen: Wasser 2250—4434 Grm.; Eiweiss 105—246 Grm.; Fett 44,5—131 Grm.; Kohlehydrate 448 bis 818 Grm.; Alcohol 0—59,4 Grm. Das mittlere tägliche Kostmaass aus allen Reihen beträgt: Wasser 3199; Eiweiss 159,1; Fett 93,5; Kohlehydrate 570,5; Alcohol 23,1 Grm. Das Nahrungseiweiss bestand fast genau zur Hälfte aus animalischem Eiweiss. Das Verhältniss zwischen Eiweiss und stickstofffreien Stoffen war als Mittel aus den 11 Versuchen dem Gewichte nach wie 1:4,27 und dem Wärmewerthe nach wie 1:4,95. Das Verhältniss zwischen Fett und Kohlehydraten war als Mittel bezw. 1:6,34 und 1:2,80. Da es kein exactes Maass giebt, nach welchem es möglich wäre, die verschiedenen Versuchspersonen nach der geleisteten Arbeit in verschiedene Kategorien einzutheilen, haben die Verff. sie nach der täglichen Kraftzufuhr in zwei Gruppen getheilt. In die erste Gruppe haben sie diejenigen Versuchspersonen zusammengefasst, bei welchen die tägliche Kraftzufuhr ohne Alcohol im Mittel weniger wie 3500 W. E. betragen hat, und in der zweiten Gruppe die übrigen. Wird für die Versuchspersonen der ersten Gruppe die mittlere Zufuhr auf das mittlere Körpergewicht (70 Kilo) berechnet, so erhält man folgende Zahlen: 134,4 Grm. Eiweiss; 79,4 Grm. Fett; 485 Grm. Kohlehydrate; entsprechend einer Gesammtzufuhr von 3281 W. E. Hierzu

kommen im Mittel 22 Grm. Alcohol, was, wenn der Alcohol nach seinem Wärmewerthe in Kohlehydrate umgerechnet wird, 37,8 Grm. Kohlehydraten entspricht. Dem entsprechend erhält man also für die Nahrungszahlen folgende Zahlen: 134,4 Grm. Eiweiss; 79,4 Grm. Fett; 522 Grm. Kohlehydrate = 3436 W. E. Die Verff.. sind der Ansicht, dass diese Kostsätze, welche etwas höher als die von Voit für einen »mittleren Arbeiter« verlangten sind, als characteristisch für den schwedischen »mittleren Arbeiter« sind. — Berechnet man für die zweite Gruppe die mittlere Zufuhr auf das mittlere Körpergewicht (70 Kilo), so findet man die Nahrungszufuhr ohne Alcohol gleich: 188,6 Grm. Eiweiss; 110,1 Grm. Fett; 673,1 Grm. Kohlehydraten = 4556,9 W. E. Rechnet man wie oben den Alcohol in Kohlehydrate um, so erhält man folgende Zahlen: 188,6 Grm. Eiweiss; 110,1 Grm. Fett; 714,4 Grm. Kohlehydrate = 4726,2 W. E. Dieses Kostmaass dürfte nach den Verff. als ein Exponent der Ernährung des schwedischen Arbeiters bei angestrengter Arbeit angesehen werden. — Von den 11 Versuchen wurden zwei an je derselben Versuchsperson ausgeführt, und zwar mit einer Zwischenzeit von einem Monat. Die Arbeit war in beiden Fällen in der zweiten Versuchsreihe angestrengter als in der ersten und dem entsprechend war auch die absolute Kraftzufuhr um 200 bis 300 W. E. grösser. Die procentische Zusammensetzung der Nahrung war dagegen in beiden Reihen fast ganz dieselbe, und der durch die vermehrte Arbeit bedingte nöthige Zuschuss an Kraftzufuhr wurde also nicht von einer bestimmten Gruppe von Nahrungsmitteln, sondern von sämmtlichen in gleicher Proportion genommen. Die von den Versuchspersonen im Mittel pro Tag aufgenommenen Mengen der verschiedenen Nahrungsmittel waren folgende: Gröberes weiches Roggenbrod 562 Grm.; feineres weiches Roggenbrod 181 Grm. oder Roggenbrod im Ganzen 743 Grm.; Butter 32,5 Grm.; Kartoffeln 523 Grm. (roh, ungeschält = gekocht und geschält 422 Grm.); Milch 970 Grm.; Fleisch 87 Grm. (incl. Knochen = 74 Grm. knochenfrei); Speck und Schweinefleisch 52 Grm.; Fisch (roh, nicht ausgenommen) 116 Grm.; bayrisches oder schwaches Bier 665 Grm. Von den thierischen Nahrungsmitteln nahm bei diesen Arbeiten die Milch in der Regel den ersten Platz ein, wogegen der Fleischconsum

ziemlich beschränkt war. Der Käse wird von den Arbeitern in dieser Gegend Schwedens (der Provinz Blekinge im südlichen Schweden) nur wenig benutzt. Speck und Fetthäring sind dagegen sehr geliebte Zuspeisen. Von dem genannten Eiweiss kommen in der Kost der fraglichen Arbeiter $^1/_3$—$^2/_3$ auf Brodeiweiss, während in der Kost der wohlhabenderen Classen das Brodeiweiss nur $^1/_{10}$—$^1/_5$ des Gesammteiweisses ausmacht. Dagegen stammte nur etwa $^1/_4$ des Gesammteiweisses in der Arbeiterkost vom Fleische her. Die hauptsächlichste Quelle des Fettes in der Kost der Arbeiter war die Butter, im Mittel 27,5 % der gesammten Fettmenge. Danach kam der Speck mit 25,3 %. Die Kohlehydrate aus Brod betrugen im Mittel 62,9 % der gesammten Kohlehydratmenge. Die Grösse der Eiweissumsetzung wurde aus dem Stickstoff der sorgfältig gesammelten 24-stündigen Harnmenge in den einzelnen Versuchsreihen berechnet. Diese Grösse schwankte bei den verschiedenen Versuchspersonen sehr bedeutend oder zwischen 66,4 und 167,1 Grm. pro Tag (24 Stunden.) Bei den Versuchspersonen der ersten Gruppe, also bei »mittleren Arbeitern«, war das Mittel 91 Grm., und bei denjenigen der zweiten Gruppe, also bei angestrengten Arbeitern, 114 Grm. Das allgemeine Mittel sämmtlicher Versuchspersonen betrug für das aus dem Harnstickstoff berechnete, umgesetzte Eiweiss 101,3 Grm. Das Eiweiss der Kost wurde im Darme nur schlecht ausgenützt, indem nämlich im Mittel 39 % nicht zur Resorption kamen. Den wesentlichsten Grund hierfür sehen die Verff. darin, dass das Brod ein saures Roggenbrod war, welches durch saure Gährung im Darme wahrscheinlich nicht günstig auf die Aufsaugung wirkt. Der Eiweissumsatz liess keine deutliche Beziehung sei es zum Körpergewicht, zur Kraftzufuhr oder zur Körperoberfläche erkennen. Dagegen schien zwischen dem pro Kilo Körpergewicht berechneten Eiweissumsatz und der zu leistenden, durch die pro Kilo berechnete Kraftzufuhr gemessenen Arbeit bei in ähnlicher Weise zusammengesetzter Kost eine nicht zu verkennende Proportionalität zu bestehen. Hinsichtlich des im Harn erscheinenden Wassers bemerken die Verff., das es, in Procenten von dem aufgenommenen berechnet, zwischen 27,8 und 58,9 schwankte und im Mittel 46,1 % betrug. Hierzu ist zu bemerken, dass die Beobachtungen an den Arbeitern im Sommer gemacht wurden.

Die meisten der untersuchten Arbeitern vertheilten ihre Kost auf 4 Mahlzeiten, nämlich Frühstück um 8 U. Vormittags; Mittagsessen um 12 U. Mittags; Vesperbrod um 5 U. Nachmittags; und Abendbrod um 8—9 U. Nachmittags. Bezüglich der Vertheilung der Kost auf diese verschiedenen Mahlzeiten ist zu erwähnen, dass das Mittagsessen im Mittel aus 70 Grm. Eiweiss (43,1 Grm. thierischen, 26,9 Grm. pflanzlichem), 30 Grm. Fett und 204 Grm. Kohlehydraten — entsprechend 1402 W. E. — bestand. Die Variationen waren indessen sehr gross und die Extreme waren für das Eiweiss 41,3—120,9 Grm., für das Fett 14,4—42,5 Grm., für die Kohlehydrate 166,9—275,6 Grm. und für die gesammte Zufuhr 1045 bis 2023 W. E. In dem Mittagsessen betrug im Mittel:

das Eiweiss . . .	44 %	des	gesammten	tägl.	Eiweisses,
das Fett	32 %	«	«	«	Fettes,
die Kohlehydrate .	36 %	der	«	«	Kohlehydrate,
die gesammte Zufuhr	36 %	«	«	«	Zufuhr.

Die Zahlen befinden sich in guter Uebereinstimmung mit denjenigen, welche von anderer Seite, besonders von dem Grafen Lippe für das Mittagsessen der Arbeiterkost postulirt worden sind. Die Sonntagskost unterscheidet sich von derjenigen der Wochentage dadurch, dass sie reicher an Fett und im Allgemeinen auch ärmer an Kohlehydraten ist. Das Eiweiss verhält sich an Sonn- und Wochentagen ungefähr gleich. Uebrigens sind die täglichen Variationen in der Kost sehr erheblich. Die Ausgaben der Versuchspersonen für ihre Kost waren 35—100,5 Oere, im Mittel 54,2 Oere, was rund 40 bis 112 oder im Mittel 61 Pfennigen entspricht. Für diesen Preis haben die Versuchspersonen im Mittel erhalten rund 150 Grm. Eiweiss (davon etwa die Hälfte animalisches) 94 Grm. Fett, 571 Grm. Kohlehydrate und 23 Grm. Alcohol. Durch Rechnungen, bezüglich deren auf das Original verwiesen werden muss, kommen die Verff. zu dem Schlusse, dass in den von ihnen beobachteten Fällen die Nährgeldwerthe von Eiweiss, Fett und Kohlehydraten sich wie 9 : 3 : 1 verhalten haben, während König für Deutschland die Relation 5 : 3 : 1 berechnet hat. Bezüglich der zahlreichen Tabellen und der näheren Details wird im Uebrigen auf die Originalabhandlung verwiesen. Hammarsten.

260. **N. Zuntz und A. Magnus-Levy: Beiträge zur Kenntniss der Verdaulichkeit und des Nährwerthes des Brodes**[1]. Den Anlass zu dieser Untersuchung gab ein abgefordertes Gutachten über die Verwendung von Stärke zu Backwerken, wobei hauptsächlich zu entscheiden war, ob die Verminderung des Eiweissgehaltes des Brodes, welche daraus resultirt, dass 10—20 % des Mehles durch Stärkemehl ersetzt werden, nicht nachtheilig sei. Auf Grund mehrerer neuerer Untersuchungen glaubt man annehmen zu dürfen, dass eine mässige Verminderung des Eiweissgehaltes der Nahrung unbedenklich sei, jedoch bleibt es nach den neuesten Beobachtungen von Munk und Rosenheim [dieser Band pag. 365 und 366] fraglich, ob ein derartiges Regime auf die Dauer keinen Schaden bringen würde. Andererseits ist es bekannt, dass bei Rindern bei einem Verhältniss von Eiweiss zu den auf Stärke äquivalent berechneten N-freien Stoffen der Nahrung von 1 : 13 (Henneberg), bei Schweinen bei einem von 1 : 13,7 (Meissl) Wohlbefinden, im letzteren Falle sogar Mast erzielt werden kann. Um das Eiweissdeficit des Stärkebrodes zu decken, wurde die Verwendung der sehr billigen Magermilch zu dieser Brodbereitung empfohlen und aus diesem Grunde prüften Verff. ein derartiges Brod vergleichsweise mit dem in gewöhnlicher Weise bereiteten Weizenbrod. Bei diesen Versuchen war zunächst zu entscheiden, ob durch einen Zusatz von Stärke und Magermilch bei der Brodbereitung der Nährwerth und die Ausnützung des Brodes nicht benachtheiligt werden. Ferner wurde bei dieser Gelegenheit untersucht, ob die Ansicht von Bunge, dass die Zuführung mässiger Mengen von Alcoholgetränken auf die Ausnützung insbesondere der Pflanzenkost nachtheilig sei, begründet ist. Schliesslich wurde auch das Verhalten des respiratorischen Stoffaustausches untersucht, um festzustellen, wie gross die Arbeit ist, beziehungsweise wie gross der Nährstoffverbrauch ist, der aufgewendet wird, um eine derartige Nahrung zu assimiliren. — Diese Versuche stellten Verff. an sich selbst an. In der ersten Doppelversuchsreihe wurde das gewöhnliche Weizenbrod, welches Verff. selbst aus analysirtem Weizenmehl, Hefe und Salz und etwas gequirltem Ei (zum Bestreichen) bereiteten und

---

[1]) Pflüger's Arch. **49**, 438—460.

welches 8,75 % Protein hielt, untersucht. Genommen wurde dasselbe mit Butter, Zucker, Bier, Thee und Wasser. I. a. Bei Z. waren in den Einnahmen (mit 1727 Grm. Brod) beim 3tägigen Versuche: 168,48 Grm. Eiweiss = 26,958 Grm. N, 304,76 Grm. Fett und 1092,07 Grm. Stärke, nebst 64,15 Grm. Alcohol (als Bier) — in den Fäces: 5,872 Grm. N und 16,405 Grm. Fett, oder in Procenten der Einnahmen 21,78 % N und 5,38 % Fett. — Die resorbirte Nahrung repräsentirt einen calor. Werth von 2698,4 Calor. oder für 1 Kgrm Körpergewicht 41,51 Calor. Diese Nahrung genügte dem Bedarfe nicht, denn das Körpergewicht nahm ab und 7,8419 Grm. N vom Körper gingen verloren. Am dritten Versuchstage waren Verdauungsstörungen. — I. b. Der zweite Versuchsmann L. hatte in den 5tägigen Einnahmen (3420 Grm. Brod): 347,641 Grm. Eiweiss = 55,615 Grm. N, 595,549 Grm. Fett, 2338,935 Grm. Stärke und 283,749 Grm. Alcohol (als Bier) — in den Fäces 7,402 Grm. N und 13,39 Grm. Fett = 15,47 % Brod-N- und 2,25 % Fett-Verlust. Calor. Werth der resorb. Nahrung = 3607 Calor. oder pro 1 Kgrm. Körpergewicht 53,7 Calor. Das Körpergewicht nahm im Ganzen um 310 Grm. zu, der N-Verlust vom Körper betrug im Ganzen 15,388 Grm., jedoch war am letzten Versuchstage schon N-Gleichgewicht. — Bei dem zweiten Doppelversuch mit Stärke — Magermilch — Brod, welches unter Zusatz von 20 % Stärke zum Mehl nebst Magermilch hergestellt wurde und 8,6 % Protein enthielt, wurden als Zuthaten Butter und Thee und von L. noch Bier, von Z. gar keine Alcoholica eingenommen. II. a. Versuchsmann Z. hatte in der Nahrung von 4 Tagen (mit 2961 Grm. Brod): 43,936 Grm. N = 274,57 Grm. Eiweiss, 523,155 Grm. Fett und 1915,72 Grm. Stärke — in den Fäces 6,903. Grm. N, 24,90 Grm. Fett und 1,577 Grm. Stärke = 16,10 % Brod-N-, 4,76 % Fett- und 0,10 % Stärke-Verlust. Calor. Werth der Nahrung, die resorbirt wurde = 3351 Calor. oder pro 1 Kgrm. Körpergewicht 51,6 Calor. Das Körpergewicht stieg ein wenig, die N-Ausscheidung im Harn war am 3. Tage geringer als die Einnahme. Verdauung war normal bis zum 4. Tage, an welchem leichte Reizerscheinungen im Darme sich einstellten, worauf der Versuch abgebrochen wurde. — II. b. Versuchsmann L. hatte in den 4tägigen

Einnahmen (mit 2740 Grm. Brod): 44,985 Grm. N = 281,15 Grm. Eiweiss, 493,94 Grm. Fett, 1961,40 Grm. Stärke und 251,28 Grm. Alcohol als Bier — im Koth: 9,165 Grm. N, 23,185 Grm. Fett und 1,471 Grm. Stärke = 24,07 % Brod-N-, 4,52 % Fett- und 0,08 % Stärke-Verlust. Calor. Werth der resorbirten Nahrung = 3731 Calor. oder pro 1 Kgrm. Körpergewicht 55,3 Calor. Das Körpergewicht nahm um 400 Grm. ab, der N-Verlust vom Körper durch den Harn betrug 8,969 Grm. Dieser Versuch wurde beim Bestehen leichter Verdauungsbeschwerden angefangen. — Schliesslich wurde noch von Z. ein Versuch mit einem Roggenbrod, welches unter reichlichem Zusatz von geriebenen Kartoffeln verbacken war und nur 5,265 % Proteïn enthielt, (bei der schlesischen Landbevölkerung beliebt) ausgeführt. In zwei Tagen wurden eingenommen: 1530 Grm. Brod, 313 Grm. Butter, 40 Grm. Zucker, 400 CC. Bouillon, 1900 CC. Thee und 100 CC. Kaffee mit zusammen 15,01 Grm. N = 82,93 Grm. Eiweiss, 266,94 Grm. Fett und 919,89 Grm. Kohlehydrate. In den Fäces waren: 3,483 Grm. N und 8,35 Grm. Fett Brod-N-Verlust = 26,25 %, Fettverlust = 3,13 %. Die Ausnutzung von Eiweiss wird daher durch diesen extremen Stärkegehalt verschlechtert. — Aus dem Vergleiche der obigen beiden Doppelversuche folgt, dass bei fasst ausschliesslicher Ernährung mit einem unter Zusatz von Stärke und Magermilch bereiteten Brode eine sehr gute Ausnutzung stattfindet und ferner, dass ein schädlicher Einfluss des Alcohols (60 Grm. in 1800 CC. Bier) auf die Ausnützung nicht wahrzunehmen ist. — Mit diesen Ausnützungsversuchen combinirte Respirationsversuche, bei denen der Gaswechsel im nüchternen Zustande und nach Aufnahme bestimmter Nahrungsmengen geprüft wurde, ergaben, dass bei Ernährung mit Weizenbrod und Butter die Verdauungsarbeit als solche einen O-Verbrauch von 10 % des Ruhewerthes bewirkt, d. i. mehr als 5 % des gesammten Nährstoffbedarfs eines mässig arbeitenden Menschen werden für die Assimilation einer derartigen Nahrung verwandt. Horbaczewski.

261. **N. Zuntz: Bemerkungen über die Verdauung und den Nährwerth der Cellulose**[1]. Die Mittheilung von Mallévre [dieser

[1]) Pflüger's Arch. **49**, 477—483.

Band pag. 323] und ebenso die Beobachtungen von Wolff, sowie der Verf. stehen in einem scheinbar unversöhnlichen Widerspruche mit den jüngsten Publicationen von Lehmann und Vogel und von Henneberg und Pfeiffer, insbesondere von F. Lehmann, nach welchen der Cellulose eine gleiche oder fast gleiche Nährwirkung wie den anderen in Form von Zucker resorbirbaren Kohlehydraten bei Wiederkäuern zukommen soll, während aus den vorgenannten Beobachtungen hervorgeht, dass die Rohfaser für das Pferd entschieden minderwerthig, ja sogar fast werthlos ist. Diesen Widerspruch erklärt Verf. folgendermaassen: In den Vormägen der Wiederkäuer wird ein grosser Theil der Cellulose durch Vergähren gelöst und durch frühzeitige Eröffnung der Zellmembranen der Inhalt derselben den Verdauungssäften zugänglich gemacht — andererseits aber müssen dabei auch andere Kohlehydrate derselben Gährung verfallen, wie Tappeiner zeigte, wodurch dieselben zerstört oder doch minderwerthig gemacht werden. Bei übermässiger Zufuhr von löslichen Kohlehydraten wird durch die Vergährung derselben die Cellulose vor dem Angriff der Microben geschützt und die Lösung der Rohfaser zum Theil gehindert (Verdauungsdepression), während die löslichen Kohlehydrate entwerthet werden. Darin liegt die Erklärung der scheinbaren Gleichwerthigkeit der Cellulose und Stärke beim Wiederkäuer. Die Cellulose erreicht nicht den Nährwerth der Stärke, aber diese letztere, resp. Zucker werden entwerthet, weil sie statt Cellulose vergähren. Im Gegensatz zur Wirkung freier Kohlehydrate werden die Eiweisskörper die Lösung der Cellulose fördern und dadurch auch den durch theilweise Spaltung durch Fäulniss resultirenden Verlust compensiren. Ohne Verlust dürfte nur das der Nahrung des Wiederkäuers zugeführte Fett zur Geltung kommen, da dasselbe bei den Gährungen nicht zerstört wird. — Beim Pferde liegen die Verhältnisse anders. Die hier zugeführten löslichen Kohlehydrate werden von demselben schon im Dünndarm grösstentheils resorbirt, ohne durch Gährungen geschädigt zu werden, während die Cellulose erst später der Gährung anheimfällt. Daraus erklärt sich, dass bei Pferden isodyname Mengen von Stärke und Fett fast gleichwerthig auf die Erhöhung der Arbeitsfähigkeit der Thiere einwirken und dass beim Pferde die oben erwähnte, nach Kohlehydratzuführung

beim Wiederkäuer auftretende Verdauungsdepression entweder gar nicht, oder in nur unbedeutendem Maasse nachweisbar ist. Die Verdauungsdepression kann übrigens bei allen Thieren auftreten, sobald die Eiweissmenge im Futter unter ein gewisses Minimum sinkt (Munk und Rosenheim) — diese wäre aber der Ausdruck einer progressiven, schliesslich die Gesundheit untergrabenden Schädigung des Verdauungsapparates. — Schliesslich bemerkt Verf. über die Bedeutung des Asparagins als eiweisssparenden Mittels, welches beim Wiederkäuer diese Wirkung zeigt, beim Hunde dagegen (Munk) nicht, dass das Asparagin für die Ernährung von Spaltpilzen, speciell von Gährungserzeugern, im Darme (Tappeiner) das Eiweiss zu ersetzen im Stande ist, und so das Eiweiss vor der Assimilation und Spaltung durch dieselben schützt, vielleicht gar zum Proteïn der Pilze aufgebaut wird. Horbaczewski.

262. **Armin Huber: Ueber den Nährwerth der Eierklystiere.**[1]) Den Versuchspersonen wurden während einer gleichbleibenden Kost die Klystiere verabreicht und aus den Stickstoffbestimmungen des Harns und Kothes auf die Aufsaugung des Klystiers geschlossen. Als Klystiere wurden zweimal täglich 6 Eier, oder 6 Eier mit 6 Grm. Kochsalz oder 6 Eier nach vorausgegangener Peptonisation gegeben (mit 200 CC. 0,15 %iger Salzsäure, 5,0 Pepsin zehn Stunden bei 40° digerirt). Die Versuchsergebnisse werden in Tabellen und Curven mitgetheilt; Versuchsreihe A betraf einen 13jährigen Jungen, B einen 70jährigen Mann mit Ulcus crur. varicos., C einen 51jährigen Idioten.

Es wurden resorbirt:	A %	B %	C %
Von einfach emulgirten Eiern . .	24,75	36,0	29,8
Von den mit Kochsalz emulgirten Eiern	58,25	70,09	69,5
Von den peptonisirten Eiern . . .	69,33	76,6	74,78

Durch diese Untersuchungen wurden sowohl die Angaben von Voit und Bauer, sowie die von Eichhorst einerseits, als diejenigen Ewald's anderseits dahin berichtigt, dass zwar das emul-

1) Arch. f. klin. Medic. **47**, 495—508.

girte Hühnerei vom Dickdarm resorbirt wird, dass aber durch Zusatz von Kochsalz oder gar durch Peptonisirung der Eier die Resorption ganz erheblich (um mehr als das doppelte) gesteigert wird. In der Praxis wird man sich meist mit dem Kochsalzzusatze begnügen.

Andreasch.

263. **Ferd. Klug: Ueber die Verdaulichkeit des Leims.**[1]) Ueber die Magen- und Pankreasverdauung wurde bereits [J. Th. **20**, 28] das Wesentlichste gebracht, hier sollen nur jene Versuche erwähnt werden, welche sich mit dem Schicksale der Verdauungsproducte des Leimes im Körper beschäftigen. Von zwei jungen Hunden, die bei gleicher Ernährung mit Milch täglich um 109 resp. 110 Grm. an Gewicht zunahmen, wurde einer mit einem Nahrungsmittel gefüttert, das statt des Eiweisses Gelatiu enthielt. Dabei nahm das Versuchsthier täglich um 43,7 Grm. ab, während das Controllthier in den 14 Tagen um 869 Grm., also um 61 Grm. pro Tag zugenommen hatte. Auch als der Leim durch eine Gallerte aus Kalbsfüssen ersetzt wurde, ergaben sich ähnliche Resultate, wenn auch das Wohlbefinden des Thieres weniger gestört war, als in dem Versuche mit Leim. Jedenfalls kann der Leim nicht lange und in solcher Menge zugeführt werden, dass er das Eiweiss seinem Stickstoffgehalte nach ersetzen könne, weil Eckel und Erbrechen auftritt. Bei intravenöser Injection liess sich eine Stunde darnach Leim im Blute und im Harne nachweissen; bei Einführung in den Darm, war Blut und Harn frei davon. Dieselben Resultate wurden mit Glutose und Glutinopepton erhalten. Die Verdauungsproducte des Leims scheinen wie die Peptone durch die Leucocyten fortgeführt zu werden.

Andreasch.

264. **Marfori: Ueber die künstliche Darstellung einer resorbirbaren Eisenalbuminverbindung.**[2]) Man schüttelt Eiweiss mit Kalilauge, spült die Gallerte mit Wasser ab und erwärmt 5—6 Stunden auf dem Wasserbad, fällt mit Essigsäure, löst den Niederschlag in Ammoniak und versetzt diese Lösung mit einer Lösung von weinsaurem Eisen (mit NH_3 neutralisirt), so dass auf das Eiweiss von 25 Eiern etwa 1 Grm. des weinsauren Eisens kommt, kocht eine halbe Stunde, fügt Essigsäure zu, bis der Niederschlag sich wieder zu lösen beginnt und neutralisirt den Säureüberschuss mit NH_3. Dieser eisenhaltige Niederschlag ist die gesuchte Verbindung; sie

1) Pflüger's Arch. **48**, 100—126. — 2) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmakol. **29**, 212—221.

bildet ein lockeres gelbes Pulver, leicht in Ammoniak und Soda löslich, durch Säuren daraus fällbar. Das Eisen ist darin ebenso maskirt wie beim Hämatogen Bunge's. Die Verbindung wurde vom Hundeorganismus leicht resorbirt und wirkten selbst 8,4 Mgrm. pro Kilo Hund nicht schädlich. Loew.

265. **C. A. Socin: In welcher Form wird das Eisen resorbirt?** [1]) Die noch immer unentschiedene Frage nach der Resorbirbarkeit organischer Eisenpräparate und des Eisens überhaupt sollte durch das Verhalten des von Bunge [J. Th. **14**, 97] beschriebenen Eisennucleïns des Eidotters im Thierkörper ihrer Lösung zugeführt werden. Zur Bestimmung des Eisens in den organischen Substanzen wurden dieselben unter Zusatz von Soda verkohlt, die Kohle ausgelaugt und im weiter verkohlten Rückstande das Eisen als phosphorsaures Eisen gefällt und gewogen; die Filtrate waren stets frei von unorganischem Eisen, sowie von Ferrocyanverbindungen. Versuche am Hunde. Einem Hunde wurden in 1544 Grm. Eidotter 0,1807 Grm. Eisen eingegeben; davon erschienen 0,0116 Grm. im Harn und 0,0499 Grm. Fe (anorganisch), und 0,1035 Grm. Fe (organisch) im Kothe, zusammen 0,165 Grm. Dabei stammen jedenfalls die 12 Mgrm. im Harne ausgeschiedenen Eisens aus resorbirtem Hämatogen ab. Bei einem 2. Versuche traten heftige Diarrhoen ein, der Harn enthielt nur Spuren von Eisen, ausserdem ergab sich ein grosser Ueberschuss (0,179 Grm.) von ausgeschiedenem Eisen gegenüber der Einnahme: ähnlich verlief ein 3. Versuch, wo im Harn 7 Mgrm. Eisen erschienen und die Ausscheidung die Einnahme um 0,271 Grm. Fe übertraf. — Normaler filtrirter Hundeharn enthielt quantitativ nicht bestimmbare Spuren von Eisen. — Bei den weiteren Versuchen mit Mäusen wurde von folgender Ueberlegung ausgegangen: Wenn es gelingt, Mäuse mit einer Nahrung, in welcher Hämatogen enthalten ist, länger zu erhalten, als Mäuse, welche unter absolut den gleichen Bedingungen, aber ohne eine Spur von Eisen leben, oder als Mäuse, welche unter denselben Bedingungen, aber mit irgend einer anderen organischen oder anorganischen Eisenverbindung existiren,

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 93—139.

so wäre die Frage nach der Resorption des Eisens zu Gunsten der organisirten Verbindungen entschieden. Den Mäusen eine solche künstliche eisenfreie Nahrung zusammenzustellen, ist möglich; aber es ist nicht möglich, die Thiere dabei längere Zeit am Leben zu erhalten. Alle mit dieser Kost gefütterten Thiere starben nach ungefähr gleich langer Zeit, sie mochten das Eisen zugefügt erhalten als Hämatogen, Hämoglobin oder Eisenchlorid; diejenigen, welche absolut kein Eisen erhalten hatten, lebten gerade so lange. Diejenigen Mäuse aber, welche unter den gleichen äusseren Bedingungen mit Eidotter gefüttert wurden, lebten beliebig lange Zeit. — Da diese Versuche für den Hauptzweck resultatlos verliefen, kann von der Anführung derselben abgesehen werden; ebenso muss bezüglich der Herstellung des eisenfreien Futters und auf die Versuchsanordnung auf das Originale verwiesen werden. — Warum die künstliche Nahrung zur dauernden Ernährung der Thiere unzureichend ist, ist zur Zeit noch unbekannt. Andreasch.

266. **A. J. Kunkel: Zur Frage der Eisenresorption.**[1]) K. tritt für die ältere Anschauung bezüglich der Eisenresorption ein, nach welcher das in den Magen gebrachte Eisenpräparat einfach theilweise im Darm zur Aufsaugung gelangt. K. verweist dabei auf ältere Versuche von E. Wild [J. Th. **5**, 172] an Schafen; Wild fand, dass der Eisengehalt des Darminhaltes zunächst im Magen stark absinkt und allmählich gegen die unteren Darmabschnitte wieder zunimmt, was nur durch eine Resorption und Wiederausscheidung des Eisens durch die Verdauungssäfte erklärt werden kann. — Verf. fütterte junge Hunde und Katzen mit feingehacktem Fleische, dem eine bestimmte Menge von Liquor ferri oxychlorati und ausserdem frisch gefällter schwefelsaurer Baryt zugesetzt worden war. Das Verhältniss von Fe zu Ba im Futter wurde genau festgestellt, das Thier einige Stunden nach der Fütterung getödtet, der Inhalt der einzelnen Partien des Verdauungsschlauches herausgenommen und wieder das Verhältniss von Fe zu Ba bestimmt. Hatte Resorption stattgefunden, so musste sich diese durch den relativ verminderten Eisengehalt kundgeben.

---

[1]) Pflüger's Arch. **50**, 1—24.

So fiel z. B. das Verhältniss von $BaCO_3$ *) zu Fe_2O_3 von 100 : 95,7 im Futter im Magen auf 100 : 93,63 und 92,78; in einem zweiten Versuche von 103,33 auf 101,38 und 90,0 (im Dickdarm). Es zeigte also der Inhalt des Magens gegenüber den verfütterten Fleischportionen eine geringe Verminderung der relativen Eisenmengen, welche etwa 2 % des im Futter enthaltenen Eisens beträgt. Absolut sind die Werthe freilich gering und betragen nur 2—7 Mgrm., dafür kommt aber in Betracht, dass sowohl das Fleisch an und für sich, sowie die Verdauungssäfte Eisen enthalten. Es wurden ferner Mäuse mit einer eisenreichen Nahrung gefüttert, nach einiger Zeit getödtet und der gesammte Körper verascht. Für 100 Grm. Substanz ergaben sich 0,057 Fe_2O_3, bei den Controllmäusen nur 0,0189 Fe_2O_3. Dabei häuft sich das Eisen in der Leber an. Die Leber von Mäusen, welche einige Tage mit eisenreicher Nahrung gefüttert worden sind, färbt sich beim Einlegen in Schwefelammon ganz schwarz. Bei zwei jungen Hunden erhielt man für 100 Leber 0,0732 Grm., bezw. 0,0236, während das Blut die gleiche Menge enthielt (0,0645 und 0,0585). Ein weiteres beweisendes Experiment wäre folgendes: Man muss ein möglichst eisenfreies Futter künstlich mischen, dieses verfüttern und durch Controlle der Ausgaben (Fäces und Harn) erweisen, dass das Thier mit den Eisenspuren nicht ausreicht, d. h. dass die Eisenausfuhr grösser ist, als die Einfuhr. Jetzt setzt man der Nahrung ein anorganisches Eisensalz zu; gedeiht damit das Thier, so ist bewiesen, dass das Eisenbedürfniss in der Nahrung durch das zugesetzte Eisensalz befriedigt werden kann. Dieser Versuch ist bereits theilweise von Forster [J. Th. **3**, 251] ausgeführt worden, der Hunde mit eisenarmer Nahrung fütterte und dabei ein Ueberwiegen der Eisenausfuhr mit zunehmender Erkrankung der Thiere constatirte. Anderseits hat Kemmerich [Pflüger's Arch. **2**, 49] junge Hunde mit ausgelaugtem Fleisch, dem er die nöthigen anorganischen Verbindungen, darunter auch Eisenoxyd, zusetzte, längere Zeit am Leben erhalten und eine bedeutende Gewichtszunahme erzielt. Auch hier musste das anorganische Eisen dem Eisenbedürfniss des Organismus genügen. [Vergleiche die Versuche

*) Das Ba wurde bei der Analyse als $BaCO_3$ gewogen.

von Socin, vorstehendes Referat. Ref.] Aehnliches wurde auch von Hösslin [J. Th. **12**, 435] beobachtet. — Die Thatsache, dass bei Eisendarreichung kein Eisen im Harn erscheint, erklärt sich daraus, dass das zugeführte Eisen durch die Verdauungssäfte, insbesondere durch die Galle, aus dem Körper wieder ausgeschieden wird. Aus dem Angeführten zieht Verf. den Wahrscheinlichkeitsschluss, dass der thierische Organismus auch anorganische Eisenverbindungen resorbiren kann. »Ueber das Schicksal der organischen Eisenverbindungen der Nahrung im Verdauungskanale lässt sich zur Zeit etwas Bestimmtes nicht sagen. Ihre Gegenwart in den Nahrungsmitteln beweist noch nicht, dass sie für die Ernährung durchaus nothwendig sind: der Zweck ihres Daseins liegt in der Organisation, die diese Verbindungen erzeugt hat, nicht ausserhalb derselben.«

Andreasch.

267. **R. Kobert: Arbeiten des pharmacologischen Institutes zu Dorpat.**[1]) Den grössten Theil dieses Bändchens nehmen vier Arbeiten über die Eisenfrage ein, die, einander ergänzend, ein abgerundetes Ganzes darstellen. Im Schlusswort des Herausgebers sind die Resultate der vier Arbeiten über das Eisen zusammengefasst und kritisch beleuchtet. 1. N. Damaskin. Zur Bestimmung des Eisengehaltes des normalen und pathologischen Menschenharnes. Zur Analyse wurde von D. stets die gesammte 24 stündige Harnmenge verwendet. Diese wurde zuerst in einer entsprechend grossen Porzellanschale eingedampft, sodann in eine kleinere Schale übergeführt und jetzt nochmals 6—8 Stunden erhitzt. Die anscheinend trockene Masse wird nach dem Trocknen im Sandbade schliesslich in's Luftbad gebracht, wo sie bei 120°—130° C. der eigentlichen Trocknung binnen 24—48 Stunden unterworfen wird. Die Trockensubstanz wurde dann in einer Platinschale vollständig verkohlt, die Kohle mit verdünnter HCl eine Zeit lang auf dem Dampfbade digerirt, das Gelöste auf ein Filter decantirt und der Rückstand bis zum Verschwinden der sauren Reaction mit heissem

[1]) Bd. VII. Stuttgart. Enke. 1891. Mit 5 Zinkographien im Text und 5 farbigen Tafeln. Vergl. a. Cap. IX. und XVI.

Wasser ausgewaschen und durch dasselbe Filter filtrirt. Das Filtrat wurde auf dem Wasserbade bis zur beginnenden Krystallisation der Harnsalze eingedampft und in ein Becherglas gebracht; die abfiltrirte Kohle wurde im Trockenschrank vollständig getrocknet und in einem Porzellantiegel zusammen mit dem vorher in einer Platinspirale verbrannten Filter verascht. Die Asche wurde mit HCl aufgenommen und die Lösung mit dem eingedampften Filtrat vereinigt. Die salzsaure Lösung der gesammten Salze wird nun mit NH_3 neutralisirt und mit $(NH_4)_2S$ gefällt. Nach 20stündigem Stehen der Flüssigkeit in der Wärme senkt sich der Niederschlag (Phosphate, Schwefeleisen, etwaige unvollständig veraschte Kohlenpartikelchen) vollständig zu Boden; die klare Flüssigkeit wird abgegossen, der Niederschlag von Neuem mit $(NH_4)_2S$haltigem Wasser übergossen, wiederum decantirt und so 3—4 Mal, bis der Niederschlag frei von Chloriden wird. Sodann werden zuerst die decantirten Flüssigkeiten, darauf auch der Niederschlag filtrirt und gewaschen. Der ausgewaschene Niederschlag wird nun mit dem Filter in einen Platintiegel gebracht, mit einigen Tropfen H_2SO_4 versetzt, eine Zeit lang im Trockenschrank stehen gelassen und sodann geglüht. Der durchgeglühte Niederschlag wird nun in demselben Tiegel mit concentrirter HCl übergossen, fast zur Trockne eingedampft und darauf vorsichtig mit ein wenig conc. H_2SO_4 versetzt, mit Wasser verdünnt, die klare Flüssigkeit in einen 100 resp. 50 Ccm. fassenden Kolben decantirt und der Niederschlag $(CaSO_4)$ filtrirt. Die schwefelsaure Oxydverbindung der Gesammteisenmenge des Harnes wird jetzt vermittelst des Marguérite'schen Verfahrens reducirt und titrimetrisch bestimmt. Das zur Reduction gebrauchte »reine« Zink (Kahlbaum) erwies sich eisenhaltig (1 Grm. Zink enthält im Durchschnitt 0,158 Mgrm. Fe) und es wurde desshalb nach jeder Titration von den erhaltenen Werthen die dem verbrauchten Zink entsprechende Eisenmenge abgezogen. Titrirt wurde mit einer Lösung von übermangansaurem Kali vermittelst des von Damaskin construirten Schraubentitrirapparates. Die Resultate der vermittelst dieser Bestimmungsmethode von D. gemachten Analysen sollen weiter im Zusammenhange angeführt werden. — 2. J. Kumberg. Ueber die Aufnahme und Ausscheidung des Eisens aus dem Organismus. Verf. bediente sich bei Aus-

führung seiner Eisenanalysen des menschlichen Harns der Damaskin'schen Bestimmungsmethode. Zuerst wurde eine Normalzahl festgestellt; darauf wurden die Ausscheidungsverhältnisse des Eisens durch den Harn unter dem Einflusse innerlicher Darreichung von Ferrum carbonicum saccharatum und Ferrum citricum oxydatum einer näheren Prüfung unterworfen. Jede Versuchsreihe zerfiel in drei Abschnitte: im ersten wurden die Eisenwerthe für die Tage vor der Eiseneinnahme, im zweiten bei Eisenzufuhr und im dritten nach derselben bestimmt. 3. Chr. Busch. Ueber die Resorbirbarkeit einiger organischen Eisenverbindungen. Der Gang der Untersuchung war derselbe, wie bei Kumberg, nur wurden innerlich organische Eisenverbindungen dargereicht und zwar Fe in Form von a) Eidotter, b) Hämoglobin, c) frischem Hämatin, d) altem Hämatin und e) Pyrogallol-Hämoglobin (Hämogallol-Kobert). 4. E. Stender. Microscopische Untersuchungen über die Vertheilung des in grossen Dosen eingespritzten Eisens im Organismus. Verf. bediente sich bei seinen Untersuchungen der Lösungen von citronensaurem Eisenoxydnatron und von Ferrum oxydatum saccharatum Hornemanni, welche Lösungen Hunden und Katzen intravenös applicirt wurden. Die Thiere wurden nach Verlauf bestimmter Zeitabschnitte entblutet, die Unterleibsorgane wenn nöthig nach der Zaleski'schen Methode durchgespült und dann macro- und microscopisch untersucht. Die zur macroscopischen Betrachtung bestimmten Organtheile behandelte S. mit $(NH_4)_2S$, während an den microscopischen Schnitten die Eisenreaction nach der Schneider'schen Methode mit Ferrocyankalium (1,5 $^0/_0$) und Salzsäure (0,45 $^0/_0$) hervorgerufen wurde. — Die Resultate der vier aufgezählten Autoren sind im Schlusswort des Herausgebers zusammengefasst. 1. Das Harneisen lässt sich sowohl im unfiltrirten, als auch im filtrirten Menschenharne quantitativ bestimmen, nur aber 2. unter der Bedingung, dass man auch bei Verwendung der ganzen Tagesmenge sich der Maassanalyse bedient, denn für die Wägungsmethode sind die vorhandenen Eisenmengen zu gering (D., K. und B.). 3. Ein Theil des Harneisens ist an die morphotischen Elemente gebunden, ein anderer dagegen findet sich im Harne gelöst. 4. Das gegenseitige Verhalten der Eisenmengen der

beiden Theile ist 1 : 7 bis 1 : 8 (D.). 5. Die im Harne befindliche Eisenverbindung ist höchst resistent, sie lässt sich nicht durch Erhitzen des Harns mit Chlorsäure und Salzsäure quantitativ zerlegen (D.). 6. Die im normalen Menschenharne pro 24 Stunden befindliche Eisenmenge beträgt im Durchschnitte ein Mgrm. (D., K. und B.), jedoch ist die Schwankungsbreite bei inconstanter Diät eine beträchtliche (D. und K.). 7. Einnahme von Ferrum carbonicum saccharatum und von Ferrum citricum oxydatum in Dosen von über 100 Mgrm. pro Tag ändern an der Ausscheidung des Eisens mit dem Harn fast nichts (K.). Was die festen organischen Eisenverbindungen, die mit den gewöhnlichen Reagentien keine Eisenreaction geben, anbetrifft, so scheint das Hämatogen (Bunge) am wenigsten resorbirbar zu sein, denn es wird davon nicht einmal ein Procent aufgenommen resp. wenigstens im Harn ausgeschieden (B.). Vom Eisen des Hämatins und Hämoglobins erscheinen 10—17 % im Harn. Am resorbirbarsten ist aber das durch Einwirkung von Pyrogallol dargestellte Reductionsproduct des Blutes — Hämogallol (Kobert), denn nach innerlicher Einnahme dieses Präparates erscheinen im Harn 21,6 % von der sämmtlichen mit dem Präparate eingeführten Eisenmenge (B.). 8. Was die Vertheilung des in's Blut eingespritzten Eisens (Ferr. carb. sacch. und Ferr. oxyd. citric.) anbelangt, so zeigen Versuche an Thieren, dass die Hauptmenge des Eisens vor Allem in der Leber und in der Milz sich ablagert. Das Ablagerungsgeschäft besorgen die weissen Blutkörperchen, die das Eisen aufnehmen und sich einerseits in den Lebercapillaren und zwar an der Läppchenperipherie ansammeln und anderseits die Milzpulpa einnehmen (S.). Vom weiteren Schicksale des abgelagerten Eisens lässt sich wenig Bestimmtes sagen; auf Grund der bis jetzt gewonnenen Ergebnisse scheint mit Wahrscheinlichkeit hervorzugehen, dass das Eisen durch den Darm ausgeschieden wird und zwar nicht durch die Galle, sondern durch die Darmwand selbst. Es sind mittlerweile neue Versuche angestellt worden, die diese Frage in allen Einzelheiten beantworten; die Beschreibung dieser Versuche wird in dem demnächst zu erscheinenden achten Bändchen der Arb. d. pharmac. Instit. zu Dorpat folgen.

268. **O. Loew: Ueber die physiologischen Functionen der Phosphorsäure.**[1]) Die Hauptfunctionen der Phosphorsäure finden statt in Form von Nucleïn und Lecithin. Wo rege Zelltheilung stattfindet, also auch mehr Nucleïn gebildet werden muss, findet eine Anhäufung von Phosphorsäure statt. Erklärlich wird daher, dass »der Phosphor stets den Eiweissstoffen folgt«. Denn wenn aus den Phosphaten in der Pflanze das unlösliche Nucleïn gebildet wird, so müssen nach den Gesetzen der Osmose stets dahin neue Mengen von Phosphaten strömen, wo dieselben aus der Lösung verschwinden. Die Embryonen können sich nur dann aus dem Samen entwickeln, wenn genügend Phosphate zur Nucleïnbildung mitgespeichert sind. Dass ferner die Körnerproduction mit der Phosphatzufuhr zusammenhängt, wäre am einfachsten zu erklären, wenn sich die Ansicht von Schmitz und Strassburger bestätigen würde, dass dem pflanzlichen Zellkern auch die Function der Eiweissbildung zukäme. Die physiologische Function des Lecithins ist aller Wahrscheinlichkeit nach darin zu suchen, dass das Fett in gelöster und leicht verbrennlicher Form dem athmenden Protoplasma zugeführt wird. Früher war man der Ansicht, dass das Fett in Form von Seifen verbrenne, indessen Munk zeigte, dass Seifen intravenös injicirt schon in geringer Menge tödtlich wirken [J. Th. **20**, 33 u. **19**, 39]. Dass ein Körper bei der physiologischen Verbrennung in gelöster Form dargeboten werden müsse, wird besonders durch das Verhalten des Cholesterins illustrirt, welches mehr Calorien liefern würde als Fett, aber doch nicht der Verbrennung unterliegt, weder in Thieren noch in Pflanzen.[2]) Wo Fett in grösserer Menge zur Athmung gelangen soll, findet eine vorübergehende Umwandlung in Lecithin und daher eine Zunahme von Lecithin bis zu einem gewissen Stadium statt, wie Maxwell an Keimpflanzen zeigte.[3]) Das Lecithin ist nicht nur in Wasser quellbar, sondern darin auch etwas löslich. Um den Effect des Phosphatmangels bei Pflanzenzellen etwas genauer verfolgen zu können, wurden nun Versuche mit Algen (Spirogyren)

---

1) Biolog. Centralbl. **11**, 269—281. — 2) Vergl. E. Schulze und J. Barbieri, Landw. Vers.-Stat. **36**, 416. — 3) Chem. Centralbl. 1891, **1**, 365.

angestellt, welche in phophathaltiger und phosphatfreier Nährlösung 8 Wochen lang cultivirt wurden. Die Phosphatalgen hatten fast doppelt so viel Masse als die Controllalgen, bei ursprünglich gleicher Aussaat, ferner war dort der Chlorophyllfarbstoff schön grün, hier gelblich; die Länge der Zellen ferner war dort weit bedeutender als hier. Stärkemehl war in beiden Fällen vorhanden, die Controllzellen aber schienen mehr zu enthalten als die Phosphatzellen. Ferner ergab sich bei den Controllalgen ein weit grösserer Gehalt an Fett und gespeichertem activen Eiweiss, also ein geringerer Verbrauch. Dass der Stoffwechsel bei den Phosphatzellen ein regerer, die Athmung eine bedeutendere war, liess sich auch aus dem grösseren Gehalt an oxalsaurem Kalk bei den Phosphatzellen folgern. Aber oxalsaurer Kalk kann auch ein Nebenproduct bei der Eiweissbildung sein; es ist also auch ein regerer Eiweissbildungsprocess wahrscheinlich. Die Zellenbildung bedingte allerdings wieder einen stärkeren Verbrauch an Eiweiss als bei den Controllalgen. Die Versuche ergeben also, dass bei Phosphatmangel in erster Linie die Hauptfunction des Zellkernes, die Zelltheilung, leidet, aber andere Functionen noch längere Zeit fortdauern können. Loew.

269. **Th. Schloesing jun. und Em. Laurent: Ueber die Fixirung des gasförmigen Stickstoffs durch die Leguminosen.**[1] Verff. bestätigten die Bindung gasförmigen Stickstoffs durch die Leguminosen unter Mitwirkung von Wurzelknötchen (Hellriegel und Willfarth). Wurde die Erde, in welcher 3 Erbsen gesät wurden, mit einem Aufguss von frischen Wurzelknötchen übergossen, so entwickelten sich an ihren Wurzeln Knötchen und es fand Aufnahme von Stickstoff statt, wenn nicht, so blieben die Wurzeln frei, und es wurde kein Stickstoff gebunden. Dieses Resultat wurde nicht nur durch die Analyse der Erde und der Pflanzen zu Beginn und zu Ende der Versuche constatirt, sondern auch durch Bestimmung des Stickstoffs in der den Pflanzen dargebotenen Atmosphäre. Die Versuche dauerten ca. 3 Monate. Nach der ersteren Methode

[1]) Sur la fixation de l'azote gazeux par les Légumineuses. Compt. rend. **111**, 750—753.

fand sich in Versuch I. und II. (mit Wurzelknötchen) ein Gewinn von 40,6 und 34,1 Mgrm. Stickstoff, in Versuch III. (ohne Wurzelknötchen) stimmten die beiden Stickstoffbestimmungen bis auf 0,6 Mgrm. überein. Nach der zweiten Methode wurde in Versuch I. und II. ein Verlust von 29,1 CC. = 36,5 Mgrm. und von 25,9 CC. = 32,5 Mgrm. Stickstoff an der anfänglich 2681,2 und 2483,3 CC. betragenden Menge festgestellt. Herter.

270. **A. Stutzer: Futtermittelanalysen, mit besonderer Berücksichtigung der Proteïnstoffe.**[1]) In diesen zahlreichen Analysen wurde ermittelt, wie viel Stickstoff in Form von Nichtproteïn, Eiweiss und unverdaulicher Substanz vorhanden ist. Es werden ferner zahlreiche Bestimmungen von Faser, Fett, Asche, Wasser in 58 Futtermittelproben mitgetheilt. Verf. hält es für wichtig festzustellen, wie viel von verdaulichem Eiweissstoff und von Rohfaser in Futtermitteln pro Hectare erzeugt werden kann. Der Stickstoff ist zu gewissen Zeiten in ziemlich bedeutenden Mengen in Form von Nichtproteïn vorhanden, z. B. bei Latyrusarten zu Anfang des Sommers, was weitere Untersuchung verdient. Wir führen einige Daten aus den umfangreichen Tabellen an:

	Auf 100 Theile Stickstoff berechnet sind vorhanden als:		
	Nichtproteïn	Eiweiss	Unverdaulich
Palmkuchen	2,3	79,6	18,1
Leinkuchen	2,9	86,3	10,9
Erdnusskuchen	3,0	93,0	4,0
Mohnkuchen	4,6	86,3	9,1
Kokoskuchen	2,8	88,7	8,5
Rapskuchen	9,8	80,1	10,1
Baumwollensaatmehl	3,6	90,0	6,4
Sesamkuchen	5,1	91,3	3,6

1) Landw. Vers.-Stat. 38, 470—477.

	Auf 100 Theile Stickstoff berechnet sind vorhanden als:		
	Nichtprotein	Eiweiss	Unverdaulich
Malzkeime	33,9	55,4	10,7
Trockne Bierträber	3,2	84,1	12,7
Trockne Schlemme	16,4	69,6	14,0
Roggenkleie, grobe	0,9	81,3	17,8
Roggenkleie, feine	0,8	90,0	9,2
Reisfuttermehl	4,9	75,6	19,5
Getrockneter Reiskleber . .	6,0	91,3	2,7
Fleischfuttermehl	5,1	94,0	0,9
Roggenstroh	—	50,0	50,0
Bohnenstroh	—	66,0	34,0
Futterrüben	56,3	27,8	15,9
Kleegrasheu	5,4	61,2	33,4

Loew.

271. **Zuntz: Weitere Ergebnisse der an der landwirthschaftlichen Hochschule zu Berlin angestellten Stoffwechselversuche am Pferd.**[1]) Verf. entkräftet hier die Einwürfe von Henneberg und Pfeiffer [J. Th. **20**, 391] gegen die frühere Arbeit von Zuntz und Lehmann [J. Th. **19**, 412] und theilt weitere Ergebnisse mit, welche für die Beurtheilung des Nährwerthes der Futterstoffe von Bedeutung sind. Die regelmässige, nach Nahrungsaufnahme eintretende Steigerung der Oxydationsprocesse wird durch die Arbeit des Darmkanals und seiner Hülfsapparate, sowie durch die gesteigerte Arbeitsleistung des Herzens bedingt. Da das Versuchsthier tracheotomirt war, liess sich der Gaswechsel bei der Nahrungsaufnahme beobachten. Auf 1 Kgrm. und 1 Minute berechnet sich im Mittel von 10 Versuchen bei ruhigem Stehen vor der Nahrungsaufnahme 3,33 CC. O, dagegen beim Kauen von Hafer und Häcksel 5,30 CC.,

1) Landw. Vers.-Stat. **38**, 338—341.

von Heu 5,05 CC. Die Steigerung beträgt 51—59 % des Ruhewerthes. Die Zeit, welche auf Bewältigung der Gewichtseinheit Futter verwendet wird, ist beim Heu reichlich dreimal so gross, als beim Hafer. Auch bei der Verdauungsarbeit ergiebt sich hier ein Unterschied. Der Zuwachs des Sauerstoffverbrauchs betrug nach Fütterung mit Heu und Hafer = 10,7 %, mit Heu allein aber 19,8 %. Wird der Hafer durch ein gleiches Gewicht Mais ersetzt, so wächst der Sauerstoffverbrauch in der Ruhe um 23 %, was der Aufklärung noch bedarf. Auch über den Einfluss der Lufttemperatur auf den Stoffverbrauch wurden einige Beobachtungen gemacht: Bei 1,4 ° C. im Winter wurden pro Kgrm. und Minute 4,15 CC. O verbraucht, dagegen bei 19,5 ° C. im Sommer nur 3,57 CC. O. Die Ursache der Steigerung in der Kälte ist auf die grössere Unruhe des Thieres zurückzuführen zum Zwecke der Erhöhung der Wärmeproduction durch die Muskelbewegungen. Loew.

272. Th. Pfeiffer: **Ueber den Einfluss der Beschaffenheit des Wollbestandes auf den Gesammtstoffwechsel des Schafes.**[1]) Verf. stellte im Verein mit E. Kern und H. Wattenberg Versuche an 2 Hammeln an, deren Kohlensäure und Stickstoffausscheidung im normalen Zustand sowohl, als im geschorenen bestimmt wurden und zwar während längerer Perioden (13 und 15 Tage). Sie fanden, dass die Kohlensäureproduction nur in den ersten Tagen nach der Schur erhöht war, dann wieder auf den normalen Stand fiel. Der Stickstoffumsatz erlitt unter dem Einfluss der Schur eine geringe Einbusse, welche nach Verf. vielleicht auf gesteigerten Wollansatz beruhen dürfte. Die Wasserperspiration wurde vor der Schur bedeutend grösser befunden, als nach derselben. Loew.

---

[1]) Journ. f. Landwirthschaft **39**, 1—16.

XVI. Pathologische Chemie.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Diabetes mellitus, Acetonurie.

*Fritz Moritz, Glycosurie und Diabetes. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 1 und 2. Vortrag, gehalten im ärztlichen Vereine von München.

273. A. E. Wright, über einige die Pathologie und Therapie des Diabetes betreffende Punkte.

*Kratschmer, über Zuckerbildung im Thierkörper und deren Bedeutung. Wiener medic. Wochenschr. 1891, No. 7, 8, 9, 10.

*F. Hirschfeld, über eine neue klinische Form des Diabetes. Zeitschr. f. klin. Medicin **19**, 294—304 und 325—359. Verf. beschreibt eine Form des Diabetes, bei welchem im Gegensatze zu anderen Fällen die Resorptionsfähigkeit für Eiweiss und Fett bedeutend herabgesetzt ist, während Kohlehydrate gut assimilirt werden. Es blieben 30—40 % Nahrung unausgenützt (gegen 5—10 % in der Norm), 30—45 % Stickstoff wurden ausgeschieden, ebenso 29,4—47,2 Fett. Eingeführte Kohlehydrate erschienen bis zu 80—90 % als Traubenzucker im Harne. Verf. empfiehlt therapeutisch bei diesen sehr ungünstig verlaufenden Fällen, bei welchen keine Polyurie auftritt, reichliche Zufuhr von Nahrungsmitteln, neben Eiweiss besonders Fette und Alcohol. Bezüglich der Zahlen, Diätvorschriften und sonstiger Details sei auf das Original verwiesen. Kerry.

*Moritz, über alimentäre Glycosurie. Verhandl. des 10. Congresses f. innere Medic. 1891, pag. 492—501; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, No. 28, Beilage pag. 81. Durch des Verf.'s Versuche ist erwiesen, dass der normale Harn Spuren von Traubenzucker enthält, da sich aus normalem Harn Phenylglycosazon gewinnen liess. Nach reichlichem Genusse von Kohlehydraten können aber auch grössere Zuckermengen im Harne erscheinen. Nach Zufuhr grösserer Traubenzuckermengen tritt dieser als solcher im Harne auf (Dextrosurie), ebenso verhält sich Lävulose (Lävulosurie), Rohrzucker geht ebenfalls in den Harn über (Saccharosurie), bei grösserer Zufuhr tritt mitunter auch Traubenzucker daneben auf. Nach Milchzuckereinnahme konnte Verf. bisher nur Traubenzucker nachweisen,

doch ist die Abscheidung von Milchzucker (Lactosurie) nicht unwahrscheinlich. Maassgebend ist eine individuelle Disposition. Als Maximum wurde beobachtet in einem Versuche mit 200 Grm. Rohrzucker 2,8 %, mit 200 Grm. Traubenzucker 1 % der eingeführten Zuckermenge im Harn. Der höchste procentige Zuckergehalt des Harns betrug für Rohrzucker 4 %, für Traubenzucker 1 %, meist ist aber der Gehalt niedriger, unter 1 %. Die alimentären Glycosurien dauern nur wenige (3—6) Stunden. Andreasch.

274. F. Kraus und H. Ludwig, klinische Beiträge zur alimentären Glycosurie.

*G. Bufalini, Wirkung von Ammoniaksalzen und Asparagin auf Diabetes. Annali di chim. di farmacol. **12**, 199—207. Salmiak bewirkt neben Verminderung der Harnstoffausscheidung auch verminderte Zuckerausscheidung bei Diabetikern, wie folgende Zahlen ausweisen:

	Zucker pro Tag:	Harnstoff pro Tag:
vor der Einnahme .	822,09 Grm.	75,05 Grm.
nach der Einnahme ..	555,21 „	58,62 „
	632,47 „	66,61 „

Aehnlich wirkt Asparagin.

*H. Arnaud, Notiz betreffend den Diabetes. Compt. rend. **112**, 244—245. Nach A. würde der aus dem Blute in vitro verschwindende Zucker nicht zerstört, sondern in Glycogen verwandelt werden. Herter.

R. Lépine und Barral, das glycolytische Ferment und die Pathogenie des Diabetes. Cap. V.

M. Arthus, das glycolytische Ferment. Cap. V.

R. Lépine und Barral, ein neues Verfahren zur Erzeugung des Diabetes. Cap. V.

R. Lépine und Barral, glycolytisches und saccharificirendes Vermögen des Blutes bei Phloridzindiabetes und beim Diabetes des Menschen. Cap. V.

*Karl Sauer, über den sogenannten Curarediabetes und die angebliche Schutzwirkung der Leber gegen dieses Gift. Pflüger's Arch. **49**, 423—436. Zahlreiche Versuche an Hunden und Kaninchen ergaben, dass Curare selbst in verhältnissmässig grossen Dosen keine Glycosurie erzeugt, so lange das Allgemeinbefinden der Thiere nicht gestört ist; das Zustandekommen des Diabetes ist durch zufällige Schädlichkeiten, insbesondere durch ungenügende Ventilation bedingt. Die Leber besitzt keine abschwächende Wirkung für Curare. Andreasch.

*O. Langendorff, zur Erklärung des Curarediabetes. Dubois-Reymond's Arch. 1891, pag. 476—479. Der Curarediabetes ist von

Zuntz und Anderen als durch Sauerstoffmangel hervorgerufen betrachtet worden. L. führt Versuche an Fröschen an, welche durch Wegnahme der Lungen ihrer Lungenathmung beraubt und dennoch nicht diabetisch wurden. Die plausibelste Erklärung scheint Verf. die zu sein, dass durch die Muskellähmung der Zuckerverbrauch eine Einschränkung erfahren habe und der überschüssige Zucker durch den Harn entfernt wird. Andreasch.

*G. Gaglio, über Diabetes nach Pankreasexstirpation. Boll. delle sc. med. di Bologna II, pag. 113.

*N. de Dominicis, noch einmal über Diabetes pancreaticus. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 41 u. 42.

*E. Hédon, über die Erscheinungen, welche nach der durch Einspritzung von Paraffin in den Ductus Wirsungianus verursachten Veränderung des Pankreas eintreten. Compt. rend. **112**, 750—752; Compt. rend. soc. biolog. **43**, 223—225. H. hat nicht nur die nach Exstirpation des Pankreas eintretenden Erscheinungen[1]) studirt, sondern auch die nach Injection von Paraffin in den Ductus Wirsungianus (Schiff) und darauf folgender Exstirpation des verticalen Theils der Drüse erfolgenden. Das Paraffin wurde trotz der Ligatur des Ductus schnell in den Darm entleert. Es zeigten sich vorübergehende Verdauungsstörungen, Polyphagie, Abmagerung, Polyurie, Azoturie und in einigen Fällen vorübergehende Glycosurie. Wurde ein Hund nach der Operation der Inanition ausgesetzt, so verlor derselbe mehr an Körpergewicht und schied bedeutend mehr Harnstoff aus als ein nicht operirtes Thier unter denselben Bedingungen. Herter.

*E. Gley, über die nach Zerstörung des Pankreas erfolgenden Störungen. Compt. rend. **112**, 752—755; Compt. rend. soc. biolog. **43**, 225—228. Auch G. beobachtete nach Injection obturirender Substanzen in den Ductus Wirsungianus das Eintreten von Glycosurie, welche meist schnell vorüberging. Am meisten empfahl sich die Injection gefärbter Massen, Gelatine mit Blau C4B oder Schmalz, mit Violett 5B gefärbt. Ausser dieser Glycosurie treten die Störungen der Ernährung auf, welche Cl. Bernard[2]) zuerst beschrieben hat. Auch nach Unterbindung der Venen des Pankreas tritt Glycosurie auf, doch gelingt der Versuch nur, wenn alle Venen unterbunden werden. Herter.

*E. Hédon, über die Erzeugung von Glycosurie und Azoturie nach der Totalexstirpation des Pankreas. Compt. rend. **112**, 1027—1029; Compt. rend. soc. biolog. **43**, 268—270. Nach Exstir-

---

[1]) Arch. de méd. expérim., janvier 1891. — [2]) Cl. Bernard, leçons de physiologie expérimentale, T. II, 1886.

pation des Pankreas beim Hund treten zwei Formen von Erkrankung auf, eine schnell verlaufende, bei welcher die Glycosurie bis zu dem in 15 bis 30 Tagen erfolgenden Tode anhält und die gleichzeitige Azoturie dominirt, und eine über mehrere Monate sich erstreckende, bei welcher die Azoturie das Wesentliche ist; hier tritt die Glycosurie intermittirend auf (unabhängig von der Diät). Der Urin enthält stets reichlich Harnstoff und Phosphate. Während der Intermittenzen der Glycosurie wird eingeführter Zucker grösstentheils assimilirt.

Herter.

*Gaube, über einige Körper, welche alkalische Kupferlösung reduciren, im Urin der Oxykrasischen, besonders über Aldehyd und Milchzucker. Compt. rend. soc. biolog. **41**, 383—390.

275. C. Posner und H. Epenstein, Studien zum Diabetes. 1. Die praktische Verwerthbarkeit der α-Naphtolprobe auf Zucker. Zuckerbestimmung im Harn s. a. Cap. VII.

*Karl Schrack, über Acetonurie und Diaceturie bei Kindern. Jahrb. f. Kinderheilk. **29**, 411—417. Acetonurie kommt bei Kindern ungemein häufig vor und zwar besonders bei fieberhaften Erkrankungen und acut verlaufenden Verdauungsstörungen, doch kann auch hohes, continuirlich verlaufendes Fieber ohne Acetonurie bestehen. Diaceturie ist ebenfalls häufig, fast constant bei hohem continuirlichem Fieber. Auch scheint sie häufiger als die Acetonurie bei schweren Infectionsprocessen (Diphtheritis), auch wenn diese ohne Fieber verlaufen, vorzukommen. Andreasch.

276. H. Lorenz, Untersuchungen über Acetonurie mit besonderer Berücksichtigung ihres Auftretens bei Digestionsstörungen.

*E. Reale, Methode der Untersuchung des Acetons in der Athemluft. Rif. med. 1891, pag. 205, und Gazetta di Clin. Napoli II, pag. 161.

Albuminurie, Peptonurie.

277. O. v. Peterssen, über das Vorkommen von Albuminurie bei sonst gesunden Personen.

278. O. v. Peterssen, über das Vorkommen von Albuminurie bei Schulkindern.

279. H. Winternitz, über Eiweiss im normalen Harn.

280. H. Malfatti, zur Frage der „physiologischen Albuminurie."

*H. Malfatti, zur Frage der „physiologischen Albuminurie." Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 24.

281. K. Szegö, Beobachtungen über diphtheritische Albuminurie.

*Gaube, über die „Albuminaturie." Compt. rend. soc. biolog. **43**, 431—434.

*O. Heubner, zur Kenntniss der cyclischen Albuminurie im Kindesalter. Festschr. zu Ehren Prof. Henoch's.

*P. Plósz, die Bedeutung des Albumins im Urin und dessen Nachweis. Klinikai füzetek 1891; referirt im Centralbl. f. Physiol. u. Pathol. d. Harn- u. Sexualorg. **3**, 203—205.

*Aug. Csatáry, über Globulinurie. Arch. f. klin. Medic. **47**, 159—182. Bereits J. Th. **19**, 444 und **20**, 412 referirt.

*N. Paton, über das Verhältniss der Eiweisskörper im Harn bei Albuminurie. Brit. med. journ. 1890, 26. Juli; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 523. Die Bestimmung des Serumglobulins und Serumalbumins nach des Verf.'s Methode [J. Th. **19**, 227] in Fällen von acuter und chronischer Nephritis, Amyloidniere, Herzfehlern und „functioneller Albuminurie" ergab als Resultat: In allen Fällen von Albuminurie sind beide Eiweisskörper vorhanden; die Menge des Albumins beträgt das 0,9—39fache der Globulinmenge. Sie ist relativ gross bei acuter, relativ klein bei chronischer Nephritis. Die Verhältnisszahl wechselt im Verlaufe eines Tages stark, wesshalb stets der 24stündige Urin untersucht werden muss. Bei Milchdiät ist die Menge des Albumins eine höhere, bei eiweissreicher Kost scheint hauptsächlich das Globulin vermehrt zu sein.

282. J. Prior, die Einwirkung der Albuminate auf die Thätigkeit der gesunden und erkrankten Niere der Menschen und Thiere.

*N. Sassjadko, der Einfluss verschiedenartiger Kost auf den Eiweissgehalt des Harns etc. bei chronischer Nephritis. Wratsch 1890, No. 39.

283. B. J. Stokvis, über Hemialbumosurie.

284. A. Köttnitz, Peptonurie bei Masern.

285. M. Löb, über Propeptonurie bei Masern, nebst einigen Bemerkungen über Propeptonreactionen.

*O. Kahler, Peptonurie nach Injection des Koch'schen Mittels. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 2, pag. 22—26.

Sonstige pathologische Harne.

*P. Kraske und E. Baumann, zur Kenntniss der Alkaptonurie. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 1.

286. M. Wolkow und E. Baumann, über das Wesen der Alkaptonurie.

*M. Kathrein, Nachweis von Gallenfarbstoff im Harn. Pharm. Post 1890, No. 43; Chem. Centralbl. 1891, I, 272. 4—5 CC. des frisch gelassenen oder etwas erwärmten Harns werden mit 5—10 Tropfen Jodtinctur (1 : 10) versetzt; nach dem Umschütteln tritt bei Gegenwart von Gallenfarbstoff ausgesprochene Grünfärbung

ein. Ein Ueberschuss von Jodtinctur ist zu vermeiden. Normaler Harn zeigt rothe bis rothbraune Färbung.

287. C. Mazetti, Einfluss der Milz auf die Indicanausscheidung.

*Hochsinger, über Indicanurie im Säuglingsalter. Vortrag in der Section für Pädiatrie der 63. Vers. deutscher Naturforscher und Aerzte; nach Wiener medic. Presse 1890, No. 40 und 41. Das Indican wurde nach Jaffé nachgewiesen und aus der Intensität der Reaction auf die Menge des vorhandenen Indicans geschlossen. Bei Neugeborenen fand sich in Uebereinstimmung mit Senator der Harn absolut indicanfrei, ebenso wurde dasselbe bei normal verdauenden Kindern in den ersten Lebensjahren, mochten dieselben auf natürliche oder künstliche Weise ernährt werden, stets vermisst. H. meint, dass die Peptonisation bei den Kindern so rasch verlaufe, dass es nicht zur Eiweissfäulniss kommen könne. Auch die im Darme vorhandenen Bacterien wirken durch die Bildung organischer Säuren hindernd auf die Indicanbildung ein. Eine Steigerung der Indicanausscheidung fand sich vor Allem bei der Cholera infantum und der Tuberculose. Andreasch.

*Rumpel und Mester, klinische Untersuchungen über Bedeutung und Ursache der sog. Rosenbach'schen Reaction. Jahrbücher der Hamburg. Staatskrankenanst. Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 527. Die Reaction wurde studirt bei Erkrankungen der Speiseröhre, des Magens, Darmes und des Tractus respiratorius. Die Untersuchungen beweisen, dass von einer Verwerthung der Reaction im Sinne Rosenbach's keine Rede sein kann. In diagnostischer Hinsicht deutet das Auftreten der Reaction auf alle Affectionen im Darmkanale, welche mit einer vermehrten Darmfäulniss einhergehen. Erst in zweiter Linie, wenn man jede Betheiligung des Darmkanales ausschliessen kann, wird man an jauchig-eitrige Processe ausserhalb des Intestinaltractes oder an die sog. Fäulnisskrankheiten Brieger's zu denken haben. Da also eine vermehrte Eiweissfäulniss selbst nur ein Symptom, ihre Aetiologie in jedem Falle verschieden ist, so bietet die Rosenbach'sche Reaction, was Prognose und Therapie betrifft, in dieser Hinsicht keinerlei Anhaltspunkte.

288. H. Rosin, über das Indigoroth (Indirubin).

*P. Tissier, über die Urobilinurie. Gaz. des Hôpitaux 1891 pag. 745.

289. A. Katz, die klinische Bedeutuug der Urobilinurie.

290. G. Hoppe-Seyler, über die Ausscheidung des Urobilins in Krankheiten.

*Harley, zwei tödtliche Fälle von Nervenstörungen mit dunkelrothem Urin. Brit. med. Journ. 1890, No. 1560. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 477. Zwei Patienten gingen unter

Insomnie, Prostration, allgemeiner Schwäche, Ischurie, Kopfschmerz und Nervosität in kurzer Zeit zu Grunde. Der dunkelroth gefärbte Harn wurde an der Luft schwarz, enthielt keinen Blutfarbstoff, sondern zwei Pigmente, die als Vorstufen des Urobilins anzusehen sind, da sie sich durch Oxydation in Urobilin überführen liessen; sie dürften durch mangelhafte Oxydationsvorgänge entstanden sein, welche eine Autointoxication zur Folge hatten.

291. O. Hammarsten, über Hämatoporphyrin im Harn.

292. E. Salkowski, über Vorkommen und Nachweis des Hämatoporphyrin's im Harn.

293. A. Jolles, über die chemische Beschaffenheit der Harne nach Sulfonal-Intoxication.

294. H. Senator, über schwarzen Urin und schwarzen Ascites.

295. R. Kerry und G. Kobler, über das Verhalten der Harne bei Infectionskrankheiten gegen Benzoylchlorid.

296. E. Bonardi, Untersuchungen über die Giftigkeit des Urins in einigen Infectioskrankheiten.

*G. H. Roger und L. Gaume, Notiz über die Giftwirkung des Urins bei Pneumonie. Compt. rend. soc. biolog. **41**, 257—260.

*Marotte, über die Wirkung des Naphtols auf die Giftigkeit des Typhusharns. Lyon. méd. 1890, Nov.; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 702.

*N. P. Krawkow, die qualitative Zusammensetzung des Harns und der Epidermis bei Psoriasis universalis. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 492.

297. G. Kobler, über einige Beziehungen der Diurese zur Harnstoff- und Harnsäureausscheidung, insbesondere bei den Compensationsstörungen der Herzkranken.

*Wood und Marshall, über die Retension der Harnstoffausausscheidung im Fieber. Journ. of nerv. and ment. disease 1891, No. 1, Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 572. Die Zunahme der Harnstoffausscheidung geht nicht immer parallel der Körpertemperatur; oft ist die Ausscheidung bei der Abnahme des Fiebers grösser, als bei continuirlichem Fieber. Eine Zunahme bei niedriger Körpertemperatur findet statt bei Krebs, Diabetes, Gicht, Rheumatismus und bei gewissen Leberleiden. So war bei einem an Verschluss des Ductus choledochus und hepaticus durch Gallensteine leidenden Menschen stets die Erhöhung der Körpertemperatur von vermehrter Harnstoffausscheidung begleitet.

*K. Glaser, über den Einfluss alcoholischer Getränke auf das Harnsediment des normalen Menschen. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 43.

*W. Ebstein und A. Nicolaier, über die experimentelle Erzeugung von Harnsteinen. Wiesbaden. J. F. Bergmann. 1891.

*R. v. Jaksch, über die klinische Verwendbarkeit von Stenbeck's Sedimentator. Prager medic. Wochenschr. 1891, No. 18.

Transsudate und sonstige pathologische Flüssigkeiten.

298. W. D. Halliburton, Bericht über pathologische Ergüsse.

*O. Hammarsten, Vorkommen von Mucoidsubstanzen in Ascitesflüssigkeiten. Zeitschr. f. physiol. Chem. **15**, 202—227. Bereits J. Th. **20**, 419 referirt.

*W. Weinland, über das vermeintlich antagonistische Verhalten der Jod- und Salicylpräparate bezüglich ihrer Ausscheidung in Gelenke, Exsudate und Transsudate.

*O. Rosenbach, über den Antagonismus von Jod- und Salicylpräparaten. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 13. 38, 39, 41. Polemik.

299. L. Devoto, über die Ausscheidung von Jod- und Salicylpräparaten in Exsudate.

*Neuenkirchen, ein Fall von Chylothorax. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1890, No. 51. Enthält Analysen der durch Punction gewonnenen Flüssigkeit.

*Ransom, das Vorkommen von Zucker in pathologischen Ergüssen. Practitioner 1890, Oct.; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 339. Verf.'s Untersuchungen ergaben folgende Resultate: 1. Ascitesflüssigkeit enthält fast immer Zucker, meist nicht weniger als 0,1 %. Beruht der Erguss auf Verschluss des Pfortadersystems oder enthielt die Nahrung Zucker, so ist auch der Zuckergehalt ein höherer. 2. Flüssigkeit im Ovarialtumor enthält keinen Zucker oder nur Spuren. 3. Oedemflüssigkeit enthält Zucker, aber nur bis 0,1 %. 4. Entzündliche seröse Ergüsse (auch Hautblasen) enthalten Zucker, aber in geringerer Menge, als Transsudate; Eiter enthält keinen Zucker. 5. Von Degenerationsproducten freie Hydrocelenflüssigkeit enthält Zucker, Cerebrospinalflüssigkeit enthält ihn nur unter gewissen Bedingungen, Hydatidenflüssigkeit immer.

300. R. v. Jaksch, über den Nachweis und das Vorkommen von Pepton in den Organen und dem Blute von Leukämischen.

301. E. Freund und F. Obermayer, über die chemische Zusammensetzung leukämischen Blutes.

302. Tschirkoff, über die Blutveränderungen bei der Addison'schen Krankheit.

303. F. Hoppe-Seyler, Blut und Harn eines Falles von Melanosarcom.

*G. Klemperer, der Kohlensäuregehalt des Blutes bei Krebskranken. Charité-Annalen, 15. B.; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 594. Es kann als festgestellt betrachtet werden, dass verschiedene toxisch wirkende Substanzen den Kohlensäuregehalt des Blutes wesentlich vermindern. Verf. ermittelte in 4 vorgeschrittenen Fällen von Krebs nach der Hofmeister-Kraus'schen Methode den Kohlensäuregehalt und fand ihn beträchtlich herabgesetzt. Verf. betrachtet diese Beobachtung als eine Stütze der Ansicht, dass beim Krebs eine allgemeine Intoxication stattfindet.

304. R. v. Jaksch, über die klinische Bedeutung des Vorkommens von Harnsäure und Xanthinbasen im Blute, in Exsudaten und Transsudaten.

*G. Rummo, über die Giftigkeit des Blutserums bei Menschen und Thieren im normalen Zustande und bei Infectionskrankheiten. Wiener medic. Wochenschr. 1891, No. 19, 20, 21.

Vergiftungen.

*O. Silbermann, über das Auftreten intravasculärer Gerinnungen nach Intoxication durch Anilin und chlorsaure Salze. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 29.

*Marchand, über die intravasculären Gerinnungen bei gewissen Vergiftungen; Antwort an Herrn O. Silbermann. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 35.

*Wohlgemuth, ein Fall von Kalium-chloricum-Intoxication. Therap. Monatsh. 1890, Nov.

*Landerer, über Intoxication mit chlorsaurem Kali. Arch. f. klin. Medic. **47**, 103—126.

*v. Wunschheim, zur Casuistik der Salzsäurevergiftung. Prager medic. Wochenschr. 1891, No. 52.

*Schickhardt, ein Fall von Arsenwasserstoffvergiftung. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 2.

*Georg Badt, kritische und klinische Beiträge zur Lehre vom Stoffwechsel bei Phosphorvergiftung. Ing.-Diss., Berlin 1891; durch chem. Centralbl. 1891, II, pag. 264. Die Eiweisszersetzung ist enorm gesteigert, nur bei sehr schnell tödtlicher Vergiftung sinkt sie zu niedrigen Werthen herab. Die Harnstoffausscheidung ist bald gar nicht, bald sehr stark beeinträchtigt, ihre Verminderung ist wahrscheinlich auf die Bildung grosser Mengen von Ammoniak zurückzuführen. Peptone treten öfter in den Harn über, aber nie in solcher Menge, dass sie die Stickstoffausscheidung beherrschen, dasselbe gilt für Leucin und Tyrosin. Weiter sind die Oxydationsvorgänge herabgesetzt.

*Böttrich, ein Fall von acuter Alcoholvergiftung mit tödtlichem Ausgang. Therap. Monatsh. **5**, 164.

*Ernst Neisser, ein Fall von Sulfonalvergiftung. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 21.

*A. Hartge, eine Antifebrinvergiftung. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1890, No. 8.

*J. Vierhuff, ein Fall von Antifebrinvergiftung. Petersburger medic. Wochenschr. 1890, pag. 139.

305. A. Beorchia-Nigris, über die Vergiftung mit Exalgin.

306. P. Krohl, zur Kenntniss der Wirkungen der Oxalsäure und einiger Derivate derselben.

307. R. Kobert, über Cyanmethämoglobin und den Nachweis der Blausäure.

*G. H. Cooke, ein Fall von Strychninvergiftung. Lancet 1890, 8. Nov.; Centralbl. f. medic. Wissensch. 1891, pag. 208.

*E. Reale, über das Vorkommen von freiem und an Alkali gebundenen Phenol im Urin. Gaz. delle cliniche 1890; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 487. Bei Vergiftungen mit sehr grossen Dosen von Phenol ist das Phenol im Harn theils frei, theils nur an Alkali gebunden und kann durch Destillation mit Essigsäure abgeschieden werden. Diese Art des Vorkommens im Harn ist stets ein Beweis, dass eine acute schwere Phenolvergiftung stattgefunden hat.

*von Speyr, Massenerkrankung nach Genuss verdorbenen Fleisches in der cantonalen Irrenanstalt Waldau bei Bern. Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte **21**, 754—756.

*Galky und Paak, Vergiftung durch Wurst und Fleisch. Rev. intern. d. falsifications d. denrées aliment. **4**, 178; chem. Centralbl. 1891, II, 70.

*Janssen, Vergiftung durch den Genuss von Reisbrei. Weekbl. van het Nederl. Tijdschr. voor Geneesk. 1890, II, No. 16. Aus der die Vergiftung verursachenden Speise konnten nach dem Brieger'schen Verfahren einige Mgrm. eines Ptomains isolirt werden.

*M. J. Arustamow, über das Wesen des Fischgiftes. Wratsch 1891. No. 19. A. hat theils aus dem Fleische giftiger Fische. theils aus den Organen an Vergiftung gestorbener Individuen 4 Arten von Microben gezüchtet.

*Ch. Cameron, Notiz über einen Fall von anscheinender Vergiftung durch Austern. Brit. med. Journ. 1890, No. 1551; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 224.

*R. Kobert, über Pilzvergiftung. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1891, No. 51 und 52.

*V. Vaugham, ein neues Gift im Käse. Medic. and surgic. Report. 1890, 22. Nov.; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag.

184. 2 Kgrm. eines Käses, welcher gastroenteritische Krankheitserscheinungen hervorgebracht hatte, wurden zweimal mit absolutem Alcohol extrahirt und der unslösliche Theil mit Wasser ausgezogen. Alcohol erzeugte im filtrirten Auszuge einen weisslichen flockigen Niederschlag, der decantirt, im Wasser gelöst und neuerdings gefällt wurde. Eine kleine Menge des gelösten Niederschlages erzeugte nach subcutaner Injection bei einer Katze Erbrechen und Durchfall, bei Ratten frequente Respiration und häufig den Tod. Der Körper ist ein Toxalbumin; die wässrige Lösung wird durch Wärme oder Salpetersäure, oder beide, nicht gefällt, sie gibt die Biuretprobe. Natriumsulfat und Kohlensäure fällen nicht, wohl aber Ammoniumsulfat. Andreasch.

*J. Kratter, über die Bedeutung der Ptomaïne für die gerichtliche Medicin. Vierteljahresschr. f. gerichtl. Medic. **53**, 227.

Ptomaïne und Toxalbumine s. a. Cap. XVII.

Diverses Pathologisches.

*E. Wicklein, Untersuchungen über den Pigmentgehalt der Milz bei verschiedenen physiologischen und pathologischen Zuständen. Virchow's Arch. **124**.

*J. Leva, zur Lehre des Morbus Addisonii. Virchow's Arch. **125**, 35—74. Von klinischem Interesse; die Arbeit enthält auch Angaben über die Zusammensetzung des Harns bei dieser Krankheit.

*M. Mühlmann, zur Pigmentmetamorphose der rothen Blutkörperchen. Virchow's Arch. **126**, 160—187. Enthält ausser microscopischen Beobachtungen über die Pigmentbildung in der Arachnoides cerebralis auch einige Versuche zur Isolirung der dabei auftretenden Farbstoffe.

*Georges Pouchet, über ein künstliches Melanin. Compt. rend. **112**, 884—885.

*Paul Müller, über Stickstoffaufnahme und Stickstoffausscheidung bei chronischer Nephritis. Ing.-Diss. Berlin 1891; Chem. Centralbl. 1891, II, pag. 261. Die an einer Patientin mit Nephritis und Urämie angestellten Versuche ergaben, dass der Stickstoff in erheblicher Menge bis 7,5 Grm. pro Tag zurückgehalten wurde. Diese Retension trat ein, wenn die Stickstoffaufnahme über ein gewisses Maass (9—10 Grm.) hinausging und wurde auch bei grossen Harnmengen beobachtet. Durch Herabsetzung der mit der Nahrung verabreichten Stickstoffmenge konnte die Stickstoffretension verhindert werden. Als sich die Krankheit mehr der Granularatrophie näherte, fand keine Stickstoffretension mehr in so erheblichem Grade statt.

308. C. v. Noorden und A. Ritter, Untersuchungen über den Stoffwechsel Nierenkranker.

E. Biernacki, über die Darmfäulniss bei Nierentzündung und Icterus. Cap. VIII.

309. Aug. Hirschler, Experimentaluntersuchungen zur urämischen Diarrhoe.

310. W. Camerer. zur Lehre von der Harnsäure und Gicht.

311. C. Mordhorst, zur Diagnose und Behandlung der Gicht.

312. W. Ebstein und Ch. Spragues, Beiträge zur Analyse gichtischer Tophi.

*Wm. Roberts, über Pfeiffer's Probe für latente Gicht. Lancet, 4. Jan. 1890. Die Pfeiffer'sche Probe [J. Th. 19, 449], welche auch von Scheteling[1]) empfohlen wurde, hat nach R. keinen Werth. Dieselbe fällt bei demselben (gesunden) Individuum in verschiedenen Tagen sehr verschieden aus. Wie viel von der im Harn enthaltenen Harnsäure auf einem mit Harnsäure beschickten Filter zurückgehalten wird, hängt ab von der Acidität, dem Gehalt an Harnsäure, der Schnelligkeit des Filtrirens und der Menge der Säure auf dem Filter. Bei einer wiederholten Filtration wird aufs Neue Harnsäure zurückgehalten. Die Pfeiffer'sche Probe trennt also nicht die freie von der gebundenen Säure. Will man die Ausscheidbarkeit der Harnsäure messen, so empfiehlt es sich, den Harn in geschlossener Flasche mit etwas Chloroform aufzubewahren, an einem warmen Ort (zur Vermeidung amorpher Niederschläge); scheidet derselbe schon nach 1—3 Stunden Krystalle ab, so ist der Verdacht gichtischer Diathese begründet. Herter.

*Pommay, Notiz über die künstliche Rachitis bei den Vögeln. Compt. rend. soc. biolog. 43, 19—20. Durch qualitativ und quantitativ ungenügende Ernährung während der Entwicklung lässt sich bei Vögeln Rachitis erzeugen; Ernährung mit Brod und Eigelb macht die jungen Insectenfresser rachitisch; bei Körnerfressern, welche bei dieser Nahrung gut gedeihen, tritt Rachitis auf, wenn man sie mit ausgekochtem Fleisch füttert; die Entziehung der Phosphate scheint keinen grossen Einfluss auf die Ausbildung der Krankheit zu haben. Herter.

*Raphael Blanchet, Hautsymptome der Gicht bei einem Papagei. Compt. rend. soc. biolog. 43, 32—33. Bei einem Conurus undulatus fanden sich bis hanfkorngrosse Ablagerungen von Uraten in der Cutis und im Unterhautbindegewebe. Herter.

*P. Mégnin, Notiz betreffend die Gicht bei den Vögeln. Compt. rend. soc. biolog. 43, 43. Verf. hat am 27. Februar 1877 der „Société

[1]) Verhandl. d. VIII. Congr. f. innere Medic., 1889.

centrale vétérinaire" den Fuss eines Papagei vorgelegt, der in den Gelenken gichtische, aus Uraten bestehende Tophi zeigte; seitdem hat er diese Affection häufig bei Papageien beobachtet. Herter.

*J. H. Brik, über Piperazin, als Lösungsmittel harnsaurer Concremente. Wiener medic. Blätter 1891, No. 49, 50.

*Briesenthal und Albrecht Schmidt, Piperazin bei Gicht und Steinleiden. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 52.

*W. Ebstein und Ch. Sprague, Notiz, die therapeutische Anwendung des Piperazins. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 14.

*A. Westphal, über das Vorkommen der Charcot-Leyden'schen Krystalle im Gewebssaft des Lebenden. Arch. f. klin. Medic. **47**, 614—621.

*G. Klemperer, die Einwirkung des Koch'schen Heilmittels auf den Stoffwechsel Tuberkulöser. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 15.

*H. Mencke, das Resorcin als inneres Mittel nach neunjähriger Erfahrung. Centralbl. f. klin. Medic. 1891, No. 21.

A. Löwy, Stoffwechseluntersuchungen im Fieber und bei Lungenaffectionen. Cap. XV.

F. Kraus, über den respiratorischen Gasaustausch im Fieber. Cap. XIV.

313. G. Colasanti, über das Erbrechen bei Oligurie.

*Felix Wesener, Lehrbuch der chemischen Untersuchungsmethoden zur Diagnostik innerer Krankheiten. Berlin, Friedr. Wreden, 1890.

---

273. **A. E. Wright: Ueber einige die Pathologie und Therapie des Diabetes betreffende Punkte.**[1]) Verf. gibt eine Zusammenstellung der über den Einfluss der Diät auf Diabeteskranke bekannten Thatsachen. Er meint, dass man das Fett in der Ernährung derselben mehr berücksichtigen müsse. Eine gewisse Menge Zucker wird von jedem Patienten zersetzt, diese assimilirbare Menge hängt indessen von der Zufuhr ab. Ein Patient, welcher 25 Grm. Zucker völlig zersetzte, schied 6 Grm. im Urin aus, als ihm 50 Grm. gereicht wurden, und 9 Grm., als er 100 Grm. einführte. Man soll

1) On some points connected with the pathology and treatment of diabetes. Crocer's research scholarship lecture. London 1891, pag. 16.

den Patienten Zucker erlauben, wenn erhebliche Quantitäten abnormer Zersetzungsproducte der Eiweisskörper, Aceton, Acetessigsäure, Oxybuttersäure im Urin auftreten. Verf. verfolgte bei einer diabetischen Patientin während längerer Zeit die tägliche Ausscheidung von Zucker, Stickstoff (nach Kjeldahl) und Aceton (als Jodoform gewogen). Er fand keine Beziehung zwischen den für Zucker (Spur bis 22,68 Grm.) und Aceton (0,75—2,08 Grm.) erhaltenen Zahlen, dagegen zeigte die Stickstoffausscheidung mit der des Aceton ziemlich übereinstimmende Schwankungen. An den Tagen, an denen am meisten Stickstoff ausgeschieden wurde (19,68—23,4 Grm.) betrug das Aceton 1,19—2,08, im Mittel 1,43 Grm.; die Tage mit den geringsten Stickstoffzahlen (12,9—15,8) wiesen auch niedrige Werthe für das Aceton, auf 0,79—1,79, im Mittel 1,09 Grm. Wichtig für die Erkennung abnorm gesteigerter Säurebildung ist die Bestimmung des Ammoniaks im Urin (Hallervorden). Verf. fand in obigem Fall das tägliche Ammoniak bis auf 4,64 Grm. gesteigert, während die normale Menge ca. 0,75 Grm. beträgt. Die Zufuhr von Alkalien ist in gewissen Fällen nützlich, in anderen nicht. — Unter Leitung von Külz hat Verf. Versuche über den Phloridzin- und Phloretin-Diabetes (von Mering) angestellt. Bei Kaninchen verursachte letztere Substanz keine Glycosurie. Beim Phloridzin-Diabetes wie beim menschlichen vermehrt Eiweissnahrung die Zuckerausscheidung; dass dabei Aceton und Oxybuttersäure auftritt (von Mering) konnte Verf. nicht bestätigen, doch erhielt er die Acetessigsäure-Reaction. Die Leber der Versuchsthiere enthielt reichlich präformirten Zucker. Verf. bestreitet, dass ein Thier so schnell glycogenfrei werde, wie von Mering angab, stimmt letzterem jedoch darin bei, dass beim Phloretin-Diabetes hungernder Thiere der Zucker aus dem Körpereiweiss gebildet werden muss.

Herter.

274. **F. Kraus und H. Ludwig: Klinische Beiträge zur alimentären Glycosurie.**[1]) Nachdem die Verff. in Bestätigung und theilweiser Erweiterung der Resultate von Worm-Müller und

---

[1]) Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 46 u. 48.

Hofmeister gefunden, dass unter physiologischen Verhältnissen relativ grosse Mengen chemisch reinen Traubenzuckers (200 Grm.) sehr vollständig assimilirt werden (in 3 untersuchten Fällen war der Zucker quantitativ nicht bestimmbar), gingen sie an die Untersuchung pathologischer Fälle. Verff. theilen 2 Fälle von Lebercirrhose mit, bei welchen nach Einfuhr von 150 Grm. käuflichen resp. 100 Grm. reinen Traubenzuckers Melliturie auftrat, die 2 bis höchstens 5 St. dauerte. Bei einem Falle von Lebercirrhose (nach Malaria bei einem Potator, dessen Harn vor den Versuchen stets zuckerfrei war) zeigte sich eine von vornherein herabgesetzte Assimilationsgrenze gegen grössere Traubenzuckergaben; aber auch nachdem Patient die gewöhnliche Kost wieder erhält, zeigt er in den Harnportionen, welche nach den Mahlzeiten entleert werden, durch 7 Tage eine Ausscheidung von 0,5—0,7 $^0/_0$ Zucker, während der Nachtharn stets zuckerfrei ist. Nach diesen 7 Tagen zeigt Patient keine Glycosurie mehr. Bei 4 weiteren Fällen von Lebercirrhose zeigt sich gegenüber dem Verhalten Normaler kein Unterschied. Auch andere Lebererkrankungen (Biliarcirrhose, Gallensteinkrankheiten, Sarcomatose, Echinococcus) zeigen keine Neigung zur alimentären Glycosurie. Ein Fall von Pancreascyste, der operativ behandelt wurde, zeigte vor den Fütterungsversuchen Spuren von Zucker in dem nach den Mahlzeiten entleerten Harne. Bei Einnahme von 125 Grm. Dextrose zeigt der zuerst gelassene Harn 1,3 $^0/_0$ Zucker und das spec. Gewicht steigt auf 1036. Der $1^1/_2$ Stunde nach dem Genusse von ca. 40 Grm. Reis gelassene Harn giebt alle Zuckerreactionen und zeigt ein spec. Gewicht von 1031. Auch nach der Operation hatte der Patient alimentäre Glycosurie. Bei Morbus Basedowii zeigte sich gleichfalls das Assimilationsvermögen herabgesetzt. Die Glycosurie setzte in einem Falle sehr rasch (nach $^1/_2$ bis $1^1/_2$ Stunde) ein. Bei einem Falle von Diabetes insipidus zeigte sich eine verhältnissmässig hochgradige alimentäre Glycosurie. Kerry.

275. C. Posner und H. Epenstein: Studien zum Diabetes. 1. Die practische Verwerthbarkeit der α-Naphtolprobe auf Zucker.[1])

[1]) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 8, 26 u. 38.

Die Verff. empfehlen die Furfurolreaction mit α-Naphtol und Schwefelsäure für die Zwecke der Praxis. Da aber der normale Harn, wie bekannt, die Reaction bereits giebt. verdünnen die Verff. den Harn auf das Zwanzigfache und sehen nur solche Harne als zuckerhaltig an, welche dann noch die Furfurolreaction geben. Zur quantitativen Durchführung der Methode ist es nur nöthig, den zu untersuchenden Harn so weit zu verdünnen, bis die Reaction eben noch eintritt. In diesem Fall enthält die so verdünnte Flüssigkeit 0,02 $^0/_0$ Zucker resp. Kohlehydrat und es ist da nur nöthig, die ermittelte Verdünnung mit dieser Zahl zu multipliciren. Hierbei widersprechen die Verff. den Angaben von Luther über die vollkommene Exactheit der Methode, räumen jedoch ein, dass sie für die Fälle der Praxis völlig genüge. Die weiteren Publicationen der Verff. über die Intensität der Zuckerausscheidung im Diabetes und über die Wirkung des Syzygium jambolanum haben vorwiegend klinisches Interesse. Kerry.

276. **H. Lorenz: Untersuchungen über Acetonurie mit besonderer Berücksichtigung ihres Auftretens bei Digestionsstörungen.**[1]) Die Ergebnisse der vorwiegend klinischen Arbeit werden in folgenden Punkten zusammengefasst: 1. Das Vorkommen der Acetonurie bei Digestionsstörungen verschiedenster Art ist eine so regelmässige Erscheinung, dass man den bisher aufgestellten Formen der Acetonurie noch eine weitere als »Acetonurie bei Digestionsstörungen« hinzufügen muss. 2. In diesen Fällen von Digestionsstörungen scheint eine Trennung der Diaceturie von der Acetonurie nicht durchführbar, indem einmal die Verschiedenheit der klinischen Symptome bei diesen Processen nur eine geringe und ausschliesslich quantitative ist und zweitens bei den meisten schwereren Fällen von Digestionsstörungen eine Combination oder ein Abwechseln von Acetonurie und Diaceturie fast zur Regel gehört. 3. Die früher auf Wirkung des Acetons oder der Acetessigsäure bezogenen Symptome scheinen nicht diesen, sondern weniger oxydirten, wahrscheinlich verschiedenen und verschieden giftigen Acetonvorstufen zuzukommen. 4. Auch die in den Fällen

---

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. 19, 18—79.

des Verf.'s nachgewiesene Albuminurie erschien nicht von der Wirkung des Acetons oder der Acetessigsäure abhängig. 5. Sowohl im Mageninhalte, als auch im Darminhalte (Excrementen) hat Verf. in zahlreichen Fällen Aceton mit Sicherheit nachgewiesen, in einzelnen Fällen auch grössere Mengen daselbst aufgefunden. 6. Es ergab sich ein merkwürdiger Unterschied zwischen den primären Magendarmerkrankungen und den secundären, zumeist nervösen Magenaffectionen, darin bestehend, dass bei den ersteren im Magendarminhalte fast regelmässig Aceton aufzufinden war, wogegen bei den letzteren dieser Befund zu den Seltenheiten gehörte. 7. In zwei Fällen, bei einem urämischen Erbrechen und einer mit Darmsymptomen verlaufenden Hysterie, wurde vorübergehend neben Aceton und Acetessigsäure auch Oxybuttersäure im Harne nachgewiesen.

Andreasch.

277. **O. von Peterssen: Ueber das Vorkommen von Albuminurie bei sonst gesunden Personen.**[1]) Mittelst der Heller'schen Eiweissprobe hat P. den Harn von etwas mehr als 1000 Soldaten und Rekruten auf einen Gehalt an Eiweiss untersucht. Auf jeden Mann kam nur ein Untersuchungstag, aber im Laufe dieses Tages wurde der Harn 3 Mal aufgesammelt und untersucht. Das Aufsammeln des Harnes geschah Morgens, unmittelbar nach dem Aufstehen, Vormittags um 11 Uhr nach vorausgegangenen Uebungen während 3 Stunden, und endlich Nachmittags um 6 Uhr nach vorausgegangenen Uebungen während 2 Stunden. Das Ergebniss war folgendes: Der Morgenharn enthielt Eiweiss in 3,79 $^0/_0$, der Vormittagsharn in 15,11 $^0/_0$ und der Nachmittagsharn in 9,02 $^0/_0$ der untersuchten Fälle. In Uebereinstimmung mit anderen Forschern fand er also ein Auftreten von Eiweiss im Harne am häufigsten in den Vormittagsstunden. Die Menge des Eiweisses war stets sehr gering, sie betrug als Maximum 0,1 $^0/_0$ und schwankte gewöhnlich zwischen 0,01 und 0,04 $^0/_0$. Bezüglich der Einwirkung von Ruhe und Arbeit fand P., dass weniger angestrengte Arbeit die Frequenz der beobachteten

---

[1]) Om förekomsten af albuminuri hos eljest friska personer. Upsala Läkaref. förhandl. Bd. 26 und: Ytterligare om albuminurins förekomst hos eljest friska personer. Upsala Läkaref. förhandl. Bd. 27.

Fälle von Albuminurie nicht herabsetzte und dass angestrengtere Arbeit die Frequenz derselben nicht vermehrte. In einigen, besonders zu dem Zwecke angestellten Beobachtungsreihen fand P., dass nach sehr anstrengenden Märschen die Albuminurie sogar weniger häufig als sonst vorkam. Die Albuminurie kam am häufigsten in dem Alter von 20—25 Jahren vor. Es wurden aber Fälle von Albuminurie bei Gesunden auch in dem Alter von 41—50 Jahren beobachtet. Es kamen übrigens in dem Auftreten der Albuminurie selbst bei derselben Person bedeutende Unregelmässigkeiten vor. Es war also z. B. bei derselben Person die Albuminurie an einem Tage vorhanden, fehlte aber am anderen. Bald war der Vormittagsharn eiweisshaltig und der Nachmittagsharn eiweissfrei, bald umgekehrt u. s. w. Eine bestimmte Beziehung zwischen der Art der Nahrung oder den Mahlzeiten einerseits und der physiologischen Albuminurie andererseits liess sich nicht nachweisen. Hammarsten.

278. **O. von Peterssen: Ueber das Vorkommen von Albuminurie bei Schulkindern.**[1]) Anknüpfend an seine eben referirten Untersuchungen über das Vorkommen einer physiologischen Albuminurie bei Soldaten und Rekruten hat P. ähnliche Untersuchungen an 304 Knaben und Jünglingen in einer Schule angestellt. Der Harn wurde nur 2 Mal täglich, und zwar um 9 Uhr Vormittags und 2 Uhr Nachmittags aufgesammelt. Der Morgenharn enthielt Eiweiss bei 23,6 $^0/_0$ der Untersuchten und der Nachmittagsharn bei 26,6$^0/_0$. Bei 13,8 $^0/_0$ kam Eiweiss sowohl in dem Morgen- wie in dem Nachmittagsharn vor; bei 9,8 $^0/_0$ kam Eiweiss nur in dem Morgenharn und bei 12,8 $^0/_0$ nur in dem Nachmittagsharn vor. Von den Untersuchten waren 201 in dem Alter von 10—14 Jahren und die Uebrigen 15—19 Jahre alt. Von jenen hatten 38,3 $^0/_0$ und von diesen 33 $^0/_0$ Eiweiss im Harne. Die physiologische Albuminurie kommt also weit häufiger bei nicht Erwachsenen als bei Erwachsenen vor. Zwischen dem Vorkommen einer physiologischen Albuminurie und einer vorausgegangenen Scarlatina war keine directe Beziehung zu erkennen. Hammarsten.

---

[1]) Om förekomsten af albuminuri hos skolungdomen. Upsala Läkareförenings förhandlingar Bd. 26.

279. **Hugo Winternitz: Ueber Eiweiss im normalen Harn.**[1]) Verf. suchte der von Posner vertheidigten Ansicht über die Anwesenheit von Eiweiss im normalen Harn näher zu treten Zunächst wurde Harn eingedampft und der Syrup mit Alcohol gefällt, aber weder in dem Rückstande, noch in dem alcoholischen Filtrate konnte eine Eiweissprobe (Ferrocyankalium und Essigsäure) erhalten werden. Nun wurden nach Posner 150—200 CC. normalen, d. h. keine gewöhnlichen Eiweissreactionen gebenden Harn mit dem 3fachen Volumen Alcohol gefällt, der ausgewaschene Niederschlag in Essigsäure gelöst und die Lösung mit Ferrocyankalium gefällt. Dieser Niederschlag soll die Gegenwart von Eiweiss anzeigen; wurde er aber in Natronlauge gelöst und mit dieser Lösung die Biuretprobe angestellt, so fiel diese stets negativ aus, obwohl Harn mit 0,0034—0,0017 % Eiweiss stets bei gleicher Behandlung einen positiven Ausfall der Probe ergab. — Aus den wenigen Versuchen (von denen einer übrigens Eiweiss anzeigte) schliesst Verf., dass der normale Harn entgegen der Ansicht von Posner kein Eiweiss enthalte. Andreasch.

280. **H. Malfatti: Zur Frage der physiologischen Albuminurie.**[2]) M. hat nachgewiesen, dass in einem Falle von sog. physiologischer Albuminurie kein Eiweiss im Harn war und die Reactionen durch Mucin hervorgebracht worden sind. Durch weitere Untersuchung kommt M. zu dem Ergebnisse, dass alle jene Reactionen, welche als Beweis für das ständige Vorkommen von Eiweiss im Harne gesunder Menschen gedeutet wurden, aus der Anwesenheit von Mucin erklärt werden können. Wenn durch Zusatz von Mononatriumphosphat oder Essigsäure oder durch Ausfrieren das Mucin entfernt wurde, so zeigten die Harne verschiedenes Verhalten: in 8 unter 28 Fällen war das Eiweiss vollständig verschwunden (Verf. versetzt das Filtrat mit Essigsäure und Ferrocyankalium, filtrirt, wäscht gut aus, löst den Filterrückstand in Lauge und stellt die Biuretreaction an), in ebenso vielen Fällen zeigte das Filtrat noch Eiweissreaction, in den übrigen Fällen war eine deutliche Verminderung der Reaction erkennbar, oder die Reaction undeutlich, meist gab die Tanninfällung im Filtrate zweifelhafte Resultate, während bei Anstellung der Kochprobe sich das Eiweiss schärfer nachweisen liess. Dies ist nach Verf. dahin zu erklären, dass dieser fragliche Körper nicht als Ei-

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 189—201. — 2) Centralbl. f. d. Physiol. u. Pathol. d. Harn- u. Sexualorgane **1**, 429—443.

weiss, sondern als Mucin anzusprechen ist. Von dem Mucin ist bekannt, dass es in Gegenwart von Neutralsalzen oft nur unvollständig durch Säuren gefällt wird. Das Harnmucin, das nach der Behandlung des Harns mit Säuren oder sauren Salzen zurückbleibt, nähert sich durch seine Widerstandsfähigkeit gegen das Kochen und die Unfällbarkeit durch Tannin dem Mucin aus der Sehne des Rindes. In dem von Mucin befreiten Filtrate erzeugte Essigsäure und Ferrocyankalium oft erst allmählich einen Niederschlag. Dieser Niederschlag ist kein geronnenes Eiweiss, da er sich leicht in 0,1-Normalammon löst, was geronnenes Eiweiss nicht thut; man kann sogar aus künstlichem oder natürlichem Eiweissharn mit oder ohne Behandlung mit Natriumphosphat durch Kochen und Filtriren einen Niederschlag erhalten, aus dem sich der von Mucin des Harns herrührende Theil durch Uebergiessen mit Ammoniak lösen und sich so von den Gerinnseln des Eiweisses trennen lässt; letztere können durch die Biuretreaction nach dem Lösen in Lauge erkannt werden. — In etwa 30 $^0/_0$ der Fälle konnte mithin nach Ausfällung des Mucins kein Eiweiss im Harn gefunden werden und in den übrigen Fällen war das Vorhandensein von Eiweiss im Filtrate ein nur scheinbares. Verf. spricht seine Ansicht dahin aus, dass jene Harne, welche beim Unterschichten mit Salpetersäure den bekannten Eiweissring nicht geben, auch thatsächlich kein Eiweiss enthalten. Danach ist auch die Frage nach dem Vorkommen einer physiologischen Albuminurie im verneinenden Sinne beantwortet. Andreasch.

281. **Koloman Szegö: Beobachtungen über diphtherische Albuminurie.**[1]) Zur Klärung der bei Diphtheritis auftretenden Erscheinung der Albuminurie, stellte Verf. zahlreiche Beobachtungen an und sucht, an der Hand derselben, folgende Fragen zu beantworten. Worin besteht eigentlich das Wesen der diphtherischen Albuminurie? In welchem Verhältniss zur Zahl und in welchem Zeitpunkt der Krankheit tritt die Albuminurie auf und wie lange dauert dieselbe? Steht die Menge ausgeschiedenen Albumins mit der Schwere des Falles im Verhältniss und besteht ein bestimmter Zusammenhang zwischen der Albuminurie und einer Complication der Diphtherie, bezw. mit Nachkrankheiten, besonders mit der postdiphtherischen Lähmung? Ist aus der Art der Albuminurie und deren Andauern ein pro-

1) Magyar orvosi archivum. Budapest 1891, pag. 91.

gnostischer Schluss auf den Verlauf der Krankheit zu ziehen? Das Ergebniss der Beobachtung (von 60 Diphtheritisfällen) ist Folgendes: Die Albuminurie besteht bei den meisten an Diphtheritis erkrankten Personen (bei 90%). Die Albuminurie beginnt nach Entwicklung der Rachensymptome und reicht über die Heilung der Localaffection hinaus. Ein Verhältniss zwischen der Menge ausgeschiedenen Albumins und der Schwere der localen Affection besteht nur bei extremen Fällen. Mit Beginn der Albuminurie wird auch das grösste Quantum Albumin ausgeschieden. Nachträgliche Steigerung kann in erster Linie durch Eintritt der Lähmung, ferner durch Fieberbewegungen verursacht werden. Obwohl die diphtherische Albuminurie nach den Beobachtungen keine prognostische Bedeutung besitzt, ist es doch eine beachtenswerthe Erscheinung, dass sich die Albuminurie bei Heilung der Diphtheritis steigert. L. Liebermann.

282. **J. Prior: Die Einwirkung der Albuminate auf die Thätigkeit der gesunden und erkrankten Niere der Menschen und Thiere.**[1]) Rohes Hühnereiweiss, gesunden Kaninchen, Meerschweinchen oder Hunden subcutan oder intravenös einverleibt, führt zur Albuminurie. Das coagulirte Hühnereiweiss, neben der Nahrung und zur ausschliesslichen Ernährung benutzt, bewirkt weder beim Gesunden noch beim Nierenkranken eine Schädigung; das rohe, flüssige Hühnereiweiss als ausschliessliche Nahrung kann häufig Albuminurie bei Gesunden verursachen, es steigert bei schon bestehender Nierenentzündung häufig die Eiweissausscheidung, übrigens verhalten sich die einzelnen Formen der Nierenerkrankungen gegenüber der eiweissreicheren und übermässig eiweissreichen Ernährung verschieden. Wenn die Nierenerkrankung für eine eiweissreichere Ernährung geeignet ist, dann besteht kein wesentlicher Unterschied zwischen der Anwendung von Fleisch- und Milchnahrung; es gibt auch Krankheitsfälle, wo allein die Milchnahrung zu erlauben ist. Sonst von vorwiegend klinischem Interesse. Andreasch.

283. **B. J. Stokvis: Ueber Hemialbumosurie.**[2]) Verf. fand in dem Harn eines 39 jährigen Schneiders ungefähr 2% einer eigenartigen Albumose. Der Harn coagulirte spontan bei einer Temperatur von 53—55° C., wurde beim Kochen zu einer fast klaren Flüssigkeit, coagulirte wieder (theilweise) bei der Abkühlung, um dann nach Filtration dieselben Erscheinungen abermals darzubieten, welche zu beliebigen Malen in derselben Reihenfolge in den folgen-

1) Zeitschr. f. klin. Medicin **18**, 72—159. — 2) Over hemialbumosurie. Nederl. Tijdschrift voor Geneesk. 1891, **2**, 136 (Vortrag, gehalten in der allgemeinen Sitzung der „niederländischen Gesellschaft zur Beförderung der Medicin“ in Zutphen).

den Filtraten zu erhalten waren. Salpetersäure in geringen Quantitäten ergab einen sich beim Erwärmen völlig lösenden, bei der Abkühlung zurückkehrenden Niederschlag. Durch Kochen mit concentrirter Essigsäure und überschüssigem Kochsalz, Abkühlen und Filtriren wurde alles Eiweiss entfernt. Verf. stellt ausführlichere Mittheilungen über diesen Fall in Aussicht. Der Fall ging nicht wie die in der Litteratur bekannten 3 Fälle Macintyre's (Bence Jones), Kühne's (Stokvis) und Kahler's (Huppert) mit Osteomalacia, sondern ohne jede Spur von Bein-Erweichung mit Osteosarkom (Osteoporosis und multipeln Sarkomen) einheim.

Zeehuisen.

284. **A. Köttnitz: Peptonurie bei Masern.**[1]) Verf. hat bei einer Masernepidemie Harnuntersuchungen auf Pepton, Propepton und Indigroth (Rosenbach'sche Reaction) vorgenommen. Im Gegensatz zu v. Jaksch findet er Pepton in allen untersuchten Fällen, Propepton (im Gegensatz zu Löb) nie. Die Reaction wurde angestellt, indem Salpetersäure dem nicht erhitzten Harn zugesetzt wurde, wobei keine Trübung auftrat. Die Reaction von Rosenbach trat in manchen Fällen auf, viele Patienten zeigten Darmsymptome.

Kerry.

285. **M. Löb: Ueber Propeptonurie bei Masern nebst einigen Bemerkungen über Propeptonreactionen.**[2]) Im Gegensatz zu vorstehender Untersuchung hält Löb an seiner Behauptung, welche von Altschul und Günsburg bestätigt wurde, fest, dass Propepton bei Masern vorkomme. Er erklärt die negativen Resultate von Köttnitz damit, dass Propepton nur im Stadium der Detervescenz vorkommen, oft nur 12—24 Stunden im Gesammtverlaufe der Erkrankung. Der Nachweis gelingt (nach Köppen), wenn der filtrirte Urin gekocht wird, hierauf mit $^1/_4$—$^1/_2$ seiner Menge mit verdünnter Salpetersäure versetzt und stehen gelassen wird. Trübt sich der Harn beim Erkalten und verschwindet diese Trübung beim Erhitzen vollständig, so ist Propepton vorhanden.

Kerry

286. **M. Wolkow und E. Baumann: Ueber das Wesen der Alkaptonurie.**[3]) Bei einem Patienten mit Carcinom der Prostata

1) Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, No. 28. — 2) Daselbst 1891. No. 31. — 3) Zeitschr. f. physiol. Chemie 15, 228-285.

beobachteten die Verff. Alkaptonurie, konnten jedoch anamnestisch constatiren, dass dieselbe seit frühester Kindheit des Patienten bestand und sich durch die dunkle Verfärbung des Harns bemerkbar machte. Die Verff. betrachten demnach die Alkaptonurie als eine Stoffwechselanomalie, welche mit dem Leiden des Patienten in keinem Zusammenhange steht. Der frisch gelassene Harn hatte stroh- bis bernsteingelbe Farbe, schwachsaure Reaction; sein spec. Gewicht schwankte je nach der Kost zwischen 1010—1020, ebenso die Harnmenge zwischen 1500—2000 CC. Der Harn reducirte alkalische Kupferlösung schon beim schwachen Erwärmen, ammoniakalische Silberlösung sofort in der Kälte. Die Wismuthprobe trat nicht ein. Der Harn ging bald in ammoniakalische Gährung über und zeigte noch vor seinem Alkalischwerden eine von der Oberfläche ausgehende grünlich-braune Verfärbung, nach Art eines Carbolharns. Beim Umschütteln geht die Farbe in Dunkelbraun bis Schwarz über. Schüttelt man den Harn nach Zusatz von einigen Tropfen Natronlauge oder Ammoniak, so tritt diese Verfärbung unter reichlicher Sauerstoffabsorption sofort ein. Der Harn enthielt normale Spuren von flüchtigen Phenolen, die normalen Mengen der Inoxylschwefelsäure und der Aetherschwefelsäuren. Er war optisch inactiv. Die reducirende Substanz ging aus saurem Harn in Aether über, welcher sie beim Schütteln mit Sodalösung an diese abgab. Verff. verarbeiteten den Harn ursprünglich nach Kirk's Angaben zur Darstellung der von ihnen vermutheten Uroleucinsäure. Es zeigte sich jedoch, dass die rein gewonnene Substanz verschieden war von der Uroleucinsäure, sowohl in Bezug auf die Löslichkeit, als auch in Bezug auf den Schmelzpunkt und ihr Verhalten gegen Eisenchlorid (sofort verschwindende Blaufärbung) und gegen Bleiacetat. Zur Gewinnung grösserer Mengen ihrer Substanz verfahren die Verff. wie folgt: Die 24stündige Harnmenge wird mit 250 CC. 12 $^0/_0$ iger Schwefelsäure angesäuert und mit dem gleichen Volumen Aether 3 Mal ausgeschüttelt. Hierbei wird der grösste Theil aufgenommen, ein kleiner Theil bleibt in der wässrigen Flüssigkeit zurück und lassen sich kleinere Mengen derselben durch Aether extrahiren. Der als Destillationsrückstand des Aethers verbleibende rothbraune Syrup erstarrt bei längerem Stehen zu einer Krystallmasse, welche in 250 CC. Wasser

gelöst wird. Diese Lösung wird bis nahe zum Sieden erhitzt, mit 30 CC. neutr. Bleiacetates (1 : 5) versetzt und zur Trennung von einem harzig braungefärbten Niederschlage rasch filtrirt. Aus dem Filtrate krystallisirt das Bleisalz der Säure in durchsichtigen Nadeln und Prismen. Aus dem von vielen Tagen gewonnenen Bleisalz wurde das Blei durch Schwefelwasserstoff entfernt, das Filtrat vom Schwefelblei vorsichtig, anfangs bis zur beginnenden Dunkelfärbung am Wasserbade, später im Vacuum eingeengt bis zur Abscheidung von fast ungefärbten, durchsichtigen, grossen, prismatischen Krystallen. Die Krystalle enthalten Krystallwasser, welches sie bei gewöhnlicher Temperatur abgeben, wobei sie undurchsichtig werden und zerfallen. Die Analyse ergab die Formel $C_8H_8O_4$. Die Säure krystallisirt mit 1 Molecül Wasser. Sie schmilzt bei 146,5 bis 147°, ist leicht löslich in Wasser, Alcohol und Aether, fast unlöslich in Chloroform, Benzol, Toluol. Die wässrige Lösung der Säure verhält sich beim Stehen mit Ammoniak oder Natronlauge, gegen Silberlösung, Kupfer und Wismuth wie der Harn (s. oben). Mit Eisenchlorid entsteht die schon erwähnte, rasch verschwindende Blaufärbung (noch bei der Verdünnung 1 : 400); beim Kochen mit concentrirter Eisenchloridlösung Geruch nach Chinon. Mit Millon'schem Reagens entsteht in der Kälte anfangs Gelbfärbung, später ein amorpher, gelber Niederschlag, welcher beim Kochen ziegelroth wird (wie Hydrochinon). Beim Erhitzen sublimirt die Säure scheinbar unverändert, bei Luftzutritt wird das Sublimat blau. Beim Schmelzen mit Kali entsteht Gentisinsäure (Hydrochinoncarbonsäure) und Hydrochinon. Durch die Resultate der Kalischmelze, die Analysen des Bleisalzes $(C_8H_7O_4)_2Pb$, des Aethylesters $[C_8H_7O_4(C_2H_5)]$, des durch Methylirung gewonnenen Derivates $[(C_8H_6O_4)(CH_3)_2]$ und des Lactons $C_6H_3(OH)\genfrac{}{}{0pt}{}{O}{CH_2}>CO$ wurde festgestellt, dass die Säure einbasisch ist, 2 Hydroxylgruppen im Benzolreste enthält und dass ihr folgende Constitutionsformel zukommt: $C_6H_3(OH)_2CH_2COOH$. Die Verff. benennen sie Homogentisinsäure. Die Säure ist diejenige Dioxyphenylessigsäure, welche sich vom Hydrochinon ableitet. Die Verff. nehmen an, dass Marshall's Glycosursäure nicht ganz reine Homogentisinsäure sei, verweisen aber ausdrücklich auf die Verschiedenheit ihrer Säure von der durch Kirk

bei Alkaptonurie aufgefundenen Uroleucinsäure, von welcher in ihrem Falle keine Spur aufzufinden war. Die nahen Beziehungen der Homogentisinsäure zum Hydrochinon, welche vom Organismus als Hydrochinonschwefelsäure ausgeschieden wird, liessen Verff. vermuthen, dass in ihrem Falle die Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren verändert sei. Es ergab sich jedoch aus wiederholt und zu verschiedenen Zeiten ausgeführten Bestimmungen, dass die Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren nicht im Geringsten von der Norm abweiche. Zur quantitativen Bestimmung ihrer Säure benutzten Verff. die Eigenschaft derselben, ammoniakalische Silberlösung zu reduciren und verfuhren in folgender Weise: 10 CC. des filtrirten Harns werden mit 10 CC. concentrirtem Ammoniak versetzt, hierauf werden einige CC. einer $^1/_{10}$-Normalsilberlösung zufliessen gelassen. Zur Erzielung leichter Filtration werden nach 5 Minuten 5 Tropfen einer mässig concentrirten Chlorcalciumlösung und 10 Tropfen Ammoniumcarbonat zugesetzt. Nach dem Durchschütteln hüllt der Calciumcarbonatniederschlag das metallische Silber so ein, dass man rasch ein klares, gefärbtes Filtrat erhält. Dieses Filtrat wird mit Silberlösung geprüft; tritt keine weitere Reduction ein, so versetzt man eine zweite Probe des Filtrates mit Salzsäure; entsteht dabei Chlorsilber, so wiederholt man den Versuch mit kleineren Mengen Silber unter den gleichen Bedingungen. Reducirt jedoch das Filtrat noch, so wird beim zweiten Versuche eine grössere Menge von Silberlösung verwendet, bis der Punkt erreicht ist, wo das Filtrat des Silberniederschlags keine der beiden Reactionen mehr zeigt. Es ergab sich zur Rechnung, dass 1 Grm. wasserfreie Homogentisinsäure 2,60 bis 2,65 Grm. Silber entspricht. Unter der bewiesenen Voraussetzung, dass die reducirende Substanz des Alkaptonharns nur Homogentisinsäure war, ergab die als zuverlässig erprobte Methode im Mittel der Bestimmungen eine Ausscheidung von 4 Grm. der Säure in der 24stündigen Ausscheidung, demnach bei einer mittleren Harnmenge von 2030 CC. in 24 St. einen Gehalt von 0,226 $^0/_0$ an Homogentisinsäure. Es ergab sich ferner, dass die oben beschriebene Darstellungsmethode nicht quantitativ ist. Theoretische Erwägungen führten Verff. zur Vermuthung, dass die Muttersubstanz der Homogentisinsäure Eiweiss sei und zwar jene Atomgruppen des Eiweissmolecüls, welche

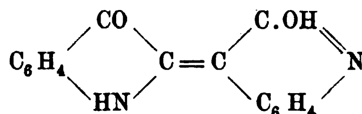
Benzolreste enthalten. Solche Substanzen sind die α-Amidoparaoxyphenylpropionsäure (Tyrosin) und die α - Amidophenylpropionsäure. Verff. machten nun bei ihrem Patienten Stoffwechselversuche mit Tyrosin, welche ergaben, dass das zugeführte Tyrosin nahezu vollständig in Homogentisinsäure überführt wird. Weitere theoretische Erwägungen führten Verff. zu dem Schlusse, dass die Bildung ihrer Säure aus dem Tyrosin nicht als abnorme Function des Stoffwechsels in den Geweben aufzufassen sei, sondern als eine Wirkung einer besonderen Art von Microorganismen. Der Nachweis dieser Microorganismen ist den Verff. bisher nicht gelungen, ebenso wenig, wie v. Udránszky und Baumann die bei Cystinurie supponirten Microorganismen nathweisen konnten, sondern bekanntlich nur aus dem Vorhandensein von Cadaverin und Putrescin im Darminhalte erschlossen haben. Die Darmentleerungen ihrer Patienten enthielten nie Homogentisinsäure, woraus Verff. schliessen, dass die Bildung derselben im oberen Darmtracte vor sich geht, die Microorganismen aber im unteren Darmtracte zu Grunde gehen. Versuche, die Homogentisinsäurebildung im Darme durch Desinfection des Darmes zu beeinflussen, führten zu keinen abschliessenden Resultaten. Fütterungsversuche mit Homogentisinsäure am Hunde ergaben die völlige Ungiftigkeit derselben, ferner eine starke Vermehrung der Aetherschwefelsäuren auf Kosten der Sulfatschwefelsäure. An dem der Fütterung folgenden Tage konnte unveränderte Säure im Urin in geringen Mengen nachgewiesen werden. Als Hauptumwandlungsproduct der Säure wiesen Verff. Toluhydrochinon nach, welches in Form der Aetherschwefelsäure ausgeschieden wird. Die Spaltung erfolgt demnach nach folgender Gleichung: $C_6H_3(OH)_2CH_2 . COOH = C_6H_3(OH)_2 . CH_3 + CO_2$, analog der bei der Fäulniss erfolgenden Spaltung der Paraoxyphenylessigsäure in p-Kresol und Kohlensäure $C_6H_4(OH) . CH_2 . COOH = C_6H_4(OH) . CH_3 + CO_2$. Daraus schliessen Verff., dass beim Hunde die Spaltung ihrer Säure durch Fäulnissprocesse im Darme bewirkt wird. Dass dieser Zerfall der Säure bei dem Patienten nicht erfolgt, ist Verff. ein neuer Beweis für ihre Annahme, dass die Bildung der Säure im obersten Darmtheile erfolgt, wo eine Fäulniss noch nicht stattfindet und diesen obersten Darmparthien rasch durch Resorption entzogen wird. — Es

ist nicht möglich, die an geistvollen und interessanten Details reiche Untersuchung in gebührender Ausführlichkeit zu besprechen und sei diesbezüglich auf die Originalarbeit verwiesen. Kerry.

287. **C. Mazetti: Einfluss der Milz auf die Indicanausscheidung im Urin.** [1]) An drei Malariakranken mit sehr grosser Milz findet M., dass die Einführung hauptsächlich eiweisshaltiger Nahrung von sehr starker Indicanurie gefolgt ist. — Ein Hund, welcher auf Fleischkost nicht mit Indicanurie stärkeren Grades reagirt, zeigt nach Exstirpation der Milz auf wiederholte Einführung von Fleischkost wiederholte Perioden intensiver Indicanurie.

Rosenfeld.

288. **Heinr. Rosin: Ueber das Indigoroth (Indirubin).** [2]) Verf. stellte sich die Aufgabe, den bei verschiedenen Farbenreactionen im Harn beobachteten rothen Farbstoff (Jaffé'sche Probe, Rosenbach'sche Reaction) mit dem pflanzlichen Indigoroth zu vergleichen und deren eventuelle Identität festzustellen. Zur Gewinnung des Indigoroths aus käuflichem Indigo wurde, statt des zu einem unreinen Producte führenden Berzelius'schen Verfahrens, der Indigo mit siedendem Chloroform erschöpft, die vereinten rothen Lösungen theilweise abdestillirt und der bereits krystallinische Rückstand aus heissem Aether umkrystallisirt. Dadurch wurden rothe Nadeln oder rhombische Blättchen erhalten, welche in der Zusammensetzung und den Eigenschaften mit dem von A. Bayer künstlich erhaltenen Indirubin vollständig übereinstimmten, die also mit Indigblau isomer sind und denen die Constitutionsformel



zukommt. Das Indigroth wird von concentrirter Schwefelsäure zu einer Sulfonsäure gelöst und gibt mit Reductionsmitteln eine Küpe

[1]) Intorno alla influenza della milza sulla eliminazione dell'Indicano per le orine. Nota di Cesare M. studente. Annali di Chimica e Farm. **18**, 66. — [2]) Virchow's Arch. **123**, 519—566.

wie Indigblau. Von indifferenten Lösungsmitteln wird es am besten von Chloroform und Eisessig, ferner auch von Alcohol, Aether, Benzol etc. gelöst. Beim Erhitzen sublimirt es zum Theile in violettrothen Dämpfen; seine Lösungen geben ein characteristisches Absorptionsspectrum im Grün. — Indigoroth des Harns. Als Muttersubstanz desselben müssen die Indoxylverbindungen des Harns betrachtet werden; am besten lässt es sich aus jenen pathologischen Harnen gewinnen, welche die Rosenbach'sche Reaction zeigen, wie Verf. schon früher [J. Th. **19**, 460] mittheilte. Auch aus normalen Harnen kann es in geringer Menge dargestellt werden, sehr reichlich aber aus Pferde-, weniger gut aus Rinderharn; Hundeharn enthielt nur wenig, Kaninchenharn gar nichts davon. Indigroth bildet sich auch bei der Jaffé'schen Harnprobe, wenn man sie in der Wärme ausführt; aber auch in der Kälte, wie man durch Ausschütteln mit Aether und Abheben desselben nachweisen kann: nach 24 Stunden hat sich derselbe deutlich roth gefärbt. In einem Falle von Cystopyelitis hatte sich aus dem faulenden Harn ebenfalls Indigroth neben Indigblau abgesetzt. Es scheint demnach das Indigroth auf verschiedene Weise aus den Indoxylverbindungen des Harns entstehen zu können, stets aber neben Indigblau und zwar entsteht in der Wärme vorwiegend das erstere, in der Kälte vorwiegend letzteres. Zur Darstellung wird der pathologische Harn (oder auch Pferdeharn) mit basisch-essigsaurem Blei in Portionen zu 5 Litern ausgefällt, das Filtrat mit Salzsäure versetzt, das Chlorblei abermals durch Filtriren getrennt, auf je 1 Liter etwa 20 Grm. Salpetersäure zugesetzt und nun bis nahe zum Sieden erhitzt. Ist die Färbung dunkelkirschroth geworden, so wird rasch abgekühlt, mit fester Soda die meiste Säure abgestumpft und der ausfallende Farbstoff (womöglich alle einzelnen Portionen auf einem Filter) gesammelt, gewaschen, getrocknet, mit Chloroform kochend ausgezogen, die Lösungen abdestillirt und der Rückstand wie oben durch Umkrystallisiren aus Aether gereinigt. Als Zusammensetzung des so gewonnenen, mit den obigen Präparaten vollkommen übereinstimmenden Körpers ergaben sich 73,05 % C, 4,25 % H und 10,85 % N, berechnet für $C_{16}H_{10}N_2O_2$ 73,28, 3,82 und 10,68 %. — Zur Erkennung des Indigoroths neutralisirt man die betreffende Harnflüssigkeit mit Soda

und schüttelt mit Aether aus; die Lösung muss schön roth sein und die Absorption im Grün ergeben. Der Aetherrückstand muss in Alcohol mit rother Farbe löslich sein, und diese Lösung muss beim Erwärmen mit etwas kohlensaurem Natron und Traubenzucker eine Küpe geben. — Verhältniss der bekannten und beschriebenen Harnfarbstoffe zum Indigroth. Mit Indigoroth identische und auch als solches angesprochene Farbstoffe wurden beobachtet von Schunk [Journ. f. pract. Chemie **75**; 1858 und 1866, pag. 97], von Jaffé bei Beschreibung seiner Reaction, von Hoppe-Seyler [Virchow's Arch. **27**, 388; 1863], von Nencki und Niggeler [J. Th. **4**, 219] in einem Falle von »rother Indigurie.« Nencki erhielt bei Verfütterung von Oxindol und Dioxindol rothe Farbstoffe aus dem Harn, welche damit identisch zu sein scheinen; auch der von Niggeler nach Eingabe von Isatin erhaltene rothe Harnfarbstoff ist zweifelsohne Indigoroth. Von den nicht benannten Farbstoffen ist seinen Eigenschaften nach Indigroth der von Leube bei einer an Osteomalarie, Cystitis und Nephritis leidenden Frau beobachtete »pathologische« Farbstoff [J. Th. **16**, 468]. In den Nieren einer an eiteriger Pyelitis verstorbenen Frau fand Chiari [J. Th. **18**, 317] Indigoconcremente, welche neben Indigblau einen rothen Farbstoff enthielten, der wie der von Ord beobachtete [J. Th. **8**, 158] Indigoroth ist. Einen Fall von Indigurie, wo ebenfalls Indigroth auftrat, wurde von Kahler veröffentlicht [J. Th. **19**, 423], weitere Beobachtungen rühren von Ortweiler [J. Th. **16**, 466], Krukenberg resp. Friedr. Müller [J. Th. **14**, 464], Thudichum [On Cholera chemically investigated London 1867] und Wyss [Harn bei Cholera. Arch. f. Heilkunde 1868] her. Mit Indigoroth identische, aber mit anderen Namen belegte Farbstoffe sind: a) Heller's Urrhodin [Vom Urophaeïn, Heller's Arch. 1852], das er aus Harn und Harnsedimenten darstellte. b) Urorubin von Plósz. Auch dieses wurde wieder in einem Falle von Cystopyelitis aufgefunden [J. Th. **12**, 188 und **13**, 80], später auch aus anderen Harnen dargestellt [vergl. Udránszky **17**, 215]. In allen diesen Fällen lassen die Eigenschaften der erhaltenen Farbstoffe keinen Zweifel zu, dass es sich um Indigoroth gehandelt habe. — Von Indigoroth verschiedene Farbstoffe. a) Skatol-

farbstoff. Dieser von Brieger aus dem skatoxylschwefelsauren Kali dargestellte Farbstoff [J. Th. **7**, 287; **9**, 188 und **10**, 136] ist wiederholt mit dem Indigoroth verwechselt worden; insbesondere muss betont werden, dass die rosarothen, purpurrothen und violetten Färbungen des Harns beim Erwärmen mit Salzsäure oder bei Anstellung der Jaffé'schen Reaction keineswegs auf Skatolfarbstoff beruhen, wie dies Brieger [J. Th. **7**, 287], Jaffé, Salkowski und Leube [Die Lehre vom Harn, pag. 155, 1882], Salkowski [J. Th. **19**, 459], Neubauer und Vogel [Analyse des Harns, 1890] angenommen haben, sondern einerseits durch Indigoroth bedingt werden, falls es sich um indoxylreiche Harne handelt, anderseits durch das Uroroseïn von Nencki und Sieber [J. Th. **12**, 229] hervorgerufen werden. J. Otto [J. Th. **14**, 274] hat den Skatolfarbstoff auch einmal im Harne eines Diabetikers aufgefunden, einen etwas anders beschaffenen Skatolfarbstoff hat Mester [J. Th. **18**, 149] beschrieben. Alle diese Farbstoffe sind durch ihre Zersetzlichkeit und ihre sonstigen Eigenschaften von dem Indigoroth verschieden; es ist kein Grund vorhanden, irgend welche Rothfärbung des normalen oder pathologischen Harns auf einen beim Menschen und ohne Einverleibung von Skatol doch nur hypothetischen Skatolfarbstoff zurückzuführen. b) Uroroseïn. Dieser Farbstoff entsteht nach Nencki und Sieber im pathologischen Harn schon in der Kälte, wenn man 50—100 CC. desselben mit 5—10 CC. Salz- oder Schwefelsäure versetzt. Das Uroroseïn wird aber von Alkalien sofort entfärbt und geht nicht in den Aether über, wodurch es sich leicht vom Indigoroth unterscheidet. Es kann dieser Farbstoff auch neben Indigblau und Indigroth bei der Jaffé'schen Probe auftreten. c) Mit dem Indigoroth ist auch die Rothfärbung verwechselt worden, welche der gelbe Harnfarbstoff nach Zusatz von Säuren annimmt; dieser Farbstoff kann in gleicher Weise wie das Uroroseïn vom Indigoroth unterschieden werden. d) Uroerythrin. Dieser, durch Alkalien sich grün färbende Farbstoff des Sedimentum lateritium dürfte kaum mit den anderen Farbstoffen verwechselt werden. Ebenfalls verschieden sind noch das Urohämatin von Harley [Verh. der phys.-med. Ges. zu Würzburg, 1854], der ebenfalls eisenhaltige Farbstoff von Giacosa [J. Th. **16**, 213] und das Urorubro-

hämatin von Baumstark. — Im Anschlusse berichtet Verf. noch, dass vollkommen reines Indigoblau bei der Sublimation theilweise in das isomere Indigoroth übergeht. Andreasch.

289. A. Katz: **Die klinische Bedeutung der Urobilinurie.**[1]) Den Nachweis von Urobilin im Harn führt Verf. nach der gebräuchlichen Methode durch (Ausschütteln von 25 CC. Harn mit 5 CC. Chloroform, Verdampfen des Chloroforms, Aufnehmen des Rückstandes mit alcoholischem Ammoniak und Chlorzinklösung im Ueberschuss, Prüfung des Filtrates auf grüne Fluorescenz und spectrales Verhalten). Gleichzeitig wurde der Harn der beobachteten 40 Fälle auf Indican geprüft. Mit Rücksicht auf seine Fälle und nach eingehender Besprechung der Ansichten über den Ursprung des Urobilins kommt Verf. zu dem Schlusse, dass ein intestinaler Ursprung des Harnurobilins auszuschliessen sei, dass ein hämatogener Ursprung desselben hauptsächlich dann angenommen werden könne, wenn extravasirtes Blut resorbirt wird, dass jedoch in den meisten Fällen eine vermehrte Urobilinausscheidung im Harne auf Stoffwechselveränderungen im Leberparenchym hindeute, sei es, dass diese Veränderungen dauernd bleiben oder passagerer Natur sind (im Fieber, nach Injection von Tuberculinum Kochii, also bei »Ueberladung des Blutes« mit ihm fremden Stoffen, oder bei Icterus, Cholelithiasis in Folge von Circulationsstörungen). Kerry.

290. G. Hoppe-Seyler: **Ueber die Ausscheidung des Urobilins in Krankheiten.**[2]) Der Verf. verwendet zur Bestimmung des Urobilins im Harn folgende Methode an: 100 CC. Urin werden mit verdünnter Schwefelsäure angesäuert und mit schwefelsaurem Ammoniak gesättigt; hierbei scheiden sich nach längerem Stehen und Umrühren rothe Flocken aus, während die Flüssigkeit hellgelb wird und keinen Urobilinstreifen mehr zeigt. Verf. filtrirt erst nach längerer Zeit, weil ein Theil des Urobilins erst langsam aus dem Chromogen durch Oxydation an der Luft entstehen

1) Wiener medic. Wochenschr. 1891, No. 28—32. — 2) Virchow's Arch. **124**, 30—47.

soll. Die Flocken werden aufs Filter gebracht, mit einer concentrirten Lösung von schwefelsaurem Ammoniak gewaschen und nach dem Abpressen zwischen Filtrirpapier mit gleichen Theilen Alcohol und Chloroform wiederholt extrahirt, die gelbliche Lösung wird von dem bräunlich gefärbten Rückstand in einen Scheidetrichter abfiltrirt. Das Extract wird im Scheidetrichter mit Wasser versetzt, bis das Chloroform sich gut abscheidet und ganz klar wird. Die Chloroformlösung wird dann in einem gewogenen Becherglas auf dem Wasserbad verdunstet, der Rückstand bei 100 ° getrocknet, mit Aether extrahirt, filtrirt, der Filterrückstand in Alcohol gelöst, wieder in's Becherglas gebracht, eingedampft, getrocknet, gewogen. Die mehr oder weniger gelbliche bis rothbraune Masse ist in Chloroform gut löslich und besteht nach Ansicht des Verf. zum Theil aus verändertem Urobilin, nämlich aus dem bereits bekannten braunen Umwandlungsproduct, das aber vom Urobilin nicht wesentlich differirt. Die erhaltenen Gewichte bezieht Verf. daher auf Urobilin. Mit dieser Methode erhält man bei mehreren Analysen aus demselben Urin gleiche Werthe. Die unter normalen Verhältnissen gefundenen Zahlen schwanken zwischen 0,08—0,14 (im Mittel 0,123). Bei 55 untersuchten pathologischen Fällen ergab sich folgendes Verhältniss: Der Urobilingehalt des Harns ist vermehrt bei Stauung der Galle in der Leber, wenn die Diurese reichlich ist, zweitens bei Stagnation des Dickdarminhaltes, drittens bei Blutungen in inneren Organen. Sie ist normal bei manchen Formen der Anämien. Sie ist herabgesetzt 1. bei darniederliegender Leberthätigkeit, 2. bei Stauung der Galle ohne Abfluss in den Darm und geringer Diurese. 3. Einige Zeit nach Ablauf eines Icterus. Kerry.

291. **Olaf Hammarsten: Ueber Hämatoporphyrin im Harn.**[1]) Verf. hat 4 Fälle von hämatoporphyrinhaltigem Harn beobachtet und er hat in zwei Fällen den Farbstoff in krystallisirtem Zustande isolirt. Alle vier Fälle beziehen sich auf geisteskranke Weiber, die während

---

[1]) Två fall af hämatoporfyrin i urinen, und: Ytterligare två fall af hämatoporfyrin i urin från sinnessjuka. Upsala Läkareförenings förhandlingar **26**, 259 u. 487.

längerer Zeit Sulfonal genommen hatten, ein causaler Zusammenhang zwischen dem Sulfonalgebrauche und der Hämatoporphyrinurie war wenigstens in ein paar Fällen höchst wahrscheinlich, wenn er auch nicht ganz sicher bewiesen werden konnte. Von den 4 Harnen reagirte einer, in Folge alkalischer Harngährung, alkalisch; die 3 übrigen reagirten sauer. Spuren von Blut (von der Menstruation herrührend) kamen in einem Falle vor. Eiweiss war in zwei Fällen spurenweise vorhanden; Zucker und Gallenfarbstoffe fehlten immer. Alle 4 Harne hatten eine abnorme, mehr oder weniger dunkle Sherry-Portwein- oder Bordeauxwein-rothe Färbung. — Der Harn No. 2, welcher von einer an Melancholie leidenden Frau stammte, zeigte ausserdem, der Jaffe'schen Indikanprobe gegenüber, folgendes auffallende Verhalten. Bei der Ausführung dieser Probe nahm nämlich der Harn eine schöne Rosafarbe an, aber es trat keine Spur, sei es von Indigoroth oder von Idigoblau auf. In derselben Weise wie der Harn verhielt sich auch das mit Bleisalzen vollständig entfärbte Harnfiltrat. Dieses letztere enthielt nämlich ein Chromogen, welches bei der Indikanprobe, aber auch nach Zusatz von Salzsäure allein, einen prachtvoll rothen Farbstoff lieferte. Von dem Indigoroth unterschied sich dieser Farbstoff dadurch, dass er weder von Chloroform noch von Aether aufgenommen wurde, und ferner dadurch, dass er im Spektrum keinen Absorptionsstreifen zeigte. Durch dieses Verhalten unterschied sich auch der Farbstoff von dem Uroroseïn, von dem er auch darin ababwich, dass er im Tageslicht nicht erblasste, sondern tagelang darin unverändert blieb. Ob es hier um einen Skatolfarbstoff sich handelte, lässt Verf. dahingestellt sein. — Zur Isolirung der verschiedenen, in den Harnen vorkommenden Farbstoffe wurde in folgender Weise verfahren. Es wurde erst mit Baryumacetatlösung vollständig gefällt (Niederschlag No. 1) und dann abwechselnd mit Soda- und Baryumacetatlösung so lange versetzt, bis der entstehende Niederschlag nicht länger rosagefärbt, sondern rein weiss war (Niederschlag No. 2). Das neue Filtrat wurde genau neutralisirt und darauf mit Bleizuckerlösung und Bleiessig gefällt (Niederschlag No. 3). Dieser letztgenannte Niederschlag (No. 3) enthielt regelmässig Urobilin und einen anderen, gelben Farbstoff, welcher zweifelsohne mit dem gewöhnlichen gelben Harnfarbstoff identisch war. Die Niederschläge

1 und 2 enthielten, wenn auch in verschiedener relativer Menge, das Hämatoporphyrin und die anderen rothen Harnfarbstoffe. Zur weiteren Trennung dieser Farbstoffe wurden die an der Luft getrockneten Niederschläge mit Alcohol, welcher 5 % Schwefelsäure oder Chlorwasserstoffsäure enthielt, bei Zimmertemperatur behandelt. Die alcoholischen Auszüge wurden dann mit Chloroform gemischt und mit Wasser im Ueberschuss versetzt. Die Hauptmasse der Farbstoffe wurde hierbei von dem Chloroform zurückgehalten; nach vollständigem Auswaschen mit Wasser liess man die Chloroformlösung bei Zimmertemperatur spontan eintrocknen. In dem Harn No. 1 bestand der so gewonnene Rückstand aus Hämatoporphyrin neben einem rothbraunen, amorphen Farbstoff, welcher in Aethyl- und Amylalcohol löslich war und von dem Urobilin dadurch sich unterschied, dass er nach Zusatz von Ammoniak und Chlorzink weder fluorescirte noch einen Absorptionsstreifen im Spectrum zeigte. In dem Harne No. 2 enthielt der Rückstand neben Hämatoporphyrin einen ebenfalls amorphen, rothbraunen Farbstoff, dessen Lösung 3 Absorptionsstreifen zeigte und welcher zu dem Hexahydrohämatoporphyrin in naher Beziehung zu stehen schien. Beim Behandeln des Chloroformrückstandes mit kaltem Alcohol wurden die amorphen Farbstoffe gelöst, während das Hämatoporpyrin ungelöst zurück blieb. Durch Auflösen in gelinde erwärmtem Alcohol und Erkaltenlassen konnte das Hämatoporphyrin als feine Krystallnadeln ausgefällt und so gereinigt werden. Das so gewonnene Hämatoporphyrin war dem Nencki-Sieberschen Hämatoporphyrin so ähnlich, dass an die Identität beider kaum zu zweifeln war. Bei dem genauen Vergleiche mit einem Originalpräparate von Nencki stellten sich indessen kleine Differenzen beider heraus. Das Nencki'sche Hämatoporphyrin ist nämlich leicht löslich in stark verdünnten Mineralsäuren, in welchen das Harnhämatoporphyrin unlöslich war. Die neutrale Verbindung von jenem Hämatoporphyrin mit einer Mineralsäure ist leicht löslich in kaltem Alcohol, während die entsprechende Verbindung des Harnhämatoporphyrins darin fast unlöslich ist. Auch in spectroscopischer Beziehung findet sich ein kleiner Unterschied zwischen beiden. Im Anschluss an die Schilderung des Spectrums des Harnhämatoporphyrins lenkt Verf. die Aufmerksamkeit auf das bisher nicht genügend bekannte,

characteristische Spectrum des Hämatoporphyrins in ammoniakalischer oder alkalischer, mit Chlorzink versetzter Lösung. Dieses Spectrum giebt unter geeigneten Verhältnissen ein sehr vorzügliches Mittel zur Erkennung einer Verunreinigung des Hämatoporphyrins mit Urobilin ab. — Die Harne 3 und 4 enthielten ebenfalls Hämatoporphyrin, welches indessen beim Behandeln des Chloroformrückstandes mit kaltem Alcohol in Lösung ging und nicht in krystallisirtem Zustande erhalten werden konnte. Wegen dieses Verhaltens fehlte auch in diesen Fällen die völlige Garantie für die Reinheit des Pigmentes. Nach den Löslichkeitsverhältnissen und dem spectroscopischen Verhalten zu urtheilen, schien indessen der Farbstoff in diesen zwei Harnen mit dem Nencki'schen Hämatoporphyrin ganz identisch zu sein. Bemerkenswerth ist es auch, dass der Harn No. 3, welcher in alkalische Gährung übergegangen war, eine Muttersubstanz des Hämatoporphyrins enthielt. Nach der Extraction des Barytniederschlages mit salzsäurehaltigem Alcohol wandelte sich diese Muttersubstanz in der mit Ammoniak übersättigten Lösung an der Luft in typisches Hämatoporphyrin um. Ausser dieser Muttersubstanz des Hämatoporphyrins enthielt dieser Harn neben Urobilin und gelbem Farbstoff denselben amorphen rothbraunen Farbstoff wie der Harn No. 1. Der Harn No. 4 enthielt ausser amorphem Hämatoporphyrin, Urobilin und gelbem Farbstoff — anscheinend denselben amorphen rothbraunen Farbstoff wie die Harne 1 und 3, obwohl er nicht ganz von Urobilin befreit werden konnte. — Es ist vielleicht nur ein Zufall gewesen, dass die zwei Fälle, in welchen der Harn krystallisirendes Hämatoporphyrin enthielt, lethal verliefen, während in den zwei anderen Fällen mit amorphem Hämatoporphyrin die Hämatoporphyrinurie wieder verschwand und Genesung eintrat. In allen 4 Fällen war die Menge des Hämatoporphyrins, gegenüber der Menge der anderen rothen oder rothbraunen Farbstoffe, eine sehr geringe.

Hammarsten.

292. E. Salkowski: **Ueber Vorkommen und Nachweis des Hämatoporphyrins im Harn.**[1]) Der Verf. hat in Harnen (von 3 ver-

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 286—309.

schiedenen Patienten), welche eine eigenthümlich dunkle Färbung besassen (etwa wie eine alkalische Drachenblut-Harzlösung) Hämatoporphyrin nachweisen können. Der Nachweis gelang vor Allem spectroscopisch im alkalischen und sauren Harne und geringe Abweichungen von dem spectroscopischen Verhalten des reinen Hämatoporphyrins und eines mit Hämatoporphyrin versetzten Harnes werden vom Verf. in ausführlicher Weise aufgeklärt. Beim Ausschütteln des nativen Harnes mit Aether, Benzol, Chloroform, Essigäther, Amylalcohol geht kein Farbstoff über. Der angesäuerte Harn gibt nach längerem Stehen mit Amylalcohol den Farbstoff an diesen ab und der gelbrothe Amylalcohol zeigt das spectroscopische Verhalten des Hämatoporphyrins in saurer Lösung, daneben liess sich bei einem der Fälle auch Urobilin nachweisen. In Essigäther geht aus dem sauren Harne nur Urobilin über. Ein mit Hämatoporphyrin versetzter Controlharn zeigt dasselbe Verhalten. Bei Salzsäurezusatz erhält der Harn sowie der Contralharn eine violette Nuance, mit Ammoniak werden beide mehr gelb. Starkes Kochen mit Salpetersäure lässt die Farbe abblassen, ohne sie zu zerstören. Beim Erhitzen mit Zinkstaub uud Natronlauge wird der Harn heller als citronengelb. Der urobilinhaltige Harn zeigt jedoch immer noch das Urobilinspectrum, während die Hämatoporphyrinstreifen verschwinden. Nach der Filtration und dem Ansäuern mit Salzsäure wird der helle Harn wieder röthlich und zeigt nach 24 St. wieder die beiden Hämatoporphyrinstreifen. Der Farbstoff wird mit Bleizucker aus dem Harn gefällt, die Filtrate werden farblos oder leicht gelblich. Aus dem Bleiniederschlag löst salzsäurehaltiger Alcohol den Farbstoff und zeigt die Lösung die beiden Streifen des sauren Hämatoporphyrins, nach Ammoniakzusatz treten 4 Streifen auf. Aus der saueren Lösung geht der Farbstoff in Amylalcohol über. Wird derselbe mit Wasser wiederholt geschüttelt und so von der überschüssigen Säure befreit, so erscheinen spectroscopisch die 4 Streifen des neutralen Hämatoporphyrins. Der Farbstoff ist fällbar durch alkal. Chlorbaryumlösung (10 % Chlorbaryumlösung und Barytwasser zu gleichen Theilen); die mit salzsäurehaltigem Alcohol entstehende Lösung aus den vorher ausgewaschenen Niederschlägen hat reine rothviolette Farbe und prägnant hervortretende Absorptionserscheinungen. Auch

durch Chlorcalcium und Ammoniak (oder kohlens. Natr.) ist der Farbstoff fällbar und aus dieser Kalkfällung lässt sich ein haltbares Farbstoffpräparat herstellen. Die Fällung mit alkalischer Chlorbaryumlösung, die nachherige Extraction des Niederschlages mit salzsäurehaltigem Alcohol, welche zweckmässig unter Verreiben des Niederschlages in der Reibschale geschieht und die spectroscop. Untersuchung schlägt Verf. als klinische Methode vor. Dieser Nachweis gelingt, wenn einer der untersuchten Harne auf das zehnfache verdünnt ist, mit 30 CC. Harn. Bei noch geringeren Mengen Hämatoporphyrin (10 Th. auf 250 verdünnt) wird der Harn mit Bleizucker gefällt, der Niederschlag mit Wasser und abs. Alcohol gewaschen und mit salzsäurehaltigem Alcohol aufgenommen. Das Filtrat wird hierauf mit alkal. Chlorbaryumlösung wie oben behandelt. Um zu einer Mengen-Schätzung des Hämatoporphyrins zu gelangen, bestimmte Verf. in dem durch Fällen mit Chlorcalcium erhaltenen sorgfältig gereinigten Niederschlag den Glührückstand und fand, dass in 100 CC. Harn nicht mehr als 0,0871 Grm. Farbstoff enthalten sei. Durch die oben erwähnte Fällung mit Bleizucker waren höchstens 0,035 pro Mille Hämatoporphyrins nachweisbar. Gestützt auf die Ansicht von Nencki und Sieber nimmt Verf. an, dass die Ausscheidung von Hämatoporphyrin im Harn auf einen Zerfall von Blutfarbstoff deutet und Verf. berechnet die tägliche Ausfuhr an Hämatoporphyrin in seinen Fällen auf 0,87 Grm., entsprechend 18 $^1/_2$ Grm. Hämoglobin; also etwa $^1/_{32}$ des Hämoglobinvorrathes geht ohne Ersatz verloren. Verf. hält dies für eine doch gewichtige Anomalie und stützt dies auch damit, dass von den bisher beschriebenen (ausschliesslich weibl. Individuen betr.) 6 Fällen von Hämatoporphyrinausscheidung 3 tödtlich endeten. Die 3 vom Verf. beobachteten Fälle betrafen Individuen, welche Sulfonal in gewöhnlicher Dosirung nahmen. Bei Aussetzung des Sulfonals wurde der Harn lichter, nach Wiederaufnahme der Medication wieder dunkler. In den 3 anderen Fällen, welche Verf. aus der Literatur bekannt sind, hat einer ebenfalls Sulfonal genommen, bei den 2 anderen Fällen ist es nicht bekannt, wohl aber erhielt einer dieser Fälle Acetanilid. Es ist nicht entschieden, ob das im Körper circulirende Hämatoporphyrin deletär wirkt, oder der Tod der Sulfonalwirkung zuzuschreiben ist. Kerry.

293. **A. Jolles: Ueber das chemische Verhalten der Harne nach Sulfonalintoxication.**[1]) Die Beobachtungen ergaben: 1. Die eigenthümliche, rothbraune Farbe der Harne nach Sulfonalintoxication rührt von dem Gehalte an Hämatoporphyrin her. 2. Zum Nachweise des Hämatoporphyrins im Harne eignet sich das spectroscopische Verhalten der salzsauren und der ammoniakalischen Lösung. 3. Eine brauchbare klinische Methode ist auch das Salkowski'sche Verfahren, welches auf der Fällbarkeit des Farbstoffes durch alkalische Chlorbariumlösung beruht, wobei die durch Behandlung der Niederschläge mit salzsäurehaltigem Alcohol erhaltenen Lösungen ausgezeichnet sind durch die Prägnanz der Absorptionserscheinungen. 4. Nach Sulfonalintoxication sind im Harne deutliche Spuren von Albumen, sowie renale Elemente nachzuweisen. 5. Ob der vermehrte Gehalt an reducirenden Substanzen resp. der Gehalt an Glycuronsäure mit der Sulfonalintoxication in einem Zusammenhange steht, ist noch eine offene Frage. 6. Nach Sulfonalintoxication sind im Harne auch geringe Mengen unveränderten Sulfonals zu constatiren. 7. Der grösste Theil des Sulfonals verlässt den Organismus in Form von löslichen gepaarten Schwefelsäuren. 8. Neutrale Schwefelverbindungen konnten nicht nachgewiesen werden. Andreasch.

294. **H. Senator: Ueber schwarzen Urin und schwarzen Ascites.**[2]) S. weist darauf hin, dass unter dem Namen Melanin verschiedene Farbstoffe zusammengefasst werden. In einem Falle, wo der dunkelrothbraune Harn die Reaction mit Chromsäure gab, erwies sich reichlich vorkommendes Indikan als Ursache der Reaction. Zur Unterscheidung von Melanogen und Indikan verwendet man Bromwasser und Eisenchlorid, welche beide auf Indikan nicht einwirken. In einem Falle von ausgebreiteter Melanose enthielt der Harn reichlich Melanogen, die entleerte, dunkelbraun gefärbte Ascitesflüssigkeit fertiges Melanin. Nach Einspritzung von Melanin in die Bauchhöhle enthielt der Harn der Kaninchen viel Indikan, aber kein Melanogen. Andreasch.

295. **R. Kerry und G. Kobler: Ueber das Verhalten der Harne bei Infectionskrankheiten gegen Benzoylchlorid.**[3]) (Vorläufige

---

[1]) Intern. klin. Rundschau 1891, No. 49 u. 50. — [2]) Charité-Annal. **15.** — [3]) Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 29.

Mittheilung.) Die Verff. gingen von der Annahme aus, dass in gewissen Phasen mancher Infectionskrankheiten Ptomaïne oder diesen verwandte Körper nachweisbar sein mögen und bedienten sich zum eventuellen Nachweise der von Baumann und Udránszky angegebenen Methode. Wenn man demnach Harne von Individuen. welche an Typhus, Diphtheritis, Pyämie, Tuberculose, croupöser Pneumonie leiden, mit Benzoylchlorid und Natronlauge schüttelt, den hierbei gebildeten Niederschlag abfiltrirt, wäscht, in absoluten Alcohol aufnimmt und die klare, alcoholische Lösung mit sehr viel Wasser verdünnt, so erhält man in allen bisher untersuchten Fällen, besonders aber zur Zeit des Fieberabfalles, eine zumeist sehr dichte, gelbe bis rothgelbe Trübung, aus der sich häufig ein krystallinischer Niederschlag absetzt. Harne normaler Menschen, sowie an anderen als infectiösen Krankheiten leidenden Individuen, ferner die Harne Infectionskranker nach der Entfieberung zeigten beim schliesslichen Behandeln mit Wasser nur eine leichte Trübung, gewöhnlich aber nur eine geringe Opalescenz. »Es machte bei den in Genesung übergegangenen Erkrankungsfällen den Eindruck, als wären in den letzten Tagen des Fiebers die toxischen Substanzen in erhöhtem Maassstabe aus dem Organismus ausgeschieden worden.« Ein aus den Benzoylverbindungen abgespaltener basischer Körper zeigte Alkaloidreactionen, in der Benzoylverbindung konnte Stickstoff nachgewiesen und durch die Schmelzpunktbestimmung Benzamid ausgeschlossen werden. Die Lösung des basischen Körpers erzeugte nach Injection geringer Mengen bei Thieren toxische Erscheinungen, welche beim Frosche nach kurzer Zeit mit dem Tode endigten. Die Ausbeute an Benzoylverbindungen ist im Einzelfalle sehr gering. Die genaue chemische Characterisirung der in Frage kommenden Körper wird in Aussicht gestellt. Kerry.

296. E. Bonardi: **Untersuchungen über die Giftigkeit des Urins in einigen Infectionskrankheiten.**[1]) Die Giftwirkung des Urins bei einigen Infectionskrankheiten hängt nicht von speciellen Toxinen

---

[1]) Ricerche sulla toxicità delle orine in alcune malattie infettive. Riv. Clinica 1890, pag. 389.

aus der Gruppe der Leucomaïne ab. Im Pneumonieurin und in dem bei Rheumatismus articularis acutus sind in reichlicher Menge Leucomaïne, im Masernurin und bei galloppirender Phthise kaum mehr als normal, die toxische Wirkung entspricht in ihrer Intensität der vorhandenen Menge von Leucomaïnen, aber der Verf. schreibt doch die Giftwirkung lediglich dem Gehalt an Harnstoff und Kalisalzen zu. Spritzt man nämlich künstliche Kalium-Harnstofflösungen, welche die natürlichen Proportionen nachahmen, Thieren ein, so erhält man ein der Harnvergiftung analoges Bild. Dabei entfallen die Convulsionen und anderen motorischen Reizerscheinungen auf die Wirkung des Harnstoffs, die allgemeine Depression und die paralytischen Phänomene auf die Kaliwirkung. Rosenfeld.

297. G. Kobler: **Ueber einige Beziehungen der Diurese zur Harnstoff- und Harnsäureausscheidung, insbesondere bei den Compensationsstörungen der Herzkranken.**[1]) Man nahm früher an, dass eine Zunahme der Diurese in der Regel mit einer Zunahme der Harnstoffausscheidung einhergeht. Diese Annahme ist indessen nicht unbestritten geblieben und Kobler unternahm es, seine diesbezüglichen Versuchsergebnisse mitzutheilen. In Versuchsreihen, wo unter völlig unbeeinflussten Verhältnissen ein Vergleich zwischen Harnwasser- und Harnstoffausscheidung geschah, konnte bei den für die Untersuchung verwendeten Individuen ein sehr gleichmässiges, kaum in Grammen variirendes Verhalten der Grössen des Harnstoffs constatirt werden. Es besteht zweifellos auch in diesen Dingen ein gewisser individueller Spielraum, gewiss sind aber an normalen Personen bei gleichbleibender Diät und sonstigen gleichen äusseren Verhältnissen nur in geringen Grenzen schwankende Werthe in der Harnstoffausscheidung zu beobachten. — In weiteren Versuchsreihen wurden grössere Wassermengen, als in gewöhnlichem Zustande der Fall war, zugeführt und hierbei wohl selbstverständlich eine Vermehrung der Diurese, aber keine Vermehrung der Harnstoffausscheidung erzielt. Der Hauptzweck der Publication scheint die Prüfung dieser Verhältnisse in pathologischen Fällen, so insbesondere

1) Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 19, 20.

in solchen, wo Compensationsstörungen von Seiten des Herzens und in Folge dessen Urinverminderung bestanden und nun durch Verabreichung von Digitalisinfus und die dadurch erzielte Kräftigung der Herzaction eine Steigerung der Diurese herbeigeführt wurde. In allen diesen Fällen stellt sich mit eintretender Compensation ausser der Steigerung der Wasserausscheidung auch eine mehr oder minder erhebliche Vermehrung der Harnstoffausfuhr ein. Der Verf. ist der Ansicht, dass diese Vermehrung des Harnstoffs grösstentheils durch die Ausspülung des in dem Hydrops der Gewebe angesammelten Harnstoffs bedingt sei. Für diese Auffassung spricht auch die vom Verf. in mehreren Fällen vorgenommene Bestimmung der Harnsäure, welche gleichfalls einen Parallelismus der Ausscheidung dieses Körpers mit steigender Diurese ergab. Kerry.

298. **W. D. Halliburton: Bericht über pathologische Ergüsse.**[1]) Verf. bestätigt, dass bei allgemeinem Hydrops die Flüssigkeit des subcutanen Oedems am wenigsten Eiweiss enthält [C. Schmidt, Runeberg, J. Th. **14**, 457]. Er fand in einem Falle von Herzkrankheit den Eiweissgehalt derselben gleich 0,33 %, den der Flüssigkeit aus der Pleura gleich 1,48 %. Peptone oder Albumosen fanden sich niemals in serösen Flüssigkeiten. Fibrinogen wurde manchmal als Fibrin bestimmt, meist aber in der Summe der nach Hammarsten's Magnesiumsulfat-Methode bestimmten Globuline mit einbegriffen. Die Peritoneal-Flüssigkeiten gerinnen selten spontan, stets auf Zusatz von Blutserum, enthalten also Fibrinogen. Die Gesammtmenge der Albuminstoffe in nicht entzündlichen Transsudaten fand Runeberg (l. c.) bei Hydrämie (incl. Nephritis) 0,03 bis 0,41 %, Stauung in der Vena portarum 0,37 bis 2,68, Herzkrankheiten 0,84 bis 2,3 %; Verf. fand im Mittel bei Leberkrankheiten 1,760 %, bei Nierenkrankheiten 2,209, Herzkrankheiten 4,589 %. Nach Wooldridge[2]) besteht bei Herzkrankheiten eine Veränderung in der Beschaffenheit des Blutes, welche ein leichteres Durchdringen der Gefässwand bedingt

1) Report on pathological effusions. Brit. med. journ. July 26, 1890. — 2) Wooldridge, Proc. roy. soc. **115**, 309, 1889.

[vergl. Hoffmann, J. Th. 9, 349]. Bezüglich des Verhältnisses des Globulin zum Albumin bestätigte Verf. die grossen Schwankungen dieses »Eiweissquotienten« von Fall zu Fall. Die durch wiederholte Punctionen in demselben Fall gewonnenen Flüssigkeiten weichen wenig von einander ab (Scherer).

	Specifisches Gewicht	Gesammt-Eiweiss %	Albumin %	Globulin %
A. Bright'sche Krankheit I	1,014	2,037	1,256	0,781
« « II	1,015	2,499	1,607	0,896
« « III	1,015	2,401	1,829	0,572
« « IV	1,015	2,152	1,375	0,777
B. « « I	1,015	2,210	0,300	1,910
« « II	1,012	1,954	0,154	1,800

Pleural-Flüssigkeiten[1]) gerinnen in der Regel langsam spontan; in entzündlichen Flüssigkeiten tritt die Gerinnung schnell ein. Verf. theilt folgende Analysen mit:

	Specifisches Gewicht	Gesammt-Eiweiss %	Fibrin %	Albumin %	Globulin %
A. Pleuritis . . .	1,023	5,123	0,016	2,114	3,002
B. « . . .	1,020	3,437	0,017	1,189	1,241
C. « . . .	1,020	5,202	0,109	3,330	1,760
D. Bright'sche Krankheit	1,015	2,518	0,007	1,852	0,660
E. « «	1,012	1,324	0,006	0,915	0,403
F. « «	1,016	1,482	0,013	0,700	0,779

Für Pericardialflüssigkeit (vom Pferd) fand Friend in zwei Bestimmungen feste Bestandtheile 3,5989 und 4,2047 %, darin Albuminstoffe 2,8641 und 2,3846, enthaltend Fibrin 0,0117, Globulin 1,1069 und 1,1603, Albumin 1,7455 und 1,3983 %, Extractivstoffe 2,432, Salze 0,7575 und 1,3769 %. Das specifische Gewicht betrug 1,018. — In einer Hydroceleflüssigkeit waren 6,100 % Albuminstoffe, darin Globulin 1,128, Albumin 4,972 %. — Zwei Flüssigkeiten des subcutanen Oedems bei Bright'scher Krank-

[1]) In einem Falle von hämorrhagischer Hydrothorax und einem Falle von Hydrocele fanden sich reichlich Cholesterinkrystalle.

heit besassen das spec. Gewicht 1,013 resp. 1,009, die festen Bestandtheile betrugen 0,592 resp. 0,640 %, darin Albumin 0,453 resp. 0,4493, Globulin 0,139 resp. 0,191 %. — Ovarialflüssigkeit vom Gewicht 1,004 enthielt feste Bestandtheile 2,576 %, darin Albuminstoffe (incl. Mucin) 1,342, andere organische Substanzen 0,793, Anorganisches 0,441; Nucleïn war nicht darin enthalten.

Herter.

299. **Luigi Devoto: Ueber die Ausscheidung von Jod- und Salicylpräparaten in Exsudate.**[1]) Im Anschlusse an die Streitfrage bezüglich des Ueberganges von Jod in Exsudate [Rosenbach und Leuch, J. Th. **20**, 400 und 424] hat D. ein Exsudat gewählt, bei welchem circulatorische Störungen ausgeschlossen sind, nämlich die Flüssigkeit der Blasen, welche durch Cantharidenpflaster auf der Haut hervorgebracht werden. Die Versuchsindividuen erhielten entweder schon seit einiger Zeit oder erst während des Versuches Jodkalium. In der gewonnenen Flüssigkeit (40—60 CC.) liess sich direct niemals Jod nachweisen (Stärke, Chloroform), wohl aber nach dem Veraschen mit Soda oder Ausfällung der Eiweisskörper durch Ammonsulfat in 12 unter 13 Fällen. Es geht mithin das Jod, obwohl schwer, doch in die Flüssigkeit der Vesicatorenblasen über. Auch Salicylsäure liess sich nach der Einführung nachweisen.

Andreasch.

300. **R. v. Jaksch: Ueber den Nachweis und das Vorkommen von Pepton in den Organen und Blute von Leukämischen.**[2]) Der Verf. hat mit Hilfe der Methoden von Devoto und Hofmeister nachgewiesen, dass das Blut Leukämischer in Bezug auf den Peptongehalt ein differentes Verhalten zeigt; in einzelnen Fällen ist es sehr reich an Pepton. In diesen Fällen ist das Leichenblut besonders reich an Pepton und nimmt der Gehalt an demselben mit der Fäulniss zu. Milz und Leber von Leukämischen sind sehr peptonhaltig, aber auch die Milz gesunder Menschen. Bei Untersuchung von Geweben auf Pepton geben die beiden Methoden grosse Differenzen

1) Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 129—131. — 2) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 243.

derart, dass nach Hofmeister Pepton gefunden wird, wo Devoto's Methode ein negatives Resultat ergibt. Bei der Untersuchung von Transsudaten, Exsudaten und Harnen stimmen beide Methoden überein. Kerry.

301. **E. Freund und F. Obermayer: Ueber die chemische Zusammensetzung leukämischen Blutes.** [1]) Die Blutuntersuchung eines intermusculären Hämatoms bei einem an lienaler und myälogener Leukämie Verstorbenen ergab folgende Zahlen:

Wasser	895,8
Feste Stoffe	104.2
Eiweiss und Hämatin	72,0
Pepton	12,3
Fett	7,1
Lecithin	3,8
Cholesterin	2,1
Salze	9,8

Die Analyse wurde mit Ausnahme der Peptonbestimmung nach Hoppe-Seyler's Methode ausgeführt. Das Pepton bestimmten die Verff., indem sie das Blut nach Schmidt-Mülheim enteiweissten und das eingeengte Filtrat nach dem Ansäuern mit Eisessig mit Phosphorwolframsäure fällten, nach einer Stunde durch ein stickstofffreies Filter filtrirten und den mit schwefelsäurehaltigem Wasser gewaschenen, trockenen Niederschlag zur Stickstoffbestimmung nach Dumas verwendeten. Zur Rechnung wurde der Stickstoffgehalt des Fibrinpeptons nach Maly mit 17,13 % angenommen. Der Stickstoffgehalt des leukämischen Blutes vertheilt sich in folgender Weise:

Gesammtstickstoff des nativen Blutes	1,35 %
Stickstoff des enteiweissten Blutes	0,33 «
Stickstoff des Peptons	0,13 «
Stickstoff der Extractivstoffe	0.20 «

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 310—318.

Die Aschenanalyse (nach Jarisch) ergab folgende Zahlen:

Auf 100 Theile Asche berechnet.

	Leukämie.	Normal.
Phosphorsäureanhydrid	16,92	8,82
Schwefelsäureanhydrid	12,31	7,11
Chlor	17,82	30,74
Kali	15,65	26,55
Natron	38,52	24,11
Kalk	0,47	0,90
Magnesia	0,07	0,53
Eisenoxyd	2,24	8,16
	104,00	106,92
Für Chlor abzuziehender Sauerstoff	4,00	6,92
Summe	100,00	100,00

Die Untersuchung ergibt eine bedeutende Vermehrung des leukämischen Blutes an Fett, Lecithin und Cholesterin, eine Verminderung des Eiweissgehaltes (7,2 % gegen 19 % des normalen Blutes) und eine Verminderung der festen Stoffe (10,4 % gegen minimal 19 %). In der Asche sind K, Cl, Ca und Mg vermindert, Na und Phosphorsäure vermehrt. Die Verff. führen diese Differenzen auf die geänderte histologische Beschaffenheit, den geringen Gehalt an rothen und den vermehrten an weissen Blutkörperchen zurück und stützen ihre Annahme mit Analysen von Eiterkörperchen, welche einen reichlichen Gehalt an Pepton, Fett, Lecithin, Cholesterin im organischen Theil, ein Ueberwiegen von Kalium und Phosphorsäure gegenüber Natrium und Chlor in der Asche aufweisen. Es seien die zwei veröffentlichten Eiteraschenanalysen Obermayer's angeführt:

In 100 Theilen Asche.

	Mastitis.	Empyem.
Phosphorsäureanhydrid	24,12	13,21
Schwefelsäureanhydrid	4,27	3,33
Chlor	20,09	34,07
Kali	3,64	3,08
Natron	40,46	43,69
Phosphorsaurer Kalk, Phosphorsaure Magnesia, Phosphorsaures Eisen	5,49	5,53

Kerry.

302. **Tschirkoff: Ueber die Blutveränderungen bei der Addison'schen Krankheit.**[1]) T. fasst die Ergebnisse seiner Untersuchungen in Folgendem zusammen: Das Procentverhältniss des Hämoglobins ist bei der Addison'schen Krankheit im Ganzen und selbst bei vorgerückten Fällen hinreichend gross. Der Gehalt des Blutes an Reductionshämoglobin ist in veralteten Fällen vermehrt und zeigt erhebliche Schwankungen. Sehr wahrscheinlich circulirt im Blute eine bedeutende Quantität von Methämoglobin. Das Vorhandensein eines Ueberflusses von Reductionshämoglobin im Blute gibt nicht die Veranlassung zu der Hautpigmentation. Der Wechsel in der Hautfärbung und in dem Verhältnisse der Bestandtheile des Blutpigments hängt wahrscheinlich davon ab, dass die Haut das Pigment aus dem Blute empfängt und dasselbe in einer veränderten Form dem Blute wieder zurückgibt. Die Addison'sche Krankheit kann als eine Krankheitsform betrachtet werden, in welcher das Pigment nicht quantitativ, sondern qualitativ verändert wird. Andreasch.

303. **F. Hoppe-Seyler: Blut und Harn eines Falles von Melanosarcom.**[2]) Der Verf. berichtet über die Blutanalyse eines an melanotischem Sarcom Erkrankten. Die Untersuchung wurde nach den Methoden, welche der Verf. in seinem Lehrbuch angibt, ausge-

1) Zeitschr. f. klin. Med. 19, Supplementb. 87—100. — 2) Zeitschr. f. physiol. Chemie 15, 179—188.

führt. Die Zusammensetzung der rothen Blutkörperchen, für 1000 Gewichtstheile berechnet, ergibt:

Oxyhämoglobin	404,06	Gewichtstheile	
Albuminstoffe	0,81	»	
Lecithin	1,62	»	Aetherauszug
Cholesterin	5,70	»	Aetherauszug
Alcoholauszug	1,59	»	
Wasserauszug	7,72	»	
Feste organische Stoffe	423,41	Gewichtstheile	
Wasser und anorganische Stoffe	576,59	»	
Summe . .	1000,00	Gewichtstheile.	

Die Zusammensetzung des Blutserums, für 1000 Gewichtstheile berechnet, ergibt:

Albuminstoffe	67,68	Gewichtstheile
Lecithin	2,323	»
Cholesterin.	0,654	»
Fette	3,473	»
Alcoholauszug	1,63	»
Wasserauszug	2,18	»
Anorganische Salze	7,53	»
Feste Stoffe . .	85,47	Gewichtstheile
Wasser	914,53	»
Summe . .	1000,00	Gewichtstheile.

Die Bestimmung des Gehaltes an Blutfarbstoff wurde mit dem Spectrophotometer von Hüfner ausgeführt und mit einem kleinen Apparate, der »colorimetrischen Doppelpipette,« über welche der Verf. nähere Mittheilungen bringen wird; er bespricht die einzelnen gefundenen Werthe und bemerkt, dass die Quantität der Eiweissstoffe der rothen Blutkörperchen stets gering befunden wird, und die geringe Menge im speciellen Fall innerhalb der Fehlergrenze liegt. Der Werth des Lecithins erreicht nicht die sonst gefundene Höhe. Der gefundene Gehalt an Fibrin ist nach Ansicht des Verf.'s zu hoch und ungenau, da eine vollkommene Trennung desselben von der Globulinsubstanz des Serums, den farblosen Blutkörperchen und

den im Wasser nicht gelösten rothen Blutkörperchen nicht möglich ist. Der Verf. verweist auf eine von ihm ausgeführte Blutanalyse einer an Chylurie leidenden Frau[1]) und findet im Ganzen eine ziemliche Uebereinstimmung bei der Analyse. Ein Vergleich des Blutgehaltes an rothen Blutkörperchen und des Wassergehaltes der letzteren bei Pferde-, Hunde-, Rinds- und Menschenblut ergibt, dass das Gewicht der rothen Blutkörperchen in allen Fällen übereinstimmt, ungefähr $^{1}/_{3}$ vom Gewicht des ganzen Blutes ausmacht und dass der Wassergehalt der rothen Blutkörperchen im Verhältniss zu anderen Organen ein ausserordentlich niedriger ist (56,9—60,9 % gegen ca. 75 % in Muskeln und Drüsen). Eine krankhafte Veränderung des Blutes bei melanotischem Sarcom gegenüber gesundem Blute glaubt der Verf. nicht annehmen zu können. Bei der Untersuchung des Harns vom selben Falle, welcher frisch eine röthliche bis hellbraune Farbe hatte, an der Luft dunkelbraun und beim Erhitzen mit Salpetersäure noch dunkler wurde, fand Verf. häufig, aber nicht immer, viel Urobilin und einen Körper, dessen Isolirung nicht gelang, welcher aber einen sehr leicht löslichen braunen Farbstoff liefert, fällbar durch neutrales Bleiacetat. Beim Schmelzen mit Aetzkali wird er in Huminsäure und Protocatechusäure umgewandelt, dabei entsteht Ammoniak und etwas Indol. Verf. vermuthet, dass dieser Körper von einem leicht zersetzlichen Kohlehydrat oder von einer aromatischen Substanz, wie Brenzcatechin, abstamme.

Kerry.

304. **R. v. Jaksch: Ueber die klinische Bedeutung des Vorkommens von Harnsäure und Xanthinbasen im Blute, den Exsudaten und Transsudaten.**[2]) Der Verf. stellte sich die Frage, ob an der Verminderung der Alkalescenz des Blutes beim Fieber, bei der Nephritis und bei Anämien auch eine N-haltige Säure, die Harnsäure, theilnimmt oder theilnehmen kann. Zu diesem Zwecke entnahm Verf. den geeigneten Kranken 100—300 Grm. Blut mittelst blutiger Schröpfköpfe, welches unmittelbar nach der Entnahme gewogen und sofort nach Ludwig und Salkowski verarbeitet wurde. Um das

---

1) Hoppe-Seyler, Medicinisch-chem. Untersuchungen, pag. 551, 1869. — 2) Berlin, Fischer's Buchhandlung, 1891, 28 pag.

Blut zu enteiweissen, verdünnte es Verf. mit der 3—4 fachen Menge Wasser, versetzte es im Wasserbade bei beginnender Coagulation mit einigen Tropfen Essigsäure von der Dichte von 1,0335 (bei 15 ° C.) bis zur schwach sauren Reaction und liess es auf dem kochenden Wasserbade circa 15—20 Minuten, bis das Eiweiss in braunen, mittelgrossen Flocken sich absetzte. Hierauf wurde heiss filtrirt, wiederholt gewaschen und das klare, meist nur minimal gelb bis braun gefärbte Filtrat nach neuerlichem Zusatz von 0,3—0,5 Essigsäure über freiem Feuer aufgekocht, colirt und filtrirt und hierauf nach Zusatz von etwas phosphorsaurem Natron nach Ludwig-Salkowski auf Harnsäure untersucht. Die mit Salzsäure versetzten Filtrate, in welchen nach dem Ludwig'schen Verfahren die Harnsäure enthalten ist, wurden bis auf 10 CC. eingedampft und behufs Krystallisation der Harnsäure bis 24 St. stehen gelassen. Von der auskrystallisirten Harnsäure wurde durch ein Asbestfilter [1]) abfiltrirt und das Filtrat in einem Theile der Fälle auf Xanthinbasen untersucht. Krystallisirt die Harnsäure nicht aus, so wurde mit der salzsäurehaltigen Flüssigkeit in bekannter Weise die Murexidprobe gemacht. Entstand hierbei auf Zusatz von Ammoniak keine deutliche Rothfärbung, so wurde nach scharfem Trocknen der Reactionsrückstand in Wasser gelöst und bei Röthlichfärbung dieser Lösung nahm Verf., gestützt auf diesbezügliche Versuche, Harnsäure als erwiesen an, während eine Gelb- oder Braunfärbung der Lösung gewissen Xanthinbasen zugeschrieben wurde. Die Resultate von 105 Blutanalysen können in folgender Weise zusammengefasst werden: 1. Bei gesunden Menschen (9 untersuchte Fälle) lässt sich in 92—300 Grm. Blut keine mit der Murexidprobe nachweisbare Harnsäure finden. Den Widerspruch mit einem positiven Befunde von Garrod erklärt Verf. damit, dass dieser Forscher die 10 fache Menge Blutes untersuchte, während ein positiver Befund, welchen Abeles an dem Blute eines Strangulirten beobachtete, vom Verf. in der Weise erklärt wird, dass dieses Blut mit Kohlensäure überladen und daher nicht normal war. Auch Xanthin-

---

[1]) Verf. verwendet Asbest- statt der Glaswollfilter, sonst aber behält er die Ludwig'sche Methode vollkommen bei, welche ihm auch für undefibrinirtes Blut bei minutiöser Ausführung gute Zahlen gab.

basen fand Verf. im normalen Blute nicht. 2. Bei den verschiedensten uncomplicirten Erkrankungen des Nervensystems fand Verf. keine Harnsäure im Blute. 3. In 2 untersuchten Fällen von Diabetes (ohne Säureintoxication) war keine Uricacidämie vorhanden (so nennt Verf. das Vorkommen von Harnsäure im Blute). Fälle von Säureintoxication wurden nicht untersucht. 4. Beim Typhus erhielt Verf. in 9 Fällen ein negatives Resultat. Bei 2 weiteren Fällen war das Resultat positiv. Hierbei zeigte sich bei einem fiebernden Fall eine sehr geringe Menge Harnsäure, während bei dem zweiten, entfieberten Falle grössere Mengen Harnsäure nachweisbar waren. Dasselbe Verhalten ergab ein Fall von sichergestellter Malaria, welcher im fieberfreien Stadium Harnsäure zeigte. Bei einem Fall von Angina catarrhalis war das Resultat stark positiv, bei einem Fall von abgelaufenen Masern negativ. 5. Bei Krankheiten der Leber, Milz, des Magens und des Bauchfells sind die Resultate verschieden: positiv in 2 Fällen von Magencatarrh, einem Falle von einer Milzgeschwulst, negativ bei einem Falle von Bauchfelltuberculose, Obstipation, schwankend bei Carcinom. Waren dieselben von Anämie begleitet, so war das Resultat positiv, wobei Verf. nicht entscheiden will, ob die Anämie die Ursache der Uricacidämie war. 6. Bei Erkrankungen des Herzens, des Herzbeutels und der Gefässe, sind die Resultate nicht einheitlich. 10 Untersuchungen zeigen, dass bisweilen bei nicht compensirten Herzfehlern eine geringe Uricacidämie auftreten kann. In beträchtlicherem Grade findet sich dieselbe manchmal bei pericardialen Exsudaten. 7. Bei Erkrankungen der Lunge und Pleura zeigt sich die Harnsäure bei der pleuritischen Exsudation, bei Emphysem mit Cyanose und bei croupöser Pneumonie. Bei den zwei letztgenannten Erkrankungen, ebenso bei den positiven Fällen von Herzerkrankungen scheint das gemeinsame Element die Ueberladung mit Kohlensäure zu sein. Bei chronischer Lungentuberculose ist keine Harnsäure nachweisbar, in manchen Fällen jedoch Xanthinbasen. 8. Acuter Gelenksrheumatismus: 5 Fälle negativ, 1 Fall während der Entfieberung positiv. 9. Erkrankungen der Niere: Von 10 Fällen von Nierenerkrankung, acuter und chronischer Form, zeigten 8 Fälle Uricacidämie. Bei einem der zwei negativen Fälle wurde so wenig Blut verwendet (7,7 Grm.), dass das Resultat

nicht einwandsfrei ist. 10. Bei Anämien (5 Fälle) ist Harnsäure stets gewöhnlich in grosser Menge vorhanden. Die eingangs gestellte Frage beantwortet Verf. somit dahin, dass bei Nephritis und Urämie, ferner bei Anämie thätsächlich die Harnsäure die vermuthete Rolle spiele. An der beim Fieber nachgewiesenen Säureintoxication betheiligt sich die Harnsäure nicht. Auch bei der Gicht kommt der Harnsäure nicht die von Garrod vermuthete pathognomonische Bedeutung zu. Die Ursache der Uricacidämie liegt nach Ansicht des Verf. in einer Alteration der Sauerstoffträger, der rothen Blutkörperchen. Verf. berichtet im Anschluss an diese Untersuchungen über Befunde von Xanthinkörpern im Blute. In Transsudaten und Exsudaten finden sich ausser Harnsäure auch Xanthinbasen (als Hypoxanthin) und in einzelnen Fällen »in grosser Menge« vermuthlich Guanin. Kerry.

305. **A. Beorchia-Nigris: Ueber die Vergiftung mit Exalgin.**[1]) Ausgehend von einem Falle von Exalginvergiftung bei einem Kranken mit Tic douloureux, bei welchem Verf. Methämoglobin im Blut noch 30 Tage nach dem Aussetzen des Exalgins fand, hat Verf. gefunden, dass Exalgin die Zahl der rothen Blutkörperchen sehr herabsetzt, dass der Hämoglobingehalt des Blutes sinkt und dass nach langer Verabreichung starker Dosen Methämoglobin bei Thieren auftritt. Exalgin vermindert zunächst die CO_2-Ausscheidung. Der Urin enthält Spuren von Albumin, gelegentlich Biliverdin. Die Nieren sind an den Glomeruli und Tubuli contorti leicht alterirt. Die Leber zeigt verstreute beginnende Zellnecrosen. In der Milz viele Kernfiguren. Rosenfeld.

306. **P. Krohl: Zur Kenntniss der Wirkungen der Oxalsäure und einiger Derivate derselben.**[2]) Vergiftungen (per os resp. subcutan) mit oxalsaurem Natron bewirken nach Verf. bei Säugethieren als erstes und constantestes Symptom Ausscheidung eines vergährbaren Zuckers im Harne. Die Ursache für das Auftreten dieses Diabetes

---

[1]) Sull' avvelenamento per Esalgina. Annali di Chim. e Farm. **14**, 65. — [2]) Arbeiten a. d. pharmakol. Inst. zu Dorpat 7, 130.

sieht Verf. in der durch oxalsaures Natron hervorgerufenen Alkalescensherabsetzung des Blutes. Malonsaures Natron war nicht im Stande eine Glycosurie hervorzurufen und stellte sich überhaupt als eine ganz ungiftige Substanz heraus. Es lag der Gedanke nahe, dass das richtigste Moment im ganzen Vorgange die feste Bindung des Complexes CO-CO sei, und dass im malonsauren Natron die leichte Zerstörbarkeit durch die Dazwischenlagerung des Methylens bewirkt werde. K. prüfte desshalb das oxalursaure Ammon, in welcher Verbindung die Theile des Complexes CO-CO unmittelbar fest aneinander gebunden sind. Wie vermuthet wurde, bewirkt das oxalursaure Ammon eine recht bedeutende Glycosurie. Bei antidotarischer Behandlung dieser Glycosurie mit Syzygium-Extract (Syzygium Jambolanum) sank die Glycosurie in kürzester Zeit bis auf Null und will daher der Verf. im Syzygium ein bei vielen Formen von Diabetes beim Menschen sehr heilbringendes Mittel sehen. Auch das Oxamid (feste Bindung der Gruppe CO-CO) bewirkt Glycosurie, ausserdem aber auch eine starke Oxamidconcrementbildung in den Nieren, im Nierenbecken, in den Ureteren und in der Blase. In kleinen Dosen ist das Oxamid unwirksam, da aber in der neuesten Zeit die Enstehung von Oxamid beim Zusammentreffen von Blausäure mit einem Ueberschusse von H_2O_2 festgestellt wurde, so unternahm Verf. auf Anregung von Prof. Kobert eine Reihe von Versuchen zur Klärung der Frage, ob nicht vielleicht das H_2O_2 bei CNH-Vergiftung als Antidot zu verwerthen sei. Es stellte sich heraus, dass man mit Hülfe von H_2O_2 im Stande ist, Katzen, Hunde und Kaninchen, welche per os oder subcutan die eben tödtliche oder eine die tödtliche sogar übersteigende Dosis von Blausäure erhalten haben, zu retten.

307. R. Kobert: **Ueber Cyanmethämoglobin und den Nachweis der Blausäure.**[1]) Die constanten und characteristischen Veränderungen, die man an Leichen mit CNH oder CNK resp. anderen Metallcyaniden vergifteter Menschen antrifft, sind: erstens auffallend hellrothe Färbung der Leichenflecke und zweitens

[1]) Stuttgart, Enke, 1891, 62 pag. mit einer Tafel in Farbendruck.

partielle resp. totale Hellrothfärbung der Magenschleimhaut, je nachdem HCN resp. Metall-CN als Gift wirkte. Diese wohlbekannte, bis jetzt aber völlig unerklärt gebliebene Thatsache bildete für K. den Ausgangspunkt seiner Untersuchungen und führte ihn beim näheren Prüfen der sich hier abspielenden Processe zur Fixirung eines neuen bisher unbekannten Körpers, dem er den Namen »Cyanmethämoglobin« (CNH-MetHb) beilegt, und ausserdem zur Aufstellung einiger für die forensische Medicin sehr wichtiger Methoden des CNH-Nachweises. Das Buch kann den Gerichtsärzten sehr warm empfohlen werden, welche letztere Verf. beim Abfassen seines Werkes ganz besonders im Auge hatte. — Die hellrothen Verfärbungen der CN-Leichen befinden sich gerade an denjenigen Stellen, wo man unter gewöhnlichen Verhältnissen vor Allem Methämoglobinbildung erwarten konnte, was auch thatsächlich für die Mehrzahl der vom Verf. untersuchten gewöhnlichen Leichen zutrifft. Der nächste Gedanke war desshalb der, ob nicht vielleicht Blausäure die braune Methämoglobinfarbe in eine hellrothe umzuwandeln im Stande wäre. Der Versuch bestätigte vollständig diese Vermuthung. Eine 1- oder 2 % Methämoglobinlösung bekommt nach Zusatz einiger Tropfen sehr verdünnter Blausäure eine prachtvolle hellrothe Farbe. Beim Spectroscopiren dieser veränderten Lösung sieht man nicht mehr den characteristischen Methämoglobinstreifen, es tritt jetzt an seiner Stelle ein Absorptionsspectrum, welches der Lage nach dem des reducirten Hämoglobins entspricht, aber viel undeutlicher erscheint. An eine Umwandlung des Methämoglobins durch CNH in reducirtes Hämoglobin ist aber gar nicht zu denken, denn es lässt sich nicht durch Schütteln des neu entstandenen Productes mit Luft, ja sogar durch stundenlanges Durchleiten von Luft die für Oxyhämoglobin characteristischen Streifen hervorrufen; ausserdem ist auch die hellrothe Farbe des durch CNH veränderten Methämoglobins von der dunklen des Hämoglobin sehr verschieden. Die durch Einwirken von CNH auf Methämoglobin gewonnene, bisher unbekannte Substanz nennt K. Cyanmethämoglobin und diese Substanz ist es, welche die Leichenflecke und die Magenschleimhaut bei der CNH- resp. CNK-Vergiftung so auffallend hellroth färbt. Nicht nur das Methämoglobin des Menschenblutes,

sondern auch dasjenige verschiedener anderer Blutarten wird in derselben Weise durch Einwirken von CNH in CNH-Methämoglobin übergeführt und die dabei etwa in Frage kommenden Unterschiede lassen sich aus dem relativen Gehalte der Blutart an Hämoglobin ableiten, denn ausser Hämoglobin sind alle übrigen Blutbestandtheile für das Zustandekommen der CNH-Methämoglobin-Bildung im Blute störend; am günstigsten verläuft deshalb der Vorgang bei Anwendung des krystallinischen Oxyhämoglobins. Störend auf die Reaction wirken auch zu grossen Mengen von $K_3 Cy_6 Fe$ (welches zum Ueberführen des Oxyhämoglobin in Methämoglobin am häufigsten angewandt wird), sowie von Säuren; geringe Mengen von Säuren beeinträchtigen dagegen die Reaction nicht. CNH-Methämoglobin ist eine ziemlich widerstandsfähige Substanz. Den reducirenden Einflüssen der Fäulniss widersteht das CNH-Methämoglobin so gut, dass man noch an 8 Tage alten Giftleichen dasselbe unzersetzt nachweisen kann. Die Blausäure schützt gewissermaassen das Methämoglobin von der Reduction. Auch den oxydirenden Eigenschaften, sogar des nativen Sauerstoffes widersteht das CNH-Methämoglobin sehr stark. Fast allen Einflüssen gegenüber, welche das Methämoglobin in Hämatin und Hämochromogen umwandeln, ist das CNH-Methämoglobin machtlos. Zusatz von Schwefelammonium zu einer CNH-Methämoglobin-Lösung, falls nicht zu wenig CNH anwesend ist, hat keine Wirkung. Eine ähnliche Farbenveränderung des Methämoglobin, wie sie durch CNH bewirkt wird, bewirken auch verschiedene Alkalien (»alkalisches Methämoglobin) und ausserdem, wie K. zum ersten Male aufmerksam macht, salpetersaure und salpetrigsaure Alkalien. Vom CNH-Methämoglobin unterscheiden sich aber die beiden Methämoglobin-Derivate dadurch, dass das alkalische Methämoglobin ein Spectrum besitzt, das mit dem des Oxyhämoglobin fast identisch ist, während das Salpeter-Methämoglobin spectroscopisch dem gewöhnlichen Methämoglobin ähnelt. — Aehnlich dem CNH wirken auf Methämoglobin das CNJ, Metallcyanide und Rhodanverbindungen (letztere aber nur in verhältnissmässig grossen Quantitäten), so dass man dem CNH-Methämoglobin weder durch blosse Inspection noch durch das Spectroscop ansehen kann, welcher Cyanverbindung es seine Entstehung verdankt. Was die Empfindlichkeit der Einwirkung der Cyanver-

bindung anbetrifft, so genügen schon 0,000003 Grm. (beim Verdünnungsgrade 3:2000000), um 1 CC. einer 1 % Methämoglobin-Lösung in characteristischer Weise zu verändern, es steht also die Methämoglobinreaction an Empfindlichkeit durchaus nicht hinter den besten Blausäurereactionen zurück, und ist entschieden empfindlicher als die Silber- und Berlinerblaureaction. Zum Vortheil der Methämoglobinreaction muss auch angeführt werden, dass die angewandte Blausäure nicht etwa verloren geht, sondern dass sie sich quantitativ abdestiliren lässt. — Auch ist die Reaction umkehrbar, indem sie zum Nachweis des Methämoglobin dienen kann, welcher Nachweis schon von A. Klein auf Anregung von K. verwerthet wurde (siehe Studien über den gerichtlich chemischen Nachweis von Blut. Ing.-Diss. Dorpat. 1889. p. 27). — Enthält ein Leichenblut so viel HCN, dass bei zufälliger oder künstlicher Umwandlung des Blutfarbstoffes in Methämoglobin letzteres in CNH-Methämoglobin übergeht, so ist es leicht begreiflich, dass man in so einem Falle vermittelst eines einzigen Bluttropfens ohne vorhergehende Destillation oder sonstiger complicirter chemischer Manipulationen mit voller Sicherheit den Nachweis einer Blausäurevergiftung führen kann. Die dazu nöthige Menge des Giftes übertrifft die tödtliche Dosis ungefähr um 12—15 Mal. Einen derartigen Fall hatte K. untersucht und in seiner Monographie genau beschrieben. Das verschiedene Verhalten des gewöhnlichen und CNH-haltigen Blutes dem H_2O_2 gegenüber, das Schönbein zum Nachweis der Blausäure verwerthet hat, findet durch K.'s Untersuchungen eine vollständige Bestätigung. In der That lässt sich vermittelst dieser Methode die Blausäure noch in millionenfacher Verdünnung und bei Anwendung ausserordentlich kleiner Mengen von Blut nachweisen. Der ganze Vorgang findet seine Erklärung darin, dass die Blausäure, die ihrer reducirenden Eigenschaften wegen zu den heftigen allgemeinen Protoplasmagiften gezählt werden muss, dass Protoplasma der rothen Blutkörperchen abtödtet; dabei werden aber auch diejenigen Substanzen, die die Selbstreduction des Blutes bedingen und das Hämoglobin von den oxydativen Wirkungen des H_2O_2 zu schützen im Stande sind, mitgetödtet. Während somit gewöhnliches Blut ohne Zugrundegehen seines Farbstoffes von H_2O_2 oxydirt wird, tritt im CNH-haltigen

Blute eine Zersetzung des Hämoglobins ein, wobei letzteres in eine nicht näher bekannte weisse Substanz umgewandelt wird. — Das Ausbleiben der Selbstreduction des CNH-haltigen Blutes kann nach K. ebenfalls zum Nachweis der Blausäure im Blute dienen, da die Empfindlichkeit dieser Reaction bei Anwendung einer 1 % Blutlösung grösser als 1:880000 ist. Die Angabe Schönbein's, dass CNH die durch Oxydation zustande kommende bläuende Wirkung z. B. von Leontodon aufhebt, hat K. zu einer Methode des CNH-Nachweises ausgearbeitet. Bringt man in zwei Flaschen gleiche Mengen eines sehr verdünnten JK-Stärkekleisters, setzt zur ersten Flasche eine Spur HCN und dann zu beiden Flaschen tropfenweise sauerstoff- resp. ozonhaltiges Wasser, so färbt sich der Inhalt der zweiten Flasche sehr bald blau, während der der ersten der Bläuung vollkommen Widerstand leistet. Mit dieser Methode lässt sich CNH noch bei einer enormen Verdünnung und in ganz minimaler Menge nachweisen. Noch vortheilhafter ist es diese Methode in der Weise anzuwenden, dass man umgekehrt verfährt, d. h. durch CNH die gebildete Jodstärke zum Verschwinden bringt: 1 CC. Stärkekleister durch 0,04 Mgrm. J blau gefärbt, wird sofort nach Zusatz von 0,000 0008 Grm. CNH entfärbt. Von allen anderen Stoffen, die in gleichem Sinne wie die Blausäure auf Jodstärke wirken, kommen im sauren Destillate des Blutes und der Eingeweide nur wenige vor (H_2S), und auch diese sind meist sehr leicht auszuschliessen. Durch die obigen Versuche auf das CNJ geführt, versuchte K. die bis jetzt völlig unberührt gebliebene Pharmakologie dieses Stoffes einer Prüfung zu unterwerfen. Vor allem kommt dem CNJ die Eigenschaft zu, dass es Oxyhämoglobin direct in CNH-Methämoglobin überführt, indem das J das Oxyhämoglobin in Methämoglobin umwandelt und somit die CN-Componente in der characteristischen Weise einwirken lässt, es werden daher Leichen von mit CNJ vergifteten Menschen und Thieren viel eher und intensivere CNH-Methämoglobinbildung im Blute zeigen als CNH-Leichen. — Das CNJ ist ein ausgesprochenes Blutgift, indem ihm eine beträchtliche, Blutkörperchen lösende Wirkung zukommt, was seinerseits ebenfalls für die CNH-Methämoglobinbildung günstige Verhältnisse schaffen muss. Das CNJ ist ausserdem ein ausgesprochenes allgemeines Protoplasmagift, es wirkt aber drei

bis vier Mal weniger tödtlich als die in ihm enthaltene Blausäure; ob nicht vielleicht auf Grund dieser letzten Eigenschaft des Jodcyans eine Blausäurevergiftung mit Jod, gelöst in Jodkalium zu behandeln sei, muss den weiteren Versuchen vorenthalten werden. Es sei zum Schluss bemerkt, dass durch die neuen spectroscopischen Untersuchungen von H. Grabe (Untersuchungen des Blutfarbstoffes etc. Ing.-Diss. Dorpat. 1892, p. 24) die Stellung des CNH-Methämoglobins als eines Körpers sui generis gesichert ist, da ihm ein vollständiges Spectrum zukommt. A. Schmul.

308. **C. v. Noorden und A. Ritter: Untersuchungen über den Stoffwechsel Nierenkranker.**[1]) Die Verff. untersuchten die Resorption der Nahrung bei Nierenkranken, den Einfluss des Wechsels der Nahrung auf die Thätigkeit der Niere und den Einfluss der Art der Kost auf die Albuminurie. Die sehr genauen Stoffwechseluntersuchungen ergaben, dass der Verlust an Nahrungsstoffen durch den Koth manchmal grösser ist als normal, manchmal nicht, dass der Verlust die N-Substanz fast durchgängig mehr betrifft als das Fett, dass im Einzelfall der Verlust schwankt und auch die Form der Nierenerkrankung keinen Zusammenhang mit dem Stoffverluste erkennen lässt. Milchstickstoff wurde theils gut ausgenützt, theils auffallend schlecht, wenn Milch in der Kost vorherrschte. Bezüglich des Verhältnisses der Stickstoffeinfuhr zur Stickstoffausfuhr gelangten Verff. in einigen Versuchen zur Bestätigung der Angaben von Fleischer und fanden bald ein bedeutendes Stickstoffdeficit, bald eine gute Ausscheidung im Harn, anscheinend regellos. In einem Fall von Schrumpfniere zeigte sich bei völlig gleichbleibender Diät und bei vollem Wohlbefinden des Patienten eine bedeutende Retention von Stickstoff (24,32 Grm. N entsprechend 52 Grm. Harnstoff innerhalb 5 Tagen). Ein zweiter Fall zeigte im Gegensatz hierzu bei einer sehr geringen Retention (1,9 Grm. N in 3 Tagen) einen urämischen Anfall. Die Frage über den Einfluss bestimmter Kostordnung auf die Nierenthätigkeit (wobei stets auf gleichbleibenden Calorienwerth beim Wechsel der Nahrung Rücksicht genommen wurde)

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. **19**, Supplementb., 197—223.

ergab ebenfalls keine einheitlichen Resultate. In einem Falle von Schrumpfniere zeigt sich N-Retention bei reiner Milchkost, (vielleicht auf Eiweissansatz zu beziehen) entsprechende N-Ausscheidung nach Ersatz eines Theiles des Milchcaseïns durch Eiereiweiss. Die Albuminurie ist dabei bei der Milch-Eierkost grösser als bei der Milchkost. Ein zweiter Fall, welcher anfangs 2 Liter Milch pro Tag erhält, später 1 Liter Milch und 150 Grm. Fleisch, endlich dasselbe und Eier, zeigt in der ersten Periode eine geringere N-Ausfuhr als Einfuhr (Eiweissansatz, nicht Harnstoffretention, wobei die grösseren Schwankungen in der täglichen N-Ausfuhr gegenüber der Norm bemerkenswerth sind), in der zweiten Periode, bei Fleischnahrung, steigt die N-Ausfuhr, in der 3. Periode erscheint wieder ein auf Eiweissansatz beziehbares N-Deficit. Bei einem 3. Falle zeigt sich, dass ein irgendwie beträchtlicher Einfluss der Form des Eiweisses auf das Ausscheidungsvermögen der Niere nicht stattfindet. Bei einem acuten Falle liess sich ein Einfluss der Kost auf die Eiweissausscheidung nicht beobachten. Dagegen zeigte sich bei chronischen Fällen zu verschiedenen Malen, dass der Uebergang von einer Diät zur anderen eine deutliche Schwankung der Albuminurie mit sich bringt, welcher sich alsbald wieder ausgleicht. Die Versuchen der Verff. sind hier von zu kurzer Dauer im Einzelfalle, um den Einfluss der Kost auf die Nierenthätigkeit beurtheilen zu können.

Kerry.

309. **Aug. Hirschler: Experimental-Untersuchungen zur urämischen Diarrhoe.**[1]) Die Ansichten über das Wesen der Urämie sind trotz der zahlreichen experimentellen Untersuchungen noch immer so divergirend, dass sich der pathologische Begriff der Urämie selbst bislang nicht klar bestimmen lässt. Nur so viel steht fest, dass die Urämie in einer Ueberlastung des Blutes mit Harnbestandtheilen besteht, es sich demnach um eine Autointoxication (Fürbringer) handelt, welcher Annahme Verf. beipflichtet. Nach F. sind jene Autoren auf der richtigen Fährte, welche, die Urämie als klinischen

[1]) Jubilararbeiten der Schüler Korányis. Budapest, 1891 (Grill) pag. 139.

Sammelnamen betrachtend, der Meinung sind, dass sich sämmtliche Formen der Urämie auf eine Ursache nicht zurückführen lassen, wiewohl sich die meisten Fälle durch die chemische Theorie erklären liessen, ohne dass entschieden wäre, ob hierbei der Harnstoff, die Kalisalze oder die jüngstens aufgetauchten Alkaloide die Hauptrolle spielen. Verf. stellte sich die Aufgabe, die Ursachen der im Gefolge der Urämie auftretenden Diarrhoe zu erörtern, für welches Symptom die Erklärung noch immer sehr mangelhaft ist. In seinen im Institute Prof. Bókai's unternommenen experimentellen Untersuchungen bemühte sich Verf. zu eruiren, welchen Bestandtheilen des Harn und wie weit diesen bei der Entstehung der Diarrhoe eine Rolle dabei zukommt. Als Resumé der Versuche ergibt sich, dass es unter den Harnbestandtheilen solche gibt, die Darmbewegungen hervorzurufen geeignet sind. Unter diesen haben sich kohlensaures Ammonium, Kreatin nicht nur als sehr energische periphere, sondern auch gleichzeitig als centrale Darmreize erwiesen, wogegen Harnstoff, Kochsalz und Kreatinin rein auf dem Wege peripherer Wirkung Darmbewegungen herbeiführen, so dass man die Existenz eines zweifachen Mechanismus voraussetzen muss. Beachtenswerth ist jener Umstand, dass mit Ausnahme des Kochsalzes bereits sehr geringe Mengen der betreffenden Substanzen die angeführte Wirkung herbeigeführt haben, was dem Verf. um so wichtiger erscheint, weil die Retention der Harnbestandtheile bei der Urämie es ermöglicht, dass sie im Blute cumulirt ihre Wirkung auf der Darmschleimhaut theils vermöge ihrer Diffusionsfähigkeit theils central ausüben. Verfs. Versuche bestätigen die bisher durch directe Beobachtungen nicht erwiesene, doch allgemein verbreitete Ansicht, dass der Harnstoff und das kohlensaure Ammonium, die, wenn sie auch im Darminhalte Urämischer nicht constant, doch immerhin nachgewiesen sind, bei der urämischen Diarrhoe als ursächliche Momente betrachtet werden können.

L. Liebermann.

310. **W. Camerer: Zur Lehre von der Harnsäure und Gicht.**[1]) Verf. findet bei Bestimmung der Harnsäure nach Salkowski-Lud-

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 10 u. 11.

wig mittelst der Silbermethode, dass das bisher angenommene Verhältniss des Harnstoffes zur Harnsäure beim Gesunden (100:1,82 bis 1,95) zu niederig ist. Er constatirt ein Verhältniss von 100:2,80 im Mittel (2,5 als kleinste, 3,2 als grösste Zahl). Das Verhältniss von Gesammtstickstoff zum Harnsäurestickstoff beträgt 100:1,74. Bei normaler Kost und Lebensweise ist die Harnsäure im Verlaufe eines Tages am grössten nach der Hauptmahlzeit und fällt dann um Mitternacht auf die Hälfte ab. Bei Kindern war das Verhältniss 100:2,10, bei einem 10monatlichen Säugling, bei dem der 24stündige Urin mit sehr geringen Verlusten gesammelt werden konnte, 100:4,6 (Gesammt-N zu Harnsäure-N 100:2,8). Bei Leukämie ist das Verhältniss zu Gunsten der Harnsäure sehr vermehrt (ein letaler Fall mit 100:7 bis 6,1, ein leichter Fall 100:3,1). Bei Gichtleidenden ist die Verhältnisszahl gegenüber dem gefundenen normalen Verhältniss in sehr geringem Grade erhöht (100:3,1 bei Kranken, die nicht behandelt sind). Da trotz dieser gegen die Norm ziemlich gleichen Ausscheidung Harnsäure im Blute von Gichtkranken vorkommt, nimmt Verf. an, dass nur sehr geringe Mengen zurückgehalten werden, die sich erst ganz allmählich accumuliren, daher beim Beginne der Gicht die Gesundheit jahrelang nicht gestört ist. — Auf den diagnostischen und therapeutischen Theil der Abhandlung sei hier nur verwiesen. In einem Nachtrage folgen einige Bestimmungen über die Verhältnisszahlen bei Fiebernden (3 Fälle). Hier wurden der Gesammtstickstoff, der Harnstoff-, der Harnsäure- und »Xanthin«körperstickstoff bestimmt. Aehnliche Bestimmungen wurden bei Männern im Gegensatz zu Frauen gemacht, ohne dass beide Geschlechter die gleiche Diät einhielten. Im Sommer nimmt das Verhältniss von Harnstoff zu Harnsäure ab, der Xanthinkörperstickstoff steigt gegenüber dem Harnsäurestickstoff. Verf. vermuthet hier den Einfluss der mehr vegetabilischen Kost des Sommers (Gemüse, Salaten, Obst). Bezüglich der Zahlen möge das Original eingesehen werden.

Kerry.

311. **Mordhorst: Zur Diagnose und Behandlung der Gicht.**[1]) Die Untersuchung von 72 Harnen ergab: 1. In allen Fällen von harnsaurer

[1]) Verhandl. des 10. Congresses f. innere Medic. 1891, pag. 443—470; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, No. 28, Beilage pag. 76.

Diathese wurde im Urin immer viel mehr freie Harnsäure gefunden als in dem Harn von Rheumatikern und Gesunden desselben Alters. 2. Die Gesammtharnsäuremenge des Urins Gichtkranker war im Mittel bedeutend grösser als bei Rheumatikern und Gesunden. 3. Die Menge der freien Harnsäure und die Acidität des Urins nehmen mit dem Alter ab und sind beim weiblichen Geschlecht geringer als beim männlichen. 4. Das spec. Gewicht und die Acidität des Harns ist höher bei harnsaurer Diathese als bei Rheumatismus. 5. Je grösser die Acidität des Urins ist, desto mehr freie Harnsäure enthält er. 6. Sowohl in dem neutralen als in dem alkalischen Urin wurde nie freie Harnsäure gefunden, derselbe konnte im Gegentheil grosse Mengen freier Harnsäure binden und auflösen.

312. **W. Ebstein und Ch. Sprague: Beiträge zur Analyse gichtischer Tophi.**[1]) 2. Chemischer Theil von Ch. Sprague. Zur Analyse gelangten ca. 15 Grm. eines gichtischen Knotens. Qualitativ liess sich Phosphorsäure und Harnsäure, ferner Calcium, Magnesium und Natrium nachweisen. Spuren von Schwefel bezieht Verf. auf den Schwefel des Gewebes. Cystin, Oxalsäure und Hippursäure liessen sich nicht nachweisen. Die quantitative Analyse ergab die Abwesenheit von Carbonaten. Phosphorsäure und Magnesium sind in unwägbarer Menge vorhanden, Calcium in Spuren, entsprechend 0,17 %, dabei erheblich mit Eisen verunreinigt. Die Harnsäure wurde mit Piperazin bestimmt [vergl. Berl. Berichte **23**, 3273]. Im Mittel zweier Bestimmungen ergaben sich 59,7 % derselben. Kaliumoxyd fand Verf. 2,95 %, Natriumoxyd 9,3 %. Das Verhältniss von Harnsäure zu den Alkalien ergab 1 Molecül Harnsäure zu 1,02 Atomen Alkali. Die Alkalien sind demnach als saure Salze vorhanden. Die Gesammtanalyse ergab:

Harnsäure	59,7 %
Thierische Materie . . .	27,88 «
Natriumoxyd	9,3 «
Kaliumoxyd	2,95 «
Calciumoxyd	0,17 «
Mg	Spuren
Fe	«
Phosphorsäure	«
S	«
Saures harnsaures Natron .	57,00 %
Saures harnsaures Kalium .	12,93 «

[1]) Virchow's Arch. **125**, 207—219.

Ein zweiter Tophus ergab: Harnsäure 61,27, thierische Materie 26,45, Gesammtalkalien als Natriumoxyd gerechnet 12,28 %; Calcium, Phosphorsäure, Eisen, Magnesium unwägbar.

Kerry.

313. **G. Colasanti: Ueber das Erbrechen bei Oligurie.**[1]) Es handelte sich um eine Kranke, bei welcher in Zwischenräumen von fünf bis zwanzig Tagen Anfälle von Anurie und Oligurie eintraten. Der durch Katheder entleerte Harn betrug 200—300 CC. in 24 St.; mit dem Aufhören der Oligurie traten stets Steinchen, aus Natriumurat mit Spuren von Calciumoxalat bestehend, auf. Während der Anfälle hatte die Kranke stets und regelmässig starkes Erbrechen; die erbrochene Flüssigkeit war geruchlos, reagirte schwach sauer, war blass gefärbt, grünlich fluorescirend. An der Luft färbte sie sich erst etwas dunkler, wurde alkalisch und enthielt nun kohlensaures Ammoniak. Diese Zersetzung blieb aber aus, wenn die Flüssigkeit vorher sterilisirt wurde. Die ganzen Erscheinungen an der Kranken führten zu der Anschauung, dass dies oligurische Erbrechen, ebenso wie das Erbrechen bei der hysterischen Harnverhaltung als ein die fehlende oder stockende Nierenthätigkeit ersetzender Vorgang zu deuten sei. Dann musste die erbrochene Flüssigkeit Bestandtheile des Harns enthalten. Es liessen sich in der That nachweisen: Harnstoff (2,562 ‰), der schon von anderen Autoren im Erbrochenen gefunden wurde, Harnsäure und Kreatinin; ausserdem waren reichlich Chloride und Spuren von Phosphaten anwesend, Sulfate fehlten. Bei sehr heftigen Brechanfällen war der Harnstoffgehalt im Urin vermindert, sodass nur 3,2 Grm, in 24 St. ausgeschieden wurden. — Diese Beobachtungen, schliesst Verf., sind klinisch wie physiologisch von Bedeutung, sie geben uns den Schlüssel zur klinischen Deutung gewisser Störungen, die man bei leeren Magen beobachtet, und lehren uns die Natur des urämischen Erbrechens als stellvertretende Ausscheidung erkennen. Mittelbar erhärten sie uns den physiologischen Beweis, dass die Erzeugnisse der Rückbildung,

---

[1]) Moleschott's Unters. z. Naturlehre d. Menschen **14**, Separatabdr. 10 pag.

welche die dem Harn eigenthümlichen Bestandtheile sind, sich ausserhalb des Nierengewebes bilden. Es sind demnach die Nieren nicht mit chemischen, sondern nur mit ausscheidenden Thätigkeiten begabt.

Andreasch.

XVII. Enzyme, Fermentorganismen, Fäulniss.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Enzyme.

314. M. Nencki und H. Sahli, die Enzyme in der Therapie.

315. Ed. Schär, über chemische Eigenschaften der Enzyme.

P. Schierbeck, über den Einfluss der Kohlensäure auf die diastatischen und peptonbildenden Fermente im thierischen Organismus. Cap. VIII.

316. A. P. Fokker, die Wirkung des Chloroforms auf Protoplasma.

*A. Fokker, Einwirkung des Chloroforms auf Protoplasma. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1891, pag. 454.

*E. Salkowski, Bemerkungen zu Obigem. Ibid. S. 454. Es wird hier mitgetheilt, dass diese Beobachtungen richtig, aber schon früher vom Verf. gemacht wurden und entgegengesetzte Ansichten berichtigt worden seien. Loew.

317. Cl. Fermi, die Leimgelatine als Reagens zum Nachweise tryptischer Fermente.

*J. Arth. Wilson, Notiz über die Darstellung von Diastase. Chem. News **62**, 227; chem. Centralbl. 1891, I, 33.

*J. Effront, Einwirkung von Fluorwasserstoffsäure auf Diastase. Bull. d. l. Soc. Chim. de Paris [3] **4**, 627—632; chem. Centralbl. 1891, I, 33.

*J. Effront. Einwirkung löslicher Fluoride auf Diastase. Bull. soc. chim. [3] **5**, 149—152; Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, Referatb. pag. 190.

*C. O. Sullivan und F. W. Thompson, Invertase, ein Beitrag zur Geschichte eines Enzyms oder nicht organisirten Fermentes. Journ. of the Chem. Soc. **57**, pag. 641.

Gährungen, Gährungsproducte, Spaltpilze.

*J. Effront, Einfluss der Fluorwasserstoffsäure und der Fluoride auf die Thätigkeit der Hefe. Bull. soc. chim. [3] **5**, 476—480: Ber. d. d. chem. Gesellsch. **24**, Referatb. pag. 405.

*Joh. Neumayer, Untersuchungen über die Wirkungen der verschiedenen Hefearten, welche bei der Bereitung weingeistiger Getränke vorkommen, auf den thierischen und menschlichen Organismus. Arch. f. Hygiene **12**, 1—60. Es ergaben sich folgende Resultate: 1. Sämmtliche Hefearten sind sehr resistent gegen alle Verdauungssäfte und können den ganzen Verdauungskanal des Menschen und der Thiere passiren, ohne dabei getödtet zu werden, oder ihr Gährvermögen zu verlieren. 2. Sämmtliche Hefearten können in grosser Menge und ohne Schaden genossen werden, wenn dabei jede Zufuhr einer vergährbaren Substanz vermieden wird. 3. Wird mit einer Hefeart, welche Gährvermögen besitzt, eine vergährbare Substanz eingeführt, so ist immer eine Schädigung des Organismus (Magen-Darmcatarrh) zu erwarten. 4. Das schädigende Moment sind weder die Hefezellen, noch ihre Stoffwechselproducte, sondern abnorme Gährproducte, deren Bildung durch die hohe Temperatur des Körpers veranlasst ist. 5. Subcutan injicirt, verhalten sich alle Hefearten vollkommen ähnlich, indem sie niemals activ schädigend wirken und die Hefezellen immer sehr bald der Vernichtung anheimfallen. Andreasch.

*J. Effront, Einfluss der Fluorwasserstoffsäure und der Fluoride auf die Gährung stärkehaltender Substanzen. Bull. soc. chim. [3] **5**, 734—740.

318. O. Loew, die chemischen Verhältnisse des Bacterienlebens.

319. A. P. Fokker, Untersuchungen über die Milchsäuregährung.

*G. Linossier, über die Spaltung inactiver Milchsäure durch Schimmelpilze. Bull. soc. chim. [3] **6**, 10—12.

320. M. Nencki, die isomeren Milchsäuren als Erkennungsmittel einiger Spaltpilzarten.

321. J. H. Schuurmans Stekhoven, Saccharomyces Kefyr.

*P. F. Frankland und W. Frew, eine optisch active Glycerinsäure. Chem. Soc. 1891, I, 96—104.

*P. F. Frankland und W. Frew, die Gährung von Calciumglycerat durch den Bacillus aethaceticus. Journ. chem. soc. **59**, 81—96. Die Gährung geht hauptsächlich nach der Gleichung: $5 C_3H_6O_4 = C_2H_6O + 4 C_2H_4O_2 + H_2O + 5 CO_2 + 3 H_2$ vor sich.

322. R. Kerry und Sigm. Fränkel, über die Einwirkung der Bacillen des malignen Oedems auf Kohlehydrate und Milchsäure.

*P. F. Frankland, A. Stanley und W. Frew, über die durch den Friedländer'schen Pneumococcus eingeleiteten Fermentationen. Chem. Soc. 1891, I, 253—270.

323. P. Malerba, Untersuchungen über die Natur der vom Gliscrobacterium gebildeten schleimigen Substanzen.

*L. Adametz, Untersuchungen über den Bacillus lactis viscosus, einen weit verbreiteten milchwirthschaftlichen Schädling. Landw. Jahrb. **20**, 185—209. Verf. theilt die Erreger fadenziehender Milch in 3 Gruppen: I. Spaltpilze, bei welchen die fadenziehende Substanz aus den verquollenen Membranen besteht. II. Spaltpilze, deren fadenziehende Substanz als Eiweissstoffe angesehen werden müssen, III. Spaltpilze, welche eine N-haltige fadenziehende Substanz erzeugen, die jedoch nicht zu den Eiweisskörpern gehört. Loew.

324. A. Villiers, über die Umwandlung der Stärke in Dextrin durch das Buttersäureferment.

*A. Laveran, Beschreibung eines neuen Aeroskop. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 39—43. Verf. beschreibt einen aus zwei durch ein Querrohr verbundenen gläsernen Cylindern bestehenden, mit Wasser zu beschickenden Apparat zum Auffangen der in der Luft enthaltenen Keime. Herter.

*P. A. Dangeard, Beitrag zum Studium der grünen Bacteriaceen. Compt. rend. **112**, 251—253.

*M. W. Beyerink, über Leuchtbacterien. Centralbl. f. Bacteriologie **8**, 616—621, 651—658.

*Raphael Dubois, über den Schimmel des Kupfers und der Bronze. Compt. rend. **111**, 655—657. Schimmel, welcher in Kupfersulfatlösung auf Kupfer, Bronze oder einem anderen Körper, wie Marmor, vegetirt, der das Sauerwerden der Lösung verhindert, bildet grüne Abscheidungen von Kupferhydrocarbonat, die Patina antiker Bronze. Herter.

*J. Wortmann, über die neuesten Untersuchungen bezüglich der Organismen der Nitrification und ihre physiologische Bedeutung. Landw. Jahrbücher **20**, 175—184. Enthält ein ausführliches Referat über die einschlägigen Arbeiten von Hüppe, Heraeus, Winogradzky u. A.

325. Alb. Hoffa, weitere Beiträge zur Kenntniss der Fäulnissbacterien.

*T. Carbone, über die durch Proteus vulgaris erzeugten Gifte. Riforma med. 1890, No. 202; Centralbl. f. klin. Medic. **12**, 594. Proteus vulgaris erzeugt in Culturen auf Fleisch Cholin, Aethylendiamin, Gadinin und Trimethylamin. C. findet ferner, dass ein Ptomaïn, von einem beliebigen Bacterium gebildet, Thiere gegen dieses Bacterium immun zu machen im Stande ist, und dass chemisch verwandte Körper die gleiche Wirkung haben können.

*F. Jaquemart, die Ptomaïne. Journ. de Méd. et de Chir. de Bruxelles 1890, No. 18; Centralbl. f. Bacteriol. **9**, 107.

*Oechsner de Coninck, über die Ptomaïne. Compt. rend. **112**, 584—585. Von dem aus gefaultem Fleisch von Octopus dargestellten Ptomaïn $C_{10}H_{15}N$ [J. Th. **18**, 328; **20**, 443] beschreibt Verf. das Bromhydrat, $C_{10}H_{15}N, HBr$, das modificirte Platinsalz $(C_{10}H_{15}N)_2 + PtCl_4$, das Goldchloriddoppelsalz, $(C_{10}H_{15}N, HCl) + AuCl_3$ und die Jodmethylverbindung $C_{10}H_{15}N, CH_3J$. Die heisse alcoholische Lösung der letzteren gibt mit wenig Kalilauge eine lebhaft rothe Färbung, welche bald in Braun übergeht mit grünlich-blauer Fluorescenz. Herter.

*M. Popoff, kann das Kreatin eine nahrhafte Substanz für pathogene Bacterien und eine Quelle der Bildung von Toxinen sein? Centralbl. f. Bacteriol. **7**, 585.

*W. Zopf, Ausscheidung von Fettfarbstoffen seitens gewisser Spaltpilze. Ber. d. bot. Gesellsch. **9**, 22—28.

*H. A. Weber, Reactionen des Tyrotoxins. Journ. of the Americ. chem. Soc. **12**, 485—487; chem. Centralbl. 1891, I, pag. 554.

*R. Kobert, über Cadaverin. Therap. Monatsh. **5**, 129—132. Salzsaures Cadaverin erwies sich bei Injection in's Blut als sehr wenig giftig.

*E. Salkowski, das Peptotoxin Brieger's. Virchow's Arch. **124**, 409—454. Verf. zeigt, dass bei Verdauung von Eiweissstoffen mit Pepsin eine in Wasser lösliche giftige Base nicht entsteht. Nur bei Verwendung faulig gewordener Materialien liess sich eine solche nachweisen. Die toxischen Wirkungen von Albumosen und Peptonen, wenn sie direkt in die Blutbahn eingeführt werden, gehören diesen selbst an. Loew.

*L. Brieger, über das Peptotoxin. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, pag. 811, und Polemik zwischen Brieger und Salkowski, ibid. pag. 896, 917, 963. Der Schluss Salkowski's ist, dass, wenn Fibrin manchmal Spuren einer Giftsubstanz bei der Verdauung geben sollte, lediglich eine Beimengung (von Leucocyten etc.) daran die Schuld trägt. Andere Eiweisskörper geben sie nicht. Loew.

*F. Roemer, Darstellung und Wirkung proteïnhaltiger Bacterienextracte. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 51.

*Ch. Bouchard, Wirkungen der Stoffwechselprodukte der Microorganismen. Rev. de méd. 1890, No. 7; chem. Centralbl. 1891, I, pag. 182.

326. A. Arnaud und A. Charrin, Chemische Untersuchungen über die Secretion der Microben. Umwandlung und Ausscheidung der organischen stickstoffhaltigen Substanz durch den Bacillus pyocyaneus in einer bestimmten Culturflüssigkeit.

327. A. Arnaud und A. Charrin, Umwandlung und Ausscheidung der organischen Substanz durch den Bacillus pyocyaneus.

328. G. Gärtner und Fr. Roemer, über die Einwirkung von Bacterienextracten auf den Lymphstrom.

329. R. Immerwahr, über das Vorkommen von Toxalbuminen im menschlichen und thierischen Organismus.

*F. Nissen, über den Nachweis von Toxin im Blute eines an Wundtetanus erkrankten Menschen. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 24. Bacillenfreies Blutserum eines an Tetanus verstorbenen Patienten tödtet in Mengen von 0,3 bis 1,0 CC. in 4 bis 48 Stunden Mäuse unter tetanischen Erscheinungen.

Kerry.

330. A. Hammerschlag, Bacteriologisch-chemische Untersuchungen über Tuberkelbacillen.

331. W. Zuelzer. über ein Alkaloid der Tuberkelbacillen.

332. Th. Weyl, zur Chemie und Toxicologie des Tuberkelbacillus.

333. E. Klebs, über die Wirkung des Koch'schen Mittels auf Tuberculose der Thiere nebst Vorschlägen zur Herstellung eines unschädlichen Tuberculins.

334. E. Klebs, die Zusammensetzung des Tuberculins.

335. M. Hahn, über die chemische Natur des wirksamen Stoffes im Koch'schen Tuberculin.

336. R. Koch, weitere Mittheilungen über das Tuberculin.

337. E. Crookshank und E. T. Herroun, über die chemischen Eigenschaften und physiologischen Wirkungen der Producte des Tuberkelbacillus.

338. F. Hirschfeld, Stoffwechseluntersuchungen bei Lungentuberculose nach Anwendung des Koch'schen Mittels.

*A. Loewy, die Wirkung der Koch'schen Flüssigkeit auf den Stoffwechsel des Menschen. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 4. Nach Injectionen, die kein Fieber erzeugen, bleibt der Eiweisszerfall, gemessen an der Stickstoffausscheidung im Harn, ungeändert, ebenso der Fettverbrauch. Bei Fieber tritt in Folge der verstärkten Athmung und der damit verbundenen Muskelcontractionen eine Steigerung des Fettverbrauches auf, auch der Eiweisszerfall ist etwas höher.

*J. Héricourt und Charles Richet, über die Giftigkeit der löslichen Producte der tuberculösen Culturen. Compt. rend. **112**, 589—591.

*S. D. Kosturin und St. N. B. Kraïnsky, über die vergleichende Wirkung der Fäulnissproducte und der Toxine von Tuberkelbacillen und ihren Einfluss auf den Verlauf der experimentell hervorgerufenen Tuberculose bei Thieren. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 21, 22, 23.

*F. Hueppe und Herm. Scholl, über die Natur der Koch'schen Lymphe. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 4.

*H. Buchner, Tuberculinreaction durch Proteïne nicht specifischer Bacterien. Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 49.

*O. Hertwig, über die physiologische Grundlage der Tuberculinwirkung. Eine Theorie der Wirkungsweise bacillärer Stoffwechselproducte. Jena 1891. G. Fischer.

*M. Semmola, die von Professor Koch entdeckte Cur der Lungentuberculose vor der wissenschaftlichen Therapie. Progresso Medico di Napoli 20—30 dicembre 1890.

*Carl Stern, über einige Injectionsversuche mit Stoffwechselproducten von Tuberkelbacillen. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 31.

*Fr. Römer, Tuberculinreaction durch Bacterienextracte. Wiener klin. Wochenschr. 1891, No. 45.

*Winter und Lesage, Beitrag zur Kenntniss des Choleragiftes. Bull. med. 1890, pag. 328; chem. Centralbl. 1891, I, pag. 237. Behandlung der Cholerabouillonculturen mit Schwefelsäure, Lösen des Niederschlages in Alkali, Wiederausfällen und Lösen des Niederschlages in Aether und schliessliches Verdampfen zur Trockne liefert eine toxisch wirkende Substanz, welche in öligen Tropfen erscheint, beim Erkalten zu einer amorphen Masse erstarrt, in Wasser und sauren Flüssigkeiten unlöslich, dagegen in Aether und alkalischen Flüssigkeiten löslich ist. Die anatomischen Befunde bei Thieren, denen die Substanz injicirt worden ist, zeigen das Bild der experimentellen Cholera.

*E. A. v. Schweinitz, Stoffwechselproducte der Bacterien. Journ. of the Americ. chem. soc. **13**, 61—62; chem. Centralbl. 1891, I, pag. 672. Es wurden die Producte der Organismen der Schweinecholera und der Schweinepest in künstlichen Culturen untersucht und dabei je eine Albumose und ein Ptomaïn gefunden, die Sucholoalbumin und Sucholotoxin resp. Suplagoalbumin und Suplagotoxin genannt werden. Die weissen, pulverförmigen Albumosen sind wenig löslich in Wasser, sie können durch Trocknen über Schwefelsäure im Vacuum krystallisirt erhalten werden. Die

Ptomaïne werden am besten in Form ihrer Platinsalze isolirt. Geringe Mengen dieser Substanzen führen bei subcutaner Injection (Meerschweinchen) rasch den Tod herbei. Schwächere, öfter wiederholte Injectionen machen das Thier immun.

339. Fred. G. Novy, die toxischen Producte des Bacillus der Schweinecholera.

340. A. Wassermann und B. Proskauer, über die von den Diphtheriebacillen erzeugten Toxalbumine.

341. M. Schulz und Th. Weyl, zur Kenntniss der Lymphe.

*L. Macchiali, über den Erreger der Schlaffsucht an den Seidenwürmern. Centralbl. f. Agricult. **20**, 395. Nach Le Stazioni, Speriment. Agr. Ital. **20**, 114—129. Ausser Streptococcus bombycis findet sich auch der von Pasteur als Vibrion beschriebene Bacillus bombycis in den erkrankten Raupen vor. Löw.

*G. Tizzoni und R. Schwarz, das Blutserum der gegen Hundswuth geimpften Thiere; seine Bedeutung in der Immunisirung und Heilung bei dieser Krankheit. Rif. med. 1891, 23 Agosto.

*C. Zagari, über den Mechanismus der Abschwächung des Hundswuthgiftes. Giorn. int. delle sc. med. XII, 17, 669.

*S. Kitasato, experimentelle Untersuchungen über das Tetanusgift. Zeitschr. f. Hygiene **10**.

*Vaillard, über die Eigenschaften des Serum der gegen Tetanus immunen Thiere. Compt. rend. soc. biolog. **48**, 462—465.

*G. Tizzoni und G. Cattani, über die Eigenschaften des Tetanus-Antitoxins. Atti d. R. Acc. dei Lincei VII, 1. sem., 7—9.

*A. Buschettini, über die Diffusion des Tetanusgiftes im Organismus. Rif. med. 1890, No. 225.

*R. Schwarz, über die Lebensfähigkeit des tetanischen Virus im Wasser. Rif. med. 1890, No. 17.

*G. Bombicci, über den Widerstand des tetanischen Virus gegen Fäulniss. Rif. med. 1890, No. 227.

*Tizzoni und G. Cattani, über den Widerstand des tetanischen Virus gegen chemische und physische Agentien. Boll. Sc. Mediche 1890, pag. 559. 1% Silbernitratlösung und Mischungen von 1‰ Sublimat, Carbolsäure und Salzsäure als Desinficiens erwiesen sich am wirksamsten. Rosenfeld.

*G. Klemperer und F. Klemperer, Versuche über Immunisirung und Heilung bei der Pneumococcen-Infection. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 34, 35.

342. A. E. Wright, über Wooldridge's Methode, durch Injection von Lösungen von Gewebe-Fibrinogen, Immunität gegen Anthrax zu erzeugen.

*R. Stern, über die Wirkung des menschlichen Blutes und anderer Körperflüssigkeiten auf pathogene Microorganismen. Zeitschr. f. klin. Medic. **18**, 46—71. Defibrinirtes Blut von Menschen tödtet nach verhältnissmässig kurzer Zeit gewisse pathogene Microorganismen (Cholera, Typhus, Friedländer's Pneumoniebacillus). Dieses Abtödtungsvermögen ist begrenzt und hängt von der Menge der zugesetzten Bacterien ab. Andere pathogene Bacterien (Diphtherie, Anthrax, Staphylococcen, Streptococcen) werden nicht beeinflusst. Auch Exsudat- und Transsudatflüssigkeiten wirken in ähnlicher Weise. Diese bacterienfeindliche Eigenschaft geht verloren, wenn das Blut 1/2 Stunde auf 60° erhitzt wird. Fiebertemperaturen haben diesen Einfluss nicht. Kerry.

*G. Tria, über das Verhalten des Muskelgewebes bei einigen Infectionen. Rend. della R. Acad. delle Sc. Fisiche e Matematiche Sett. Ott. e Nov. 1890. Centralbl. f. Physiol. **5**, pag. 41. Der Muskelsaft besitzt bacterienfeindliche Wirkungen, die nicht mit seiner sauren Reaction zusammenhängen. Rosenfeld.

*Axenfeld, der Kampf der Lebewesen mittelst Production chemischer Substanzen. Riv. di Filos. scientif. (2), X, 5, pag. 283.

343. P. Ehrlich, Untersuchungen über Immunität. I. Ueber Ricin. II. Ueber Abrin.

*S. Bakonnine und G. Boccardi, Untersuchung über die bacterientödtende Eigenschaft des Blutes in verschiedenen Zuständen des Organismus. Rif. med. 1891, 19. April.

*A. Rovighi, die bacterientödtende Wirkung des Blutes in verschiedenen Bedingungen des Organismus. — Atti d. R. Accad. Med. di Roma V, 2, pag. 423 und Rif. med. 1890, No. 110 und Bull. di R. Accad. Med. di Roma XVI, 3, pag. 468.

*E. Aievoli, über die Bacterien tödtende Kraft des Eiereiweiss. Rif. med. 1890, No. 158.

Desinfection, Conservirung etc.

*R. Henneberg, der Kafill-Desinfector. Apparat zum Sterilisiren und Austrocknen von Thierleichen, Fleischabfällen und dergl. unter Gewinnung von Fett, Leim und Dungpulver. Berlin, J. Springer.

*Behring, über Desinfection, Desinfectionsmittel und Desinfectionsmethoden. Zeitschr. f. Hygiene **9**, 395.

*F. Fabris, über die antiseptische und desinficirende Wirkung von Antifebrin, Exalgin und Phenacetin. Boll. delle Sc. Mediche 1891.

*E. di Mattei ed A. Scala, über die desinficirende Wirkung einiger Mercurialsalze. Atti della R. Acc. Med. di Roma V, 2, pag. 1.

C. Chabrié, über ein gasförmiges Antisepticum; seine Wirkung auf das pyogene Bacterium der urinösen Infection. Compt. rend. **111**, 748—750. Das Methylenfluorid hat nach Verf. eine sehr starke antiseptische Wirkung. Herter.

*E. Saint-Hilaire, Einfluss der Temperatur auf die Schnelligkeit der Wirkung der Antiseptica. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 754—756.

*A. B. Griffiths. Untersuchungen über Microorganismen, mit Ideen über eine neue Methode ihrer Zerstörung in gewissen contagiösen Krankheiten. Proc. roy. soc. Edinburgh **14**, 97—106; **15**, 33—63.

*P. Cazeneuve und Rodet, über die antiseptischen Eigenschaften des Methyl-Camphophenolsulfons. Bull. soc. chim. [3] **5**, 649. Die Substanz besitzt keine toxischen und nur schwach antiseptische Eigenschaften.

*A. d'Arsonval, neue chemische Functionen der Kohlensäure bei hohem Druck. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 320—321. Die Kohlensäure, bei 40 Atmosphären Druck, sterilisirt die organischen Flüssigkeiten, ohne die Enzyme zu zerstören. Sie verwandelt das Blut in eine unlösliche, schwarze Masse und vernichtet die respiratorische Capacität desselben. Die Kohlensäure bei hohem Druck treibt aus den Verbindungen Säuren aus, deren Affinitäten bei gewöhnlichem Druck der der Kohlensäure überlegen sind. Binnen 10 Minuten veranlasst sie die krystallinische Ausscheidung der Harnsäure im Urin, sie zersetzt kieselsaures Kalium, sowie Jod- und Bromkalium. Herter.

*A. d'Arsonval, Filtration und schnelle Sterilisirung der organischen Flüssigkeiten vermittelst flüssiger Kohlensäure. Compt. rend. soc. biolog. **43**, 90—92.

*Pio Marfori, über die desinficirende und antiseptische Wirkung des Guajacol. Annali di Chim. e Farm., **13**, 3. Guajacol tödtet in $^1/_2$ $^0/_0$iger Lösung Milzbrandbacillen in 30 Minuten, Milzbrandsporen in 2 $^0/_0$iger Lösung in 24 Stunden. Tuberkelbacillen, 2 Stunden lang in 1 $^0/_{00}$iger oder 2 $^0/_{00}$igen Lösungen verweilend, erzeugen nur noch locale Infection. Guajacol desinficirt nach M. intensiver, als Carbolsäure. Rosenfeld.

*Victor Bovet, über die Antisepsis der Baumaterialien. Ann. de micrographie, 1891, pag. 18, von Nencki's Lab., Bern. Die Arbeit enthält unter Anderem Angaben über die antiseptische Wirkung von Quecksilberchlorid, Salicylsäure, kiesel-

fluorwasserstoffsaurem Natrium, α-Oxynaphtoësäure, α-naphtolcarbonsaurem Zink und Blei, salicylsaurem Zink und Blei. Herter.

*E. Biernacki, über die Eigenschaft der Antiseptica, die Alcoholgährung zu beschleunigen und über gewisse Abhängigkeit ihrer Kraft von der chemischen Baustructur, der Fermentmenge und der Vereinigung mit einander. Pflüger's Arch. **49**, 112—140.

*F. Dronke, über die Anwendung des Guajacols bei Lungenschwindsucht. Eine Stoffwechseluntersuchung. Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 4, pag. 98—101.

344. G. Troje und F. Tangl, über die antituberculose Wirkung des Jodoforms.

*S. Bein, die Einwirkung von Kochsalz als Conservirungsmittel auf das Eigelb des Handels (Fasseigelb). Central-Organ für Waarenkunde und Technologie, Heft 1 und 2.

*W. Eber, Beiträge zur Untersuchung animalischer Nahrungsmittel. I. Ein chemisches Merkmal der Fäulniss. Arch. f. Wissenschaft und pract. Thierheilk. **7**, 222. Zum Nachweis der Fäulniss animalischer Nahrungsmittel, selbst für Grade, welche durch den Geruch noch nicht zu erkennen sind, benützt Verf. die Gegenwart von Ammoniak. Dazu bedient er sich folgender Methode: Ein Reagensglas wird mit dem Reagens (1 Theil Salzsäure, 3 Theile Alcohol, 1 Theil Aether) ca. 1 Cm. hoch beschickt, verkorkt und einmal geschüttelt. Dann bringt man von dem zu untersuchenden Stoffe mittelst eines Glasstabes eine Probe in das mit den Dämpfen des Reagens erfüllte Gläschen, ohne die Wände zu berühren. Ein nach Kurzem auftretender Nebel verräth die Gegenwart von Ammoniak.

*A. Scala und F. Sanfelice, Wirkung der im Trinkwasser gelösten Kohlensäure auf einige pathogene Microorganismen. Bull. d. R. Accad. Med. di Roma, XVII, 1, pag. 74.

*M. von Pettenkofer, über Selbstreinigung der Flüsse. Deutsche med. Wochenschr. 1891, No. 47 und Arch. f. Hygiene **18**, 91.

*O. Loew, zur Frage der Selbstreinigung der Flüsse. Archiv f. Hygiene **12**, pag. 262—268. Verf. weist darauf hin, dass nicht nur Bacterien, sondern auch Algen sich bei jenem Process betheiligen können. Viele Algen können organische Stoffe aufnehmen, selbst bei grosser Verdünnung, und dieselben verwerthen. Loew.

*H. Long, Reinigung der Wasserläufe. Centralbl. f. Agric. **20**, 289. Verf. untersuchte etwa 1000 Wasserproben aus dem Illinoisflusse und constatirte eine stetige Abnahme des Ammoniaks und der organischen Materie mit der Entfernung vom Ausgangspunkt der Verunreinigung. Im Winter fand die Reinigung langsamer statt als im Sommer. Loew.

Nitrification.

*Berthelot und G. André, Thatsachen zur Geschichte der in der Ackererde enthaltenen stickstoffhaltigen Bestandtheile. Compt. rend **112**, 189—192. Vergl. Ann. chim. phys. [6], **9**, 289, 1887.

*Berthelot, neue Beobachtungen über die stickstoffhaltigen, flüchtigen Verbindungen, welche von der Ackererde abgegeben werden. Compt. rend. **112**, 195—197.

345. A. Müntz, über die Bildung der Nitrate in der Erde.

---

314. **M. Nencki und H. Sahli: Die Enzyme in der Therapie.**[1]) Es ist bekannt, dass Peptone in das Blut injicirt eine toxische Wirkung auf den Organismus ausüben, worauf zuerst Schmidt-Mülheim vor etwa 10 Jahren aufmerksam machte. Ebenso alt ist die Beobachtung von J. Béchamp und E. Baltus, dass intravenöse Injection von Enzymen auf den Organismus eine stark giftige Einwirkung hat. 0,35 Grm. Malzdiastase und 0,15 Grm. Pankreatin per Kilo Körpergewicht erwiesen sich nach Einspritzung in die Blutbahn bei Hunden als tödtlich. Es erfolgen Erbrechen, blutige Diarrhöen und die Autopsie zeigt meist starke Congestion und reichliche Hämorrhagien in den Organen. In dem Harne war das injicirte Enzym nachweisbar. Man würde diese Substanzen nach der neuesten Sprechweise als Toxalbumine bezeichnen. Peptone und die sie bildenden Enzyme gehören zu den Eiweisskörpern. Bezüglich der ersten herrscht wohl kein Zweifel. Dass dies auch bezüglich der Enzyme der Fall ist, hat vor mehreren Jahren O. Loew [J. Th. **12**. 486] gezeigt. Speciell das Pankreatin, das besonders auf seine proteolytische und saccharificirende Wirkung geprüft war, hatte, abgesehen von dem allgemeinen Verhalten, auch die gleiche procentische Zusammensetzung wie echte, in der Hitze gerinnende Eiweisskörper. Man kann auf Grund der bisherigen Forschung sagen, dass es kein Lebewesen gibt, selbst wenn es nur ein einzelliger Organis-

---

1) Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte **20**. Separatabdr. 4 pag.

mus ist, welches nicht Enzyme (lösliche Fermente) producire. Ja gerade bei den niedrigsten Organismen, wie den Algen und Spaltpilzen, sind in der letzten Zeit sehr wirksame Enzyme aufgefunden worden. In einer vor mehreren Jahren veröffentlichten Arbeit [Archiv f. experim. Pathol. und Pharmak., **20**, 345] hat N. seine Ansicht über die Natur der Enzyme mitgetheilt; es seien einige Sätze daraus hier angeführt: »Ich halte dafür, dass die Wirkung der Enzyme auf die in ihrem Molecül enthaltenen labilen Gruppen zurückzuführen ist . . . . . Eine ausserordentliche Unbeständigkeit gehört mit zu den characteristischen Eigenschaften der Enzyme. Säuren, Alkalien, Metallsalze, mehr oder weniger concentrirt, machen sie unwirksam; ebenso längere oder häufige Behandlung mit Alcohol. Selbst durch längeres Aufbewahren im trocknen Zustande bei gewöhnlicher Temperatur werden ursprünglich sehr wirksame Enzyme öfters, zu unserer unangenehmen Ueberraschung, unlöslich und unwirksam. Ebenso vertragen die Enzyme, namentlich feucht, keine höheren Temperaturen, obgleich für die verschiedenen thierischen und pflanzlichen Enzyme die oberste Temperaturgrenze innerhalb ziemlich weiter Grenzen schwankt . . . . . In den Enzymen ist bereits eines von den Grundphänomenen des Lebens, nämlich die Irritabilität, enthalten; denn gegen die chemischen, thermischen und electrischen Reize ist das Verhalten der Enzyme und des lebendigen Protoplasmas in vielen Fällen das gleiche. Es ist nur natürlich, dass noch die Biologen der dreissiger Jahre, durch solche Aehnlichkeiten verleitet, die Enzyme und die einzelligen, fermentative Processe bewirkenden Organismen für gleichwerthig gehalten haben. Auf welche Weise aus dem inerten das labile Eiweiss entsteht, darüber können wir jetzt nur Vermuthungen aussprechen. Die Annahme ist naheliegend, dass dies durch eine Art fermentativer Wirkung selbst geschieht. Enzyme wirken wie die verdünnten Säuren und durch verdünnte Säuren werden aldehydische Derivate unter Regeneration der Aldehydgruppen gespalten.« — Ueber die Vertheidigungsmittel des thierischen, resp. menschlichen Organismus gegen die Invasion der Microben bei Infectionskrankheiten ist in den letzten Jahren viel gestritten worden. Metschnikoff suchte sie in seinen Phagocyten. Neuerdings hat man bacterientödtende Wirkung im Blutserum gefunden und es unter-

liegt keinem Zweifel, dass mit der Zeit unsere Kenntniss der Mittel und Wege, deren sich der Organismus zu seiner Vertheidigung bedient, sich vergrössern wird. So verschiedenartig die Wirkung der pathogenen Microben auf unsern Körper ist, so mannigfaltig vielleicht sind die Reactionsweisen des Organismus dagegen. Es ist nun naheliegend, dass die so leicht veränderlichen und reactionsfähigen Enzyme mit eine von den Waffen sind, deren der Thierkörper sich zur Bekämpfung der Infectionskrankheiten bedienen könnte. Es ist merkwürdig, dass unter normalen Verhältnissen die Enzyme des Verdauungstractus, und auch die Peptone, entweder gar nicht oder nur in minimalen Mengen in die Blutbahn gelangen. Von den Peptonen wissen wir, namentlich durch die Arbeiten Hofmeisters, dass sie bereits in der Schleimhaut des Verdauungsschlauches in echte, in der Hitze gerinnende Eiweisskörper verwandelt werden. Bei den labilen Enzymen dürfte die Ueberführung in eine inactive Form ebenfalls sehr leicht geschehen. Man sollte meinen, dass die jenseits des Verdauungskanals liegenden Organe gegen die toxische Wirkung der Enzyme und der Peptone geschützt sein sollten. Diese Einrichtung ist wohl zweckmässig unter normalen Verhältnissen. Werden jedoch einzelne Organe des Körpers durch Microben bedroht, so wäre es wohl möglich, durch locale Zufuhr der wirksamen Enzyme dem betreffenden Gewebe zu siegreichem Kampfe gegen die Spaltpilze zu verhelfen. Nach den Untersuchungen von Langhans sind die Sarcome durch einen grossen Glycogengehalt ausgezeichnet und man konnte erwarten, dass durch Injection eines stark saccharificirenden Enzyms in das Gewebe das Glycogen gelöst, resp. dessen Bildung gestört und vielleicht dadurch überhaupt das Wachsthum des Neoplasma's sistirt sein wird. Vielleicht ist die beobachtete günstige Wirkung bei Impfung des Streptococcos Erysipelatos auf maligne Tumoren die Folge eines von den Coccen gebildeten Enzyms. Von Bouchard und auch Andern ist gezeigt worden, dass die durch den Stoffwechsel eines Microben gebildeten löslichen Producte den Organismus gegen die Microben immun machen. Im gewöhnlichen Sprachgebrauche bezeichnen wir nur diejenigen Albumosen als Enzyme, welche eine proteolytische, fettspaltende oder saccharificirende Wirkung haben. Diese Begriffsbestimmung ist zu eng und es gibt

sicher in unserm Körper Albumosen mit labilem Molecül, die auch andere Wirkungen ausüben, wie z. B. das Fibrinferment. Von diesen Gesichtspunkten aus haben Verff. nach vorausgegangenen orientirenden Versuchen an Thieren, Versuche bei einzelnen Krankheiten unternommen. Sie behalten sich vor, sowohl über die Thierversuche, als über die an Kranken beobachtete Wirkung später zu berichten.

315. **Ed. Schär: Ueber chemische Eigenschaften der Enzyme.**[1]) Anknüpfend an die vorstehende Abhandlung von Nencki und Sahli hebt Sch. seine Anschauung hervor, dass bei Betrachtung der Beziehung der Enzyme zu normalen und pathologischen Processen im Organismus das specifisch chemische Verhalten derselben in Betracht kommt. Von Schönbein ist zuerst als allgemeine Fermenteigenschaft die energische Katalyse und das ozonübertragende Vermögen erkannt worden, welche durch gewisse Einflüsse, wie Temperaturerhöhung, vernichtet oder durch andere Mittel, wie Cyanwasserstoff, nur für die Dauer des Contactes abgeschwächt werden. Dieses Verhalten dürfte in manchen Fällen ein brauchbares diagnostisches Merkmal für die Enzymnatur einer Substanz abgeben, nicht allein bei Aufsuchung von Fermentmaterialien im pflanzlichen, sondern auch im thierischen Organismus und bei dessen pathologischen Veränderungen. Andreasch.

316. **A. P. Fokker: Die Wirkung des Chloroforms auf Protoplasma.**[2]) Während Salkowski dem Chloroform nur antiseptische Eigenschaften gegen organisirte, nicht gegen unorganisirte Fermente zuschreibt, betont Verf. die bedeutende Verlangsamung der HCl-Pepsinwirkung auf Fibrin und coagulirtes Hühnereiweiss, sowie der Diastasewirkung auf Amylum bei der Anwesenheit gesättigter, ja sogar verdünnter Chloroformlösungen. Das Chloroform verhält sich also nach Verf. in jeder Beziehung den andern Antisepticis analog, indem es in kleinen Mengen die Wirksamkeit der Mikroorganismen aufhebt, in grossen auch die Enzymwirkungen beeinträchtigt. Wäre die Löslichkeit des Cloroforms eine grössere, so würden die Enzymwirkungen nach dem Verf. gänzlich aufgehoben werden. Diese Schlussfolgerung hängt mit den bekannten Ansichten des Verf. über die Identität der Enzym-

---

[1]) Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte **21**, 17—21. — [2]) Nederl. Tijdschrift voor Geneeskunde, 1891, **1**, 168; auch Fortschr. d. Medic. **9**, 93—99.

wirkungen und der Bakterienwirkungen zusammen (Ref.). — Verf. hebt weiter die Hemmung der Syntoninbildung (durch HCl aus Eiweiss) unter dem Einflusse des Chloroforms hervor. Damit ist der beeinträchtigende Einfluss des Chloroforms auf die HCl-Pepsinwirkung zum Theile wenigstens erklärt, indem die Lösung der Eiweisssubstanzen in der Säure nach Chloroformzusatz ebenso wie nach vorheriger längere Zeit fortgesetzter Erhitzung derselben bis auf 100° C. langsamer vor sich geht. Das Chloroform hemmt dann auch die HCl-Pepsindigestion des vorher erhitzten Fibrins weniger als diejenige des nicht erhitzten. Es stehen die Resultate dieser Versuche nach Verf. im Widerspruch mit denjenigen Salkowki's [J. Th. **20**, 454 u. 455]. Salkowski hat nämlich eine Hemmung der Zuckerbildung aus Glycogen bei der Autodigestion der Kaninchenleber, ebenso wie bei der Bildung eines linksdrehenden Zuckers aus einem glycogenartigen Körper in amylumfreier Presshefe nicht constatiren können, obgleich in den Controllversuchen nach vorherigem Erhitzen der Hefe, resp. des Organbreies ohne Chloroformzusatz jede Fermentwirkung ausblieb. — Zeehuisen.

317. **Cl. Fermi: Die Leim-Gelatine als Reagens zum Nachweise tryptischer Enzyme.**[1]) Verf. verweist darauf, dass das Fibrin, welches bisher zum Nachweis proteolytischer Fermente ausschliesslich verwendet wurde, bei schwachen und geschwächten tryptischen Fermenten häufig im Stiche lässt. Es lässt sich oft nicht entscheiden, ob eine Lösung des Fibrins stattgefunden habe und es ist auch die Biuretreaction zum Nachweis etwa gebildeten Peptons bei zu geringen Mengen desselben unzuverlässlich. Verf. verwendet daher die Gelatine als Fermentreagens und seine Methode scheint dazu bestimmt zu sein, die Fibrinmethode vollständig zu verdrängen. Die Gelatine wird in folgender Weise bereitet: 5—10 Grm. sog. Goldgelatine werden mit 93 Grm. wässeriger Thymol- oder Carbolsäurelösung (die Concentration ist nicht angegeben) so lange in einem Kolben gekocht, bis die Gelatine verflüssigt ist. Die Eprouvetten werden mit 10 CC. der Lösung gefüllt und in senkrechter Stellung zur Erstarrung gebracht. Zur

[1]) Arch. f. Hygiene **12**, 238—260.

längeren Aufbewahrung empfiehlt es sich, die Reagensröhren nach der Erstarrung der Gelatine umgekehrt in einem Glase mit etwas Wasser aufzubewahren (als Schutz gegen Eintrocknung). Die auf Ferment zu prüfende Flüssigkeit wird ebenfalls mit Thymol oder Carbolsäure versetzt, damit in derselben die Entwicklung von Microorganismen verhindert werde, durch welche eventuell proteolytische Fermente gebildet werden können. Die Ausführung geschieht in der Weise, dass zu den Gelatineröhrchen einige Cubiccentimeter der zu prüfenden Flüssigkeit zugesetzt werden. Bei Anwesenheit eines Fermentes wird die Gelatine in regelmässiger, messbarer Schicht gelöst. Erfolgt nach 5—6 Tagen keine Lösung der Gelatine, so ist die Flüssigkeit fermentfrei. Es ist nothwendig, die Versuche bei einer Temperatur zu machen, welche einige Grade unter dem Schmelzpunkte der Gelatine liegt. Es genügt daher gewöhnlich Zimmertemperatur (im Gegensatz zur Fibrinmethode). Ferner muss man vermeiden, der Gelatine Stoffe zuzufügen, welche ihre Beschaffenheit verändern. (Alkalien und Säuren lösen die Gelatine, Tannin, Glycerin und Metallsalze machen sie unlöslich oder schwerer löslich, daher auch Glycerinextracte von Fermenten zu vermeiden sind). Es empfiehlt sich ferner, die zu prüfenden Flüssigkeiten vorher zu filtriren und Eprouvetten mit kleinem Durchmesser (8—10 Mm.) zu verwenden. Unter solchen Cautelen angewendet, leistet die Methode gegenüber der Fibrinmethode aus folgenden Gründen mehr: 1. ist das Criterium der Lösung der Gelatine ein sicheres, 2. ist die Empfindlichkeit eine weit grössere. Fibrin weist Trypsinlösungen, 1 : 8000, schwer und unsicher nach, während mit Gelatine bei 1 : 32000 noch deutliche Verflüssigung auftritt. Die Empfindlichkeit steigt bei Sodazusatz zur Gelatine, bei höherer Temperatur, bei Durchleiten von Luft durch die zu prüfende Flüssigkeit oder durch öfteres Umschütteln der Lösung. 3. ist zur Probe event. $^1/_2$ bis 1 CC. genügend; 4. lässt sich die Fermentwirkung je nach der Verflüssigung der Gelatine ablesen und messen (an graduirten Eprouvetten); 5. kann man auf Gelatine das Ferment andauernd (Monate hindurch) wirken lassen; 6. kann die Wirkung von chemischen Stoffen auf das Ferment in viel sicherer Weise studirt werden. Zum relativen quantitativen Nachweis der Wirkung von Fermenten ist es nöthig,

Lösungen z. B. von Trypsin in bekannten Verdünnungen (1:500, 1:1000 etc.) auf Gelatineröhrchen von gleichem Inhalt und gleicher Grösse einwirken zu lassen, die verflüssigte Gelatineschichte nach einer bestimmten Zeit (2 oder Tagen) in Millimetern zu messen und auf diese Weise eine Tabelle zu gewinnen. Soll eine Flüssigkeit geprüft werden, so wird unter Einhaltung der gleichen Versuchsbedingungen die Verflüssigung der Gelatine gemessen und die gefundene Zahl in Millimeter mit der der Tabelle verglichen. Man erfährt dann, wie stark die Lösung im Verhältniss zur Trypsinlösung ist. — Feste Partikelchen können direct auf ihr proteolytisches Vermögen geprüft werden, wenn man die Gelatinemethode nach Art des Koch'schen Plattenverfahrens anwendet. Um das geprüfte feste Partikelchen entsteht eventuell Verflüssigung. Bezüglich der mit Hilfe dieser Methode gewonnenen Resultate, welche in Vielem von den bisherigen abweichen, sei auf die Untersuchung des Verf. (die leim- und fibrinlösenden und die diastat. Fermente der Microorganismen Archiv f. Hygiene Bd. X) und auf die vorliegende Publication verwiesen. Die Ausführung der Methode dürfte dem mit der bacteriologischen Technik Vertrauten keine Schwierigkeit bereiten.

Kerry.

318. **O. Loew: Die chemischen Verhältnisse des Bacterienlebens.**[1]) Es wird hier zunächst der Zusammenhang zwischen der Constitution einer Substanz und deren Nährwerth resp. Giftigkeit erörtert und durch einige Beispiele illustrirt. Es macht einen grossen Unterschied im Nährwerth, ob der Sauerstoff als Hydroxyl, Aldehydgruppe oder Carboxyl vorhanden ist; Methylalcohol ist ein Nährstoff für viele Bacterien, Methylaldehyd aber ein Gift und dessen Verbindung mit saurem Natriumsulfit ist wiederum unschädlich. Aldol wird sich als besserer Nährstoff erweisen, als die damit isomere Buttersäure. Was die Ernährungsverhältnisse betrifft, so lassen sich drei Gruppen unterscheiden: 1. Bacterien, die nur von Eiweissstoffen leben können (meist pathogene Arten); 2. solche, die aus Ammoncarbonat ihre organische Substanz bilden können (Nitromonas, nach Hueppe und Winogradsky) und 3. solche, welche von zahl-

---

[1]) Centralbl. f. Bacteriologie u. Parasitenkunde 9, No. 20—24.

reichen, den Proteïnstoffen ferne stehenden organischen Substanzen zu leben und daraus ihr Protoplasma zu bilden vermögen. Was die nährenden Substanzen betrifft, so lassen sich folgende allgemeine Gesichtspunkte aufstellen: 1. Hydroxylirte Säuren sind besser als die entsprechenden nichthydroxylirten. 2. Mehrwerthige Alcohole sind besser als die entsprechenden einwerthigen. 3. Der Nährwerth der Fettsäuren und der einwerthigen Alcohole der Fettreihe nimmt mit steigender Zahl der Kohlenstoffatome ab. 4. Eintritt von Aldehyd- oder Ketongruppen in mehrwerthige Alcohole erhöhen den Nährwerth. — In Betreff der Giftwirkung werden folgende Sätze aufgestellt und theilweise durch Beispiele an Bacterien belegt: 1. Starke Säuren und Basen wirken durch Veränderung der Eiweissstoffe des lebenden Plasmas giftig. 2. Körper, welche leicht Sauerstoff an das lebende Protoplasma abgeben und in dasselbe oxydativ eingreifen, sind giftig, wie H_2O_2, CrO_3, Jodate und Permanganate. 3. Körper, welche reducirend eingreifen sind giftig, SO_2, H_2S. 4. Körper mit einem intensiven Schwingungszustand wirken giftig, indem sie die Umlagerung des activen Eiweisses herbeiführen, wie Aether, Chloroform, ätherische Oele. 5. Körper, welche noch bei grosser Verdünnung in Aldehydgruppen eingreifen, sind giftig: Hydroxylamin, Diamid, Phenylhydrazin. 6. Körper, welche noch bei grosser Verdünnung in Amidogruppen eingreifen, sind giftig: Formaldehyd, salpetrige Säure, Stickoxyd; es gehören hierher auch Quecksilber- und Silbersalze, deren beide Metalle sehr gerne den Wasserstoff der Amidogruppen ersetzen, worauf wohl die Giftwirkung zurückzuführen ist. 7. Körper mit doppelt gebundenen Kohlenstoffatomen sind in der Regel giftiger als die entsprechenden gesättigten Substanzen. 8. Der Giftcharacter eines organischen Complexes nimmt mit der Anzahl der Amido- und Imidogruppen zu. 9. Basen mit primär gebundenem Stickstoff sind ceteris paribus schädlicher, als solche mit secundär gebundenem und diese wieder schädlicher als solche mit tertiär gebundenem. 10. Von isomeren giftigen Körpern ist der labilere auch der giftigere. 11. Nimmt in einem schädlich wirkenden Stoffe durch Eintritt gewisser Atomgruppen der labile Character zu, so nimmt auch der Giftcharacter zu und umgekehrt — Hierauf folgt eine kurze Erörterung über Specialgifte. Der 3. Theil be-

schäftigt sich hauptsächlich mit dem Wesen der Gährthätigkeit und es wird hier die Ansicht vertreten, dass die Gährfunction durch einen speciellen Protoplasten in den Zellen ausgeübt wird. Besonders wird die Analogie mit dem Chlorophyllkörper betont. Die Thatsache, dass Gährungspilzen diese Gährfunction genommen werden kann, ohne das Leben zu vernichten, spricht sehr zu Gunsten jener Ansicht. Die Spaltpilzgährungen lassen mit Rücksicht auf die Ernährung der Pilze 3 Typen erkennen: 1. Der vergährende Körper kann bei Ausschluss von Luft nicht zur Eiweissbildung dienen. 2. Der vergährende Körper ist zugleich der einweissbildende. 3. Der vergährende Körper ist bereits ein Proteïnstoff. Was den Zusammenhang zwischen Athmung und Gährung betrifft, so wird die Anschauung Nencki's betont, welcher die Gährthätigkeit ein unvollkommenes Athmen nennt. Letztere Thätigkeit muss intensiver betrieben werden als die erstere, um dieselbe Menge Pilzsubstanz zu erzeugen. 100 Theile Rohrzucker können (bei NH_3 als N-Quelle) 20—22 Theile Schimmelpilz, aber nur 1 Theil Sprosshefe liefern; es muss hier also 20 mal so viel Zucker vergohren, als dort verbrannt werden, um dieselbe Menge Pilzsubstanz zu erzeugen. Loew.

319. **A. P. Fokker: Untersuchungen über die Milchsäuregährung.**[1]) Verf. hat zwei in saurer Milch vorhandenen Microben, einen Coccos und einen Bacillus, cultivirt und ihr Verhalten gegen frische (aseptisch gewonnene) Ziegenmilch und sterilisirte Kuhmilch untersucht. Da die Ziegenmilch, die einzige Milchart, welche vom Verf. in aseptischer Weise gewonnen werden konnte, schon bei 70° C. coagulirte, wurde zu den Versuchen mit sterilisirter Milch Kuhmilch gebraucht. Die Eigenschaft dieser beiden Milcharten, die genannten Microben anfänglich zum grössten Theil zu vernichten, geht durch einmaliges Kochen nicht verloren, wohl aber durch fünfmalige während einer Stunde fortgesetzte Sterilisation im Dampfbade. Dieser Schluss geht nämlich hervor aus dem Factum, dass auf solche Weise sterilisirte Milch bei der Inoculation mit kleinen Mengen Milchsäurecoccen früher (nach 24 Stunden) wie frische Milch (nach 3 Tagen)

---

1) Nederl. Tijdschr. voor Geneeskunde 1890. 1, 88 u. 509.

sauer wird und coagulirt. Während der Coccus fast nur auf Milch cultivirt werden kann, baldiges Zerfliessen der Nährgelatine veranlasst, und auch in verdünnter Fleischwasserlösung nach kurzer Zeit steril wird, wächst und multiplicirt sich der Bacillus leicht in Gelatinplattenculturen. Beide Microben werden durch verschiedene Tinctionsmittel, am besten durch Gram's Verfahren, gefärbt. Der Bacillus ist nach Verf. wegen seiner Grösse, seiner fehlenden Sporenbildung und anderer Eigenschaften nicht mit der von Hüppe, Marpmann u. A. gefundenen Species identisch. Verf. betrachtet den Milchsäurecoccus als den localen in Groningen und im Norden Holland's waltenden Milchsäuremicroben par excellence, bei gleichzeitiger Impfung des Coccus und des Bacillus in Milch prävaliren nämlich die Culturen des Coccus in erheblicher Weise. Verf. vergleicht die anfängliche Vernichtung der zwei Microbenspecis in aseptischer Milch mit der von Buchner beschriebenen deletären bactericiden Wirkung des Blutes auf einige pathogenen Bacterien und verwirft auf Grund seiner Beobachtungen die von Letzterem zur Erklärung der angeborenen Immunität herangezogene bactericide Wirkung des Blutserums ausserhalb des Thierkörpers. Zeehuisen.

320. **N. Nencki: Die isomeren Milchsäuren als Erkennungsmittel einiger Spaltpilzarten.**[1]) Unter Bezug auf die Befunde von Nencki und Sieber, ferner von Schardinger legt Verf. dar, dass die Entstehung von verschiedenen Milchsäuren ein Mittel sei, verschiedene Bacterien zu identificiren. So gelang es Bischler im Laboratorium des Verf's., das Bacterium coli commune von einem diesem sehr ähnlichen Bacillus dadurch zu unterscheiden, dass das erste aus Zucker Rechts-Milchsäure bildet, während durch die andere Art inactive Milchsäure entsteht. Verf. beschreibt nochmals die bei solchen Untersuchungen zu verwendende Methode. Bezüglich derselben sei auf die Publicationen von Nencki und Sieber [J. Th. **19**, 508] und R. Kerry und S. Fränkel [J. Th. **20**, 459] verwiesen. Kerry.

---

1) Centralbl. f. Bacteriologie u. Parasitenkunde **14**, No. 9.

321. J. H. Schuurmans Stekhoven: Saccharomyces Kefyr.[1]) Verf. behandelt in dieser unter Pekelharing im physiologischen Laboratorium zu Utrecht ausgeführten Dissertation hauptsächlich die durch diesen Organismus hervorgerufenen chemischen Vorgänge. Nachdem das Gährungsvermögen des Milchzuckers von Duclaux und Adametz festgestellt worden war, sind von Beyerinck zwei neue Hefearten gefunden worden, welche nach diesem Autor den Milchzucker, bevor derselbe in alcoholische Gährung übergeht, mittelst eines Enzyms (Lactose) invertiren würden. Die erstere Hefeart, Saccharomyces Kefyr, war der von Duclaux gefundenen Species ähnlich, war aber dennoch mit derselben nicht identisch, da ihr die Eigenschaft abging, die Maltose zu vergähren; die letztere, Saccharomyces tyrocola, aus holländischem (Edammer) Käse, war identisch mit der S. lactis von Adametz. Während nach Verf. S. Kefyr und Bierhefe beide in Bezug auf das Vermögen, Maltose zu invertiren, ein übereinstimmendes Verhalten zeigen, unterscheiden sich dieselben wesentlich von einander durch ihr verschiedenes Vermögen, die Vergährung dieser Zuckerart einzuleiten. Im Uebrigen gelang es Verf. nicht, die von B. constatirte Invertirung des Milchzuckes als eine Enzymwirkung zu erkennen. In der Kefyrmilch war zwar, wie Verf. in Uebereinstimmung mit Duclaux fand, die Milchzuckergährung eine unvollständige gewesen, indem noch beträchtliche Mengen Milchzucker in derselben zurückgeblieben waren, dennoch kann dieser Befund nicht als eine Enzymwirkung gedeutet werden, wie aus folgenden Versuchen hervorgeht: Auf Malzpeptontraubenzuckergelatine gezüchtete Culturen wurden in Lösungen verschiedener Zuckerarten gebracht, während die Wirkung zufällig anwesender invertirender Microben bei jedem Versuch durch Chloroformzusatz (wo nöthig mit Dialysirung combinirt) ausgeschlossen wurde. In acht auf diese Weise ausgeführten Versuchen ergab sich mittelst des Polarisationsverfahrens und der Phenylhydrazinprobe[2]) das invertirende Enzym der in obiger Weise

---

[1]) Saccharomyces kefyr. Diss. Utrecht 1891. — [2]) Zur Anstellung der Phenylhydrazinprobe wurde von einer heiss bereiteten 20 %igen Phenylhydrazinlösung in 30 %iger Natriumacetatlösung ausgegangen; 5 CC. dieser Lösung wurden mit 4 CC. der zu untersuchenden Flüssigkeit im Wasserbade erhitzt.

erhaltenen Kefyrhefe, sowie das nämliche nach Züchtung in Milchzuckerbouillon bereitete Enzym als vollkommen im Stande, Rohrzucker und Raffinose zu spalten. Dennoch liessen diese Enzyme Milchzucker und Maltose vollkommen unverändert. Beim Anstellen der Phenylhydrazinprobe wurde die nach längerer Erhitzung mit Phenylhydrazin auftretende Inversion des Rohrzuckers durch Beschränkung der Dauer der Erhitzung im Wasserbade (höchstens eine halbe Stunde) umgangen; für Milchzucker, Maltose und Raffinose, welche erst nach vielstündiger Erhitzung invertirt werden, besteht dieser Uebelstand nicht, indem diese Zuckerarten in der Wärme niemals Krystalle bilden, und die Osazone derselben leicht in heissem Wasser löslich sind, so dass sie erst nach Abkühlung der Flüssigkeit auskrystallisiren. — Die Alcoholisirung des Milchzuckers, welche mittelst geeigneter, im Original ausführlich auseinandergesetzter Versuchsanordnung in möglichst vollkommener Weise geschah, ist also ein directer Gährungsvorgang. Die von B. gefundenen widersprechenden Thatsachen beziehen sich auf das Leuchten einer nicht mehr leuchtenden Salzwasserpeptongelatincultur des Photobact. phosphorescens, wenn dieselbe in sogenannten Diffusionsfeldern mit Rohrzucker, Raffinose und Milchzucker zusammengebracht wird. Diese Diffusionsfelder leuchteten alsbald nach der Aussaat von Saccharomyces-Kefyrstreifen und ergaben also ein erneuertes Wachsthum des Photobacteriums. Nach Aussaat von S. cerevisiae und ellipsoideus leuchteten hingegen die Milchzuckerfelder nicht, diejenigen des Rohrzuckers und der Raffinose ganz vorzüglich. Da nun bekanntlich die Invertine der Bier- und Weinhefe nur Raffinose und Rohrzucker invertiren und den Milchzucker unverändert lassen, so glaubte Beyerinck dem S. Kefyr invertirende Eigenschaften gegenüber Milchzucker zuschreiben zu müssen. Nach Verf's. Ansicht ist die Erklärung dieser Erscheinung in der Glycerinausscheidung des S. Kefyr zu suchen, welche dem Wachsthum derselben proportional ist. Milchzucker bildet also ein vorzügliches Nahrungsmaterial für S. Kefyr; daher und nicht aus einer Inversion des Milchzuckers stammt das kräftige Wachsthum und das starke Leuchten dieser Hefeart im Diffusionsfeld dieses Zuckers. Den Schluss dieser interessanten Arbeit bildet die Untersuchung nach den Ernährungsbedingungen dieser

Hefeart mittelst der auxanographischen und der Zählmethode. Nach den Ergebnissen dieser Untersuchung gehört der S. Kefyr zu den von Beyerinck mit dem Namen Stickstoff-Kohlenstofforganismen bezeichneten Pilzen. Ist Pepton in der Nährgelatine reichlich vorhanden, so genügt der Zusatz verschiedener Substanzen, als Arbutin, Galactose, Glycose, Inulin, Milchzucker, Raffinose, Rohrzucker, Aepfelsäure, Bernsteinsäure und Milchsäure zur Erlangung ausgiebiger Culturen; in Gegenwart des Rohrzuckers oder des Traubenzuckers allein wächst der Pilz nur durch Asparaginzusatz; in Milchzuckergelatin nur durch Asparagin, Alloxan, Leucin oder Tyrosin. Bei Abwesenheit des Peptons war das Wachsthum des Pilzes immer nur ein sehr spärliches. Der geringste Zusatz dieser Substanz (0,003 $^0/_0$) hatte einen ganz ausserordentlichen Einfluss auf die Entwicklung der Culturen. Die Frage, ob das Pepton nur die Asparagin-Assimilation fördert oder selbst als leicht zu assimilirende N-Quelle fungirt, wurde offen gelassen.

Zeehuisen.

322. **R. Kerry und Sigm. Fränkel: Ueber die Einwirkung der Bacillen des malignen Oedems auf Kohlehydrate und Milchsäure** [1]. 2. Mittheilung. Die Verff. suchten der von ihnen in ihrer 1. Mittheilung [J. Th. **20,** 462] angeregten Frage, ob der bei der anaëroben Kohlehydratgährung durch die Bacillen des malignen Oedems entstehende Aethylalcohol aus Milchsäure entstehe, näher zu kommen und liessen ihre Bacillen auf milchsauren Kalk einwirken. Bei der Verarbeitung fand sich (nach frühzeitig unterbrochener Gährung) Propylalcohol, Ameisensäure und Buttersäure. Aethylalcohol konnte nicht gefunden werden, sein Ursprung aus dem primär entstehenden Propylalcohol scheint jedoch erwiesen. Milchzucker, Rohrzucker und Stärke werden von den erwähnten Bacillen in gleicher Weise zersetzt: es entsteht inactive Milchsäure, Ameisensäure, Buttersäure und Aethylalcohol. Bei der Verarbeitung der Stärke ergab sich, dass eine vorherige Saccharificirung derselben nicht stattfindet, sondern die Zersetzung direct vor sich geht. — Zugesetzte Fleischmilchsäure bleibt unverändert.

Kerry.

---

1) Monatsh. f. Chemie **18**, 350—355.

323. P. Malerba: Untersuchungen über die Natur der vom Gliscrobacterium gebildeten, schleimigen Substanz[1]. Der Verf. hat in Gemeinschaft mit Sana-Salaris aus dem menschlichen Harne einen Bacillus isolirt, welcher Bacterium gliscrogenum genannt wurde, wegen seiner Eigenschaft, eine schleimige Substanz zu produciren. Zur näheren Characterisirung dieser Substanz inficirte Verf. sterilen menschlichen Harn mit Culturen seines Bacterium und liess denselben durch 24—36 Stunden bei Bruttemperatur stehen. In dieser Zeit ist das Maximum der fraglichen Substanz gebildet. Der Harn wurde nun mit Alcohol gefällt, der Niederschlag in Wasser gelöst, nochmals mit Alcohol gefällt und hierauf mit verdünntem essigsaurem Alcohol gewaschen; durch Wiederholung dieser Procedur gelang es, die Substanz von allen im Harn existirenden Beimischungen, mit Ausnahme der Erdphosphate, freizubekommen. Die so erhaltene Substanz ist weiss, sehr schleimig, elastisch, nach der Fällung in Wasser leicht löslich, unlöslich nach längerem Verweilen unter concentrirtem Alcohol, wenig löslich in Essigsäure und anderen organischen Säuren, vollständig löslich in Mineralsäuren. Auf dem Platinblech erhitzt, riecht sie intensiv nach verbranntem Horn, ihre Dämpfe reagiren in Folge der Ammoniakentwickelung alkalisch, sie ist stickstoffhaltig, gibt die Millon'sche Reaction, färbt sich violettblau beim Kochen mit Kalilauge und Kupfersulfat, violettröthlich nach dem Kochen mit Essigsäure unter Zusatz von Schwefelsäure, rothbraun nach dem Kochen mit Zucker und Schwefelsäure. Mit Salpetersäure und Ammoniak gibt sie die Xanthoproteïn-Reaction. Verf. kann sich der Ansicht von Albertoni, welcher aus der Furfurol-Reaction der von ihm früher studirten Substanz dieselbe für ein Kohlehydrat hielt, nicht anschliessen. Vielmehr ist schon früher bewiesen worden, dass die Entstehung von Furfurol aus Albuminstoffen die Existenz einer chemischen Beziehung letzterer zu den Kohlehydraten beweist. Auch mit dem thierischen Gummi Landwehr's hat der Körper keine Aehnlichkeit. Das Bacterium gliscrogenum scheint im Gegensatz zu anderen schleimbildenden Bacterien die Eigenschaft zu haben, den Schleim ohne Anwesenheit von Kohlehydraten zu bilden.

Kerry.

---

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **15**, 529—545.

324. A. Villiers: Ueber die Umwandlung der Stärke in Dextrin durch das Buttersäureferment[1]. V. brachte Kartoffelstärke (50 Grm. pro Liter) mit Wasser in grosse Kolben, verkleisterte dieselbe durch Einleiten von Wasserdampf bis die Temperatur auf 100° gestiegen war und fügte vor dem Abkühlen einige CC. einer Cultur von Bacillus amylobacter hinzu. Bei 40° war der Stärkekleister in der Regel nach 24 Stunden verflüssigt; die Gährung wurde unterbrochen, wenn Jod weder blaue noch violette Färbung mehr gab (nach 2 bis 4 Tagen). So erhält man eine sehr schwach sauere Lösung, welche nur ca. 0,3 % der Stärke an Buttersäure enthält. Daneben finden sich im Wesentlichen nur Dextrine. welche durch fractionirte Fällung getrennt werden können und deren Rotationsvermögen + 156 bis 207,5 % beträgt. Diese Dextrine, von welchen die am stärksten optisch wirksamen durch Jod roth gefärbt werden, lassen sich nur schwer verzuckern; ihr Reductionsvermögen beträgt 28,9 bis 5,0 % (bezogen auf das der Glycose). Neben den Dextrinen wurde weder Maltose noch Glycose gebildet. Die Gasentwickelung war sehr unbedeutend. Herter.

325. **Alb. Hoffa: Weitere Beiträge zur Kenntniss der Fäulnissbacterien.**[2]) Aus in Peptonbouillon gezogenen Culturen von Bacillus fluorescens liquefaciens erhielt Verf. ausser Ammoniak und Kreatinin einen characteristischen Eiweisskörper durch wiederholte Fällung mit Alcohol. Nach weiterer Reinigung nach dem Verfahren von Brieger (Sublimatfällung, Zerlegung durch Schwefelwasserstoff, Fällung durch Alcohol) stellt der Körper ein graues Pulver dar, das in Wasser leicht löslich ist, mit Kupfervitriol und Kalilauge die Biuretreaction giebt und beim Versetzen mit Alkali sofort die prächtigste grüne Fuorescenz giebt. Andreasch.

326. A. Arnaud und A. Charrin: Chemische Untersuchungen über die Secretionen der Microben. Umwandlung und Ausscheidung der organischen stickstoffhaltigen Substanz durch den Bacillus pyocyaneus in einer bestimmten Culturflüssigkeit[3]). **327. Die-**

---

[1]) Sur la transformation de la fécule en dextrine par le ferment butyrique. Compt. rend. **112**, 435—437. — [2]) Münchener medic. Wochenschr. 1891, No. 14. — [3]) Recherches chimiques sur les sécrétions microbiennes. Transformation et élimination de la matière organique azotée par le bacille pyocyanique dans un milieu de culture déterminée. Compt. rend. **112**, 755—759.

selben: Chemische und physiologische Untersuchungen über die Secretionen der Microben. Umwandlung und Ausscheidung der organischen Substanz durch den Bacillus pyocyaneus[1]. ad 326. Die Erzeugung des Pyocyanin, welches sich in gut gefärbten Culturen zu 3 bis 6 Mgrm. pro Liter findet, steht nicht in bestimmtem Verhältniss zu der Menge organischer Substanz, welche zersetzt wird. Verff. züchteten die Bacillen in einer Flüssigkeit, welche Kaliumphosphat 0,100 Grm., Dinatriumphosphat (wasserhaltig) 0,100, Kaliumbicarbonat 0,134, Calciumchlorid 0,050, Magnesiumsulfat (wasserhaltig) 0,050 und Asparagin 5,0 Grm. pro Liter enthielt. Die Temperatur wurde auf 25 bis 30° gehalten, der Versuch 16 Tage fortgeführt. Das Asparagin verschwand bis zur 60. Stunde, bald trat Asparaginsäure auf, welche auch schnell, bis zur 72. Stunde, unter Entwickelung von Ammoniak, zersetzt wurde. 4,66 % des im Asparagin zugeführten Stickstoffs wurden von den Bacillen (9,410 Grm.) aufgenommen, 4,04 % in unbekannte lösliche organische Verbindungen überführt, der Rest als Ammoniak abgeschieden. Bei Zusatz von mehr Asparagin wurden dieselben Verhältnisse beobachtet. Die Ueberführung des Asparagin in asparaginsaures Ammoniak wurde durch die Bacillen auch in Gegenwart von Chloroform bewirkt, sie beruht auf der Thätigkeit eines Ferments, welches sich allerdings in der Flüssigkeit nur in sehr geringer Menge vorfand. — ad. 327. Von dem in 5 Grm. Asparagin dargebotenen Kohlenstoff wurden 72,5 % in Kohlensäure verwandelt, 13,8 % assimilirt und 13,5 % zur Bildung löslicher organischer Substanz verwendet. Der Bacillus gedeiht schlecht im Vacuum, besser in Wasserstoff, nicht in Kohlensäure. Als Gelatine anstatt Asparagin angewendet wurde, fanden sich 70 % des darin enthaltenen Stickstoffs als Ammoniak ausgeschieden, die Menge des von den Microben (0,990 Grm.) assimilirten Stickstoffs sowie die der löslichen organischen Substanzen war grösser als im ersten Versuch. Pyocyanin wurde in diesem

---

[1]) Recherches chimiques et physiologiques sur les sécétions microbiennes. Transformation et élimination de la matière organique par le bacille pyocyanique, Compt. rend. **112**, 1157—1160.

Falle fast gar nicht gebildet, doch hatten die Producte sowohl toxische als auch vaccinirende Eigenschaften.

Herter.

328. **G. Gärtner und Fr. Roemer: Ueber die Einwirkung von Bacterienextracten auf den Lymphstrom**[1]. Die Verff. verwenden zu ihren Versuchen Extracte, welche Roemer in folgender Weise gewann: Von gut entwickelten Kartoffel-Culturen von B. pyocyaneus werden die Bacterien abgeschabt und mit destillirtem Wasser (1 : 10) zu einer feinen Emulsion verrieben. Durch vollständiges Auskochen oder mehrwöchentliches Stehenlassen der Emulsion (Verf. combinirt beides) kann Roemer aus dem Bacterienkörper den in Wasser löslichen Inhalt extrahiren. Die Emulsion wird nach Chamberland filtrirt. Das Filtrat ist eine klare, bräunliche, neutral reagirende Flüssigkeit, welche, ebenso wie ein Extract aus den Friedländer'schen Pneumobacillen, ausgesprochene Eiweissreactionen gibt. Als weitere Versuchsflüssigkeit wird eine frischbereitete, ungekochte Bacterienemulsion nach ihrer Filtration durch Chamberland's Kerze benutzt. Diese Flüssigkeit, welche mit den Bacterien nie länger als eine Stunde in Berührung war, enthält nach Ansicht der Verff. nur die auf Kartoffeln gebildeten Stoffwechselproducte. Endlich wurde Tuberculinum Kochii verwendet. Diese Flüssigkeiten werden tief morphinisirten Hunden in die Cruralvene injicirt und es zeigt sich an der aus den Lymphwegen des Halses abfliessenden Lymphe, dass die Bacterienextracte (bei Pyocyaneus und Friedländer's Bacillus) und das Tuberkulin Lymphagoga im Sinne Heidenhain's sind. Unmittelbar nach der Injection von 40 CC. Pyocyaneusextract steigt die im Verlaufe von 10 Minuten abgeschiedene Lymphe von 2 Grm. auf 18 Grm. und nach $6\frac{1}{2}$ Stunden (nach längerer Unterbrechung des Ausfliessens) im gleichen Zeitraume beträgt die abgeschiedene Lymphe noch $5\frac{1}{2}$ Grm. In einem anderen Versuche steigt die Absonderung von $2\frac{1}{2}$ Grm. auf $14\frac{1}{2}$ Grm. in 10 Minuten; im Ganzen scheidet im Verlauf von 7 Stunden der Hund (von 11 Kilo) 360 Grm. Lymphe ab. Dabei nimmt die Trockensubstanz der Lymphe zu (von 5 % auf 7,08 %) und die Zahl der rothen

[1]) Wiener medic. Blätter 1891, No. 42.

Blutkörperchen steigt von 6,6 Millionen auf 9,8 Millionen im Cubikmillimeter. Die Extracte wirken also in ähnlicher Weise wie Heidenhain's Krebsmuskelextracte. Die auf kaltem Wege bereitete Flüssigkeit hat keinen Einfluss auf die Lymphabsonderung. Inwieweit diese Befunde gewisse Begleiterscheinungen der Entzündung beeinflussen, wollen die Verff. nicht entscheiden. Bezüglich der ingeniösen Methode Gärtner's, den Ductus thoracicus für die Versuche leicht zugänglich zu machen, sei auf das Original verwiesen.

Kerry.

329. **R. Immerwahr: Ueber das Vorkommen von Toxalbumin im menschlichen und thierischen Organismus.**[1]) Verf. konnte aus Leber, Milz, Nieren, Herzen und Gehirn zweier an Impftetanus zu Grunde gegangener Kaninchen nach der Methode von Brieger u. Fraenkel mittelst Alcoholfällung einen giftig wirkenden Körper (Toxalbumin) isoliren. Ebenso gelang es dem Verf. aus der fein zerhackten Musculatur einer unteren Extremität, nach Auslaugen mit Wasser und Fällen mit Ammoniumsulfat Toxalbumin zu isoliren, welches bei 5 Meerschweinchen innerhalb 24—48 St. den Tod durch typischen Tetanus hervorrief. Blutserum von Scharlachkranken tödtete Mäuse nur dann, wenn die Kranken Urämie hatten. Aus solchem Serum liess sich durch Alcoholfällung eine leichtlösliche, eiweissähnliche Substanz gewinnen, welche (2) Mäuse unter tonischen und clonischen Krämpfen tödtete.

Kerry.

330. **Alb. Hammerschlag: Bacteriologisch-chemische Untersuchungen über Tuberkelbacillen.**[2]) Die chemische Zusammensetzung der Leibessubstanz der Tuberkelbacillen ergab, dass die Menge der in Alcohol und Aether löslichen Substanzen mit im Mittel 27 °/₀ bei weitem alle bei anderen Bacterien gefundenen Zahlen übersteigt (gegen 7,3 bis 10,1 °/₀.) In diesem Alcohol- und Aetherextract befindet sich Fett, Lecithin und ein — aus der Leibessubstanz gewonnenes — Gift, welches bei Kaninchen und Meerschweinchen Krämpfe mit schliesslichem Exitus erzeugt. Der in Alcohol und

---

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 30. — 2) Centralbl. f. klin. Medicin 12, 9—18.

Aether unlösliche Rückstand der Leibessubstanz enthält einen mit Kalilauge ausziehbaren, durch die Reactionen characterisirten Eiweisskörper und Cellulose. Betreffs des Wachsthums der Bacterien und ihres Stoffwechsels hat Verf. gefunden, dass dieselben nur auf Glycerin oder kohlehydrathaltigen Nährböden (Bouillon mit Traubenzucker, Rohrzucker, Milchzucker, Glycogen, Dextrin) sehr gut wachsen, am besten allerdings bei Glycerinzusatz. Der Verbrauch an Kohlehydrat (Verf. hat zur Bestimmung derselben quantitative Untersuchungen an Bouillontraubenzuckerculturen gemacht) ist jedoch ein so geringer, dass eine Vergährung desselben durch die Tuberkelbacillen nicht angenommen werden kann. Es dürfte vielmehr nur zur Bildung der nothwendigen Wärme und der Cellulose verbraucht werden. Bemerkenswerth ist, dass die Tuberkelbacillen Kohlehydrat oder Glycerin nothwendig zu ihrem Wachsthum benöthigen im Gegensatz zu den bisher bekannten Arten. Die nach Chamberland's Methode gewonnenen Filtrate der Bouillonculturen erwiesen sich bei wiederholten Versuchen als ungiftig. Auch gelang es dem Verf. nicht bei Versuchen nach Brieger's Methode auf Ptomaïne zu kommen, wenn er auch giftige Extracte erhalten konnte. Dagegen gelang es ihm, nach den bekannten Methoden ein Toxalbumin darzustellen, welches nach subcutaner Injection bei Kaninchen 1—2 Tage anhaltende Temperatursteigerung um 1—2° C. hervorrief. Kerry.

331. W. Zuelzer: **Ueber ein Alkaloid der Tuberkelbacillen.**[1]) Der Verf. extrahirt Agarculturen von Tuberkelbacillen mit salzsaurem Wasser, filtrirt, dampft das Filtrat ein, fällt es wiederholt mit Platinchlorid und zerlegt das Doppelsalz mit Schwefelwasserstoff und dampft zur Trockne ein. Er erhält auf diese Weise ein fast weisses, krystallisirtes Salz, welches in Wasser löslich ist. Die chemischen Untersuchungen des gewonnenen Körpers werden in Aussicht gestellt. Der Körper wirkt auf Kaninchen und Meerschweinchen giftig. Kerry.

332. Th. Weyl: **Zur Chemie und Toxicologie des Tuberkelbacillus.**[2]) Verf. hat 600 Glycerinagarculturen von Tuberkelbacillen,

[1]) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 4. — [2]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 7.

von welchen der Bacillenrasen abgekratzt war, mit warmer verdünnter Natronlauge behandelt. Dabei entsteht eine gelbliche trübe Mischung, in welcher weisse Fetzen herumschwimmen. Beim Erstarren scheidet sich diese Mischung in 2 Schichten, eine obere gallertige und eine untere, die erwähnten Fetzen enthaltende. Die weisse Substanz hält Verf. für die Hülle des Tuberkelbacillus. Sie enthält N, C, H und S, ist nur in concentrirter H_2SO_4 löslich, reducirt nicht, reagirt nicht mit Phenylhydrazin und nicht mit Benzoylchlorid und Natronlauge. Beim Kochen mit Millon'scher Reagenz tritt nur Gelbfärbung ein, woraus Verf. das Fehlen der hydroxylirten Phenylengruppe vermuthet. Die obere gallertige Schichte wurde mit verdünnter Natronlauge gelöst und aus der Lösung mit Essigsäure ein im Ueberschuss derselben unlöslich bleibender Körper gefällt. Durch wiederholte Behandlung erhielt Verf. eine weisse Masse, N, C, H, S und P enthaltend. Eine Stickstoffbestimmung ergab 4,4 % N, eine Kohlen- und Wasserstoffbestimmung 51,6 % C und 7,3 % H. Schwefel und Aschengehalt wurde wegen Materialmangel nicht bestimmt. Der Körper ist gegen verdünnte Säuren sehr resistent, ist nach dem Trocknen auch in verd. Alkalien sehr schwer löslich, während er frisch gefällt leicht löslich ist. Mit Millon'schem Reagenz gibt er Gelbfärbung. Nach anhaltendem Kochen mit verdünnten Säuren entsteht keine reducirende Substanz. Verf. schliesst aus der Unlöslichkeit im Ueberschuss der Säuren, dass der Körper den Mucinen am nächsten steht. Da er in sehr geringer Dose (1 bis 2 Zehntel Milligramm) bei Mäusen nach subcutaner Injection locale Necrosen hervorruft, nennt ihn Verf. ein Toxomucin. (Verf. ist in manchen Punkten im Widerspruch mit den Befunden von Hammerschlag [s. diesen Band pag. 481], dessen Untersuchungen er übrigens nicht berücksichtigt. Ref.) Kerry.

333. E. **Klebs: Ueber die Wirkung des Koch'schen Mittels auf Tuberkulose der Thiere nebst Vorschlägen zur Herstellung eines unschädlichen Tuberkulins.**[1]) Vorläufige Mittheilung. Ohne auf die pathologisch-anatomischen Mittheilungen des Verf. einzugehen, sei die

[1]) Wiener medic. Wochenschr. 1891, No. 15.

von Klebs vorgeschlagene Reinigung des Tuberculinum Kochii erwähnt. 5 CC. der Lymphe werden allmählich in 100 CC. abs. Alcohols eingeträufelt; der hierbei entstehende schwachgelbe Niederschlag wird nach dem Absetzen filtrirt, hierauf mit mindestens 100 CC. abs. Ascohols und 100 CC. Chloroform gewaschen. (Die Ausbeute an lufttrockenem Niederschlag beträgt 10 % der verwendeten Lymphe). Der noch feuchte Niederschlag wird in 100 Theilen einer Mischung (zu gleichen Theilen) von Glycerin und $^1/_2$ % Carbolsäure gelöst. Diese Lösung hält sich Monate lang wirksam. — Das alcoholische Filtrat wurde eingedampft und der Rückstand in Glycerincarbolsäure gelöst. Ein gesunder Mensch zeigte bei einem Temperaturmaximum von 37,9 am 2. Tage nach der Injection von 0,2 CC. der Lösung, entsprechend 0,04 des in Alcohol löslichen Theiles Koch'scher Lymphe, »Uebelkeit, Kopfschmerz, Nausea, grosse Prostation«, am 3. Tage vollständiges Wohlbefinden. Das in Chloroform lösliche Toxin erwies sich gegen weisse Mäuse in sehr geringer Menge tödtlich. Auch beim Ausschütteln der Lymphe mit Aether fand sich in derselben eine giftig wirkende Substanz. Kerry.

334. **E. Klebs: Die Zusammensetzung des Tuberculins.**[1]) Verf. berichtet im Anschluss an obige Mittheilung, dass Koch's Lymphe mit $PtCl_4$, $HgCl_2$, dann mit den »im engeren Sinne sogenannten Alkaloidreagentien« (Phosphorwolframsäure, Phosphormolybdänsäure, Kaliumquecksilberjodid, Kaliumwismuthjodid, Pikrinsäure etc. typische Niederschläge gibt. Verf. reinigt das Rohtuberculin durch Ausfällung der »Alkaloide« und extrahirt die wirksame Substanz, das Tuberculocidin, in Verbindung mit dem Fällungsmittel. Das Albumatextract behält dabei seine Eigenschaften, nur bei der Fällung mit Sublimat ist die Lösung mit Wasser nicht möglich. Bezüglich klinischer und pathologisch-anatomischer Details sei auf das Original verwiesen. Kerry.

335. **M. Hahn: Ueber die chemische Natur des wirksamen Stoffes im Koch'schen Tuberculin**[1]). Verf. untersuchte gereinigtes

---

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 45. — [2]) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 30.

Tuberkulin (Klebs) und Koch'sche Lymphe. Er kommt zu dem Resultat, dass das wirksame Agens eine Albumose ist. Er erhält dieselbe aus der wässrigen Lösung des gereinigten Tuberculins nach ihrer Neutralisation durch Ausfällen mit Ammoniumsulfat. Dabei entsteht ein flockiger, weissgelber Niederschlag, welcher nach der Reinigung folgende Reactionen gibt: 1. beim Kochen mit Millon-schem Reagens Rothfärbung. 2. keine Fällung beim Kochen und Ansäuern. 3. Fällung mit HNO_3, Lösung im Ueberschuss; orangerothe Färbung mit NaOH. 4. starker gelber Niederschlag mit Pikrinsäure. 5. schwache Trübung mit Ferrocyankalium und Essigsäure. 6. deutliche Biuretreaction. 7. gelber Niederschlag mit Bromwasser. Die so nachgewiesene Albumose diffundirt gegen destillirtes Wasser und gibt beim Versuche an Thier und Menschen die characteristischen Erscheinungen. Der mit Ammoniumsulfat fällbare Körper ist kein Enzym (negatives Verhalten gegen Fibrin und Stärke), was vorauszusehen war, da er hohes Erhitzen verträgt. Verf. glaubt, die Albumose sei der Träger der Wirksamkeit, nicht (wie Wassermann und Proskauer bei dem Toxalbumin der Diphtherie vermutheten) ein ihr beigemengter unbekannter Körper. Kerry.

336. R. Koch: **Weitere Mittheilungen über das Tuberculin**[1]. Der Verf. isolirt die wirksame Substanz des Tuberculins durch Fällen mit Alcohol. Er setzt 3 Theile 60 % Alcohol zu 2 Theilen Tuberculin, decantirt den Niederschlag wiederholt mit 60 % Alcohol und wäscht ihn endlich mit absolutem Alcohol. Es bleibt so ein weisses, nach dem Trocknen im Vacuum graues Pulver, welches in Wasser ziemlich leicht löslich ist. Diese Lösung verliert mit der Zeit ihre Wirksamkeit, ebenso wird das gereinigte Tuberculin nach »schärferem Trocknen bei höherer Temperatur« und längerem Stehen unwirksam und zum Theile unlöslich. Das Tuberculin ist löslich in Glycerin, und verträgt dann Temperaturen von 160°; es löst sich auch mit geringer Opalescenz, in nicht geringer Menge in Alcohol, aus dem es durch Zusatz von Salzen, besonders Kochsalz, wieder gefällt werden kann. Das Tuberculin gibt Eiweissreactionen (Biuret, Adamkiewicz,

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 43.

Millon), fällt durch Phosphorwolframsäure, Eisenacetat, Ammoniumsulfat, Gerbsäure, gibt eine starke Trübung aber keine vollständige Fällung mit Bleiacetat. Essigsäure bewirkt starke Trübung, welche im Ueberschuss der Säure verschwindet. Mit wässriger Pikrinsäure entsteht ein flockiger Niederschlag, der sich beim Erwärmen löst und beim Erkalten wieder erscheint. Mit verdünnter Salz- und Schwefelsäure entsteht keine Fällung, wohl aber mit Salpetersäure; diese Fällung löst sich mit gelber Farbe beim Erwärmen und zeigt die Xanthoproteïnreaction. Die Analysen ergaben:

	I	II	III
C . .	47,02	48,13	47,67
H . .	7,55	7,06	7,18
N . .	14,45	14,46	14,73
S . .	—	1,17	1,14
Asche .	16,65	18,46	20,46

Die Asche besteht fast ganz aus Kalium- und Magnesiumphosphat und enthält keine Chloride. Die Asche bei Probe II enthielt 59,84 % Phosphorsäure. Kerry.

337. E. Crookshank und E. T. Herroun: **Vorläufige Mittheilung über die chemischen Eigenschaften und physiologischen Wirkungen der Producte des Tuberkelbacillus in Reinculturen**[1]. Verff. haben nach dem Vorgang von Nocard und Roux den Tuberkelbacillus in Glycerin-Agar-Agar und in flüssigen Medien cultivirt und die vermittelst Filtration letzterer durch Porzellan erhaltenen Flüssigkeiten untersucht. Hauptsächlich wurden die in Glycerin-Bouillon entwickelten Producte studirt. Das klare Filtrat wurde bei 40° über Schwefelsäure auf ein kleines Volum eingedampft und der Rückstand mit absolutem Alcohol gefällt. Zunächst fiel eine Albumose, dann ein Pepton; gelöst blieb in geringer Menge ein Ptomain, welches nach Scheibler's Methode isolirt werden konnte. Das Ptomain ist löslich in Wasser und Alcohol, wenig in Amylalcohol, nicht in Benzol, Aether, Chloroform. Es reagirt deutlich alkalisch. Es wird gefällt durch Phosphorwolframsäure und

---

[1]) Journ. of physiol. 12, 9—14.

Phosphormolybdänsäure; der mit letzterer erhaltene Niederschlag gibt mit Ammoniak eine blaue Lösung, welche sich beim Kochen entfärbt (wie die Aconitin- und Atropin-Fällung). Es reducirt Kaliumferricyanid und gibt mit Platinchlorid, Goldchlorid, Quecksilberchlorid, Jod und Pikrinsäure Niederschläge; die letzteren beiden werden öfter krystallinisch erhalten. Durch Hitze wird das Ptomaïn leicht zerstört, besonders in Anwesenheit von Mineralsäuren oder Baryt. Dieselbe Substanz wurde in geringer Menge aus tuberculösen Massen perlsüchtiger Thiere erhalten. Das Ptomaïn verursacht bei tuberculösen Thieren Steigerung, bei gesunden Thieren eine leichte Depression der Temperatur. Dieselben Wirkungen scheinen der Albumose zuzukommen. Herter.

338. **Felix Hirschfeld: Stoffwechsel-Untersuchungen bei Lungentuberculose nach Anwendung des Koch'schen Mittels.**[1]) Der Verf. fand nach Injection des Koch'schen Mittels eine Steigerung der Stickstoffausscheidung im Harn, auch bei reichlicher Ernährung. Die Grösse des Eiweisszerfalles ist jedoch keine bedeutende. Eine Aenderung in der Ausscheidung der Phosphate und Chloride wurde nicht gefunden.

Kerry.

339. **Frederick G. Novy: Die toxischen Producte des Bacillus der Schweine-Cholera**[1]). Verf. züchtete den Salmon'schen Bacillus der Schweine-Cholera in Bouillon von Schweinefleisch bei 35—37° ca. 8 Wochen. Die Flüssigkeit, welche eine stark alkalische Reaction angenommen hatte, wurde im Wesentlichen nach Brieger auf Ptomaïne verarbeitet. Aus dem in alcoholischer Lösung erhaltenen amorphen Quecksilberchloridniederschlag wurde in gelben Kugeln eine Chlor-freie Platinverbindung erhalten, in trockenem Zustand unlöslich in Wasser, löslich in Säuren und Alkalien, fällbar durch Baryumchlorid und Silbernitrat. Die Analyse der bei 75° getrockneten Substanz ergab Kohlenstoff 20,19 und 19,49 % (Mittel 19,84), Wasserstoff 2,66 und 3,14 (Mittel 2,90), Stickstoff 11,65, Platin 39,64 und 39,90 (Mittel 39,80). Für die Formel $C_8H_{14}N_4PtO_8$ berechnet sich C 19,66, H 2,87, N 11,47,

---

1) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 2 u. 8. — 2) The toxic products of the bacillus of hog-cholera. Medical news, Sept. 1890, pag. 23.

Pt 39,80. Die alcoholische Lösung, aus welcher diese Platinverbindung erhalten war, enthielt noch ein in langen Nadeln krystallisirendes Platinsalz. Die Lösung wurde mit Schwefelwasserstoff ausgefällt und bei neutraler Reaction auf dem Wasserbad eingedampft. Es wurde ein Syrup erhalten, welcher durch Behandeln mit Thierkohle und öfteres Aufnehmen in Alcohol gereinigt wurde. Er stellte das Chlorhydrat einer neuen Base dar, deren Platinchloridverbindung, bei 75^0 getrocknet, folgende Werthe lieferte: C 20,40 %, H 4,67, N 4,99. Die Formel $C_{10}H_{26}N_2 . 2HCl . PtCl_4$ würde verlangen C 20,57. H 4,79, N 4,79. Die Zusammensetzung konnte aber nicht sichergestellt werden, da die Platinbestimmungen keine übereinstimmenden Werthe ergaben. Die Base, welche zu den Diaminen zu gehören scheint, wurde als Susotoxin bezeichnet. Die freie Base wurde nicht isolirt. Das Chlorhydrat war löslich in Wasser und Alcohol. Mit fixem Alkali erhitzt entwickelte es einen starken Amin-Geruch. Die wässerige Lösung wurde gefällt durch Phosphorwolfram- und Phosphormolybdänsäure, Jod und Jodkalium, Bromwasser, Gerbsäure. Goldchlorid lieferte in der alcoholischen Lösung nach Zusatz von Aether eine hellgelbe ölige Fällung. 100 Mgrm. des Chlorhydrat tödteten subcutan eine junge Ratte in 1 ½ Stunde. Kleinere Dosen scheinen eine partielle Immunität gegen die Infection durch den Bacillus zu bewirken. — Eine ähnliche 5 ½ Wochen alte Culturflüssigkeit wurde auf Toxalbumine verarbeitet. Nach Concentration auf ca. ein Viertel im Vacuum bei 36^0 wurde dieselbe in absoluten Alcohol (6 bis 8 Volum) eingetropft, der erhaltene Niederschlag wurde abfiltrirt, mit Alcohol gewaschen und an der Luft getrocknet. Das so erhaltene, in Wasser leicht lösliche Pulver wurde jungen Ratten injicirt. 50 Mgrm. derselben erwiesen sich als tödtlich, mit 25 Mgrm. erkrankten die Thiere (Diarrhoe, starke Secretion der Conjunctiva etc.) doch erholten sie sich wieder. Wiederholte steigende Dosen bewirkten völlige Immunität gegen die Schweine-Cholera. Das trockene Toxalbumin wird durch einstündiges Erwärmen auf 72^0 nicht zersetzt, wohl aber in der Siedehitze. — Phenol, Skatol oder Indol wurden in obigen Versuchen nicht gebildet. Die Elementaranalysen wurden von Charles J. Greenstreet ausgeführt. Herter.

340. **A. Wassermann und B. Proskauer: Ueber die von den Diphtheriebacillen erzeugten Toxalbumine**[1]). Die Verff. modificirten das Verfahren von Brieger und Fraenkel [J. Th. **20**, 464] in folgender Weise: das keimfreie Filtrat wird im Vacuum bei 27—30° auf ein Zehntel seines Volums eingedampft und zur Entfernung der Peptone und Globuline gegen Wasser dialysirt. Die im Dialysator zurückbleibende Flüssigkeit wird klar filtrirt und mit der 10fachen Menge 60—70 % Alcohol, welcher mit einigen Tropfen Essigsäure versetzt wird, gefällt. Der Niederschlag setzt sich langsam ab. Nach 24 Stunden wird filtrirt und der ablaufende Alcohol in absoluten Alcohol fliessen gelassen, wobei ein weiterer Niederschlag entsteht (s. Br. und Fr.). Beide Niederschläge werden getrennt in gleicher Weise behandelt, nemlich in wenig Wasser gelöst und mit der doppelten Menge gesättigter Ammoniumsulfatlösung gefällt; die ausgefallenen Albuminosen werden in Wasser gelöst, salzfrei dialysirt, hierauf mit Alcohol gefällt. Die Procedur des Lösen und Fällen mit Alcoh. abs. wird so lange wiederholt, bis die Lösung klar ist. Die Verff. bestätigen vollkommen die Angaben von Brieger und Fraenkel in Bezug auf Reactionen, Elementaranalyse, physiologische Wirkung (Giftigkeit des weissen, durch verdünnten Alcohol fällbaren, Ungiftigkeit des Gelbbraunen, durch abs. Alc. fällbaren Körpers) etc. Auch aus Diphtherie-Thierleichen wurde nach Extraction der verriebenen Organe mit verdünntem Glycerin, Fällen mit Alcohol u. s. w., zum Schlusse eine minimale Menge (aus einem Kaninchen 0,0015 bis 0,002 Grm.) einer weissen Substanz gewonnen, welche in ihren Reactionen mit der einen der oben erwähnten Substanzen übereinstimmte. Auch der Thierversuch ergab diese Uebereinstimmung, nur war der Körper viel giftiger. Thiere mittelst dieses Eiweisskörpers zu immunisiren, gelang den Verff. nicht. Was die Natur der »Toxalbumine« anbelangt, so sprechen die Verff. die Vermuthung aus, es seien dieselben trotz ihrer in den stärksten Verdünnungen mit den Eiweissreactionen übereinstimmenden Reactionen nicht mit Sicherheit den Eiweisskörpern zuzuweisen, es sei vielmehr möglich, dass durch das Fällen mit Alcohol die Albumosen der Nährbouillon

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 17.

niedergeschlagen werden, welche das »mechanisch beigemengte Gift« mitreissen. So gelang es den Verff. auch (in Uebereinstimmung mit den Angaben von Roux und Yersin) aus keimfreier, virulenter Diphtheriebouillon das Gift mit phosphorsaurem Kalke mitzufällen. Hieraus erklären Verff. die Inconstanz der Giftigkeit, welche sie übrigens auch der leichten Zersetzlichkeit der Gifte zuschreiben. So geht ein Theil der Giftigkeit schon beim Eindampfen im Vacuum verloren. Kerry.

341. M. Schulz und Th. Weyl: Zur Kenntniss der Lymphe[1]. Die Verff. verstehen unter Lymphe die Vaccinelymphe. Sie analysirten Reistner's Lymphpulver und vom Kalbe gewonnenen frischen Impfstoff. Das Lymphpulver enthielt 10,22 % Wasser, 4,7 % Asche. 12,6 % der Asche ist löslich. Die Asche enthält Na, Ca, Mg, SO_3 P_2O_5, K und Fe in Spuren, keine Kohlensäure. Das alcoholische Extract war frei von Kreatin und Kreatinin und enthielt wahrscheinlich Seifen; das Aetherextract Fette, Lecithin und Cholesterin. Der frische Impfstoff enthält 76,8 % Wasser und 1,027 % Asche. 46,5 % derselben waren löslich. Hier liess sich auch Kreatinin nachweisen. Kerry.

342. A. E. Wright: Ueber Wooldridge's Methode, durch Injection von Lösungen von Gewebe-Fibrinogen, Immunität gegen Anthrax zu erzeugen.[2] — Das Gewebe-Fibrinogen wurde aus zellreichen Organen, meist aus Testikeln vom Stier dargestellt, durch 12stündige Digestion der zerkleinerten Organe mit Wasser (unter Zusatz von ½ % Chloroform) und Versetzen von je 100 CC. des Extracts mit je 0,5 CC. 33 % Essigsäure. Der so erhaltene Niederschlag wurde mit Clornatriumlösungen mittlerer Stärke und schliesslich mit Wasser gewaschen; alle Waschflüssigkeiten wurden schwach essigsauer angewendet. Die so gereinigte Substanz wurde in Na_2CO_3 1 % gelöst und die Lösung vor der Injection filtrirt. Diese Lösung coagulirt nicht in der Hitze; mit Essigsäure angesäuert gibt sie einen, im Ueberschuss nicht leicht löslichen Niederschlag. Das Gewebe-Fibrinogen gehört nach Verf. zu den Nucleoalbu-

[1]) Zeitschr. f. Hygiene **10**, Heft 3. — [2]) On Wooldridge's method of producing immunity against anthrax by the injection of solutions of tissue fibrinogen. Brit. med. journ., 19. Sept. 1891, pag. 12.

minen. Es enthält Phosphorsäure und hinterlässt bei der Pepsin-Verdauung einen reichlichen Niederschlag von Nucleïn. Dass es die Biuret- und die Salpetersäure-Reaction der Albumosen zeigt, wird durch die leichte Zersetzlichkeit desselben erklärt. (Auch das Nucleoalbumin der Hefe zeigt die Biuret-Reaction). Es lässt sich durch Wasser wie durch Chlornatriumlösung 5 % aus den Organen extrahiren, weniger gut durch concentrirtere Salzlösungen; die Anwesenheit des Salzes beeinträchtigt die Fällung durch Essigsäure nicht. — Verf. bestätigt die Angabe Wooldridge's,[1]) dass Kaninchen durch intravasculäre Injection von Gewebe-Fibrinogen immun gegen Anthrax gemacht werden können. Wooldridge sterilisirte die Lösungen vor der Injection durch die Siedehitze, fand es aber schwierig, die richtige Reaction derselben herzustellen, da die wirksame Substanz bei zu starker Alkalescenz zersetzt, bei zu starker Acidität in der Wärme coagulirt wird. Verf zog es daher vor, die Sterilisation in der Kälte durch Filtration mittelst Chamberland's Filter zu bewerkstelligen. — Die Lösungen coaguliren Peptonplasma und bewirken intravasculäre Gerinnung des Blutes;[2]) durch fortgesetztes Kochen verlieren sie zunächst die letztere Wirkung, dann auch die erstere. Herter.

343. P. Ehrlich: Untersuchungen über Immunität. I. Ueber Ricin. II. Ueber Abrin.[3]) Diese beiden giftigen Eiweisskörper, mit 10 % Kochsalzlösung aus dem Samen von Ricinus, resp. der Jequiritybohne [J. Th. **20**, 16 u. 17] extrahirt, mit schwefelsaurem Natron gefällt und durch Dialyse gereinigt, dienten zu verschiedenen Thierversuchen, welche beweisen, dass sie nicht identisch sind. Beide fallen bei Siedehitze quantitativ aus und verlieren dabei ihre Wirksamkeit. Meerschweinchen sind sehr empfänglich gegen Ricin, 1 Grm. könnte $1^1/_2$ Millionen Meerschweinchen tödten! Verf. gewöhnte allmählich Mäuse an steigende Ricindosen — machte sie »ricinfest«; dadurch wurden sie aber nicht im Geringsten weniger empfänglich gegen Abrin. Umgekehrt waren »abrinfest« gemachte Thiere nicht ricinfest. Das Blut wird durch diese beiden Toxal-

---

1) J. Th. **19**, 118. — 2) Auch Lösungen des Nucleoalbumin der Hefe bewirken intravasculäre Gerinnung. — 3) Deutsche medic. Wochenschr. 1891, No. 32.

bumine in eigenartiger Weise coagulirt.[1]) Robin, die giftige Phytalbumose der Akazienrinde ist weit weniger giftig als Abrin und Ricin; auch hiermit »immunisirte« Verf. Mäuse. Loew.

344. G. Troje und F. Tangl: **Ueber die antituberculose Wirkung des Jodoform.**[2]) Von der Erfahrung ausgehend, dass Jodoform eine wichtige Rolle bei Behandlung gewisser tuberculöser Affectionen spielt, stellen Verff. Versuche an, welche folgende Fragen beantworten sollten: 1. Ist Jodoform im Stande, Tuberkelbacillen ausserhalb des Organismus zu tödten oder in ihrer Virulenz abzuschwächen? 2. Ist Jodoform, gemengt mit Tuberkelbacillen, im Stande, bei gleichzeitiger Einführung in den thierischen Organismus die Verbreitung localer oder allgemeiner Tuberculosis hintanzuhalten oder wenigstens zu verzögern? 3. Ist es möglich, an Thieren versuchsweise erzeugte Abscesse, gleich den kalten Abscessen des Menschen, mit Jodoform zu heilen? Zur Beantwortung der ersten Frage stellte sich heraus, dass selbst gasförmiges Jodoform noch im Stande ist, Tuberkelbacillen zu tödten. Die zweite Frage beantworten Verff. dahin, dass Jodoform mit virulenten Tuberkelbacillen gleichzeitig in den thierischen Organismus eingeführt, die Vermehrung der Bacillen in keiner Weise hintanzuhalten fähig ist. Drittens gelang es nicht, mit virulenten Tuberkelbacillen eine Krankheit bei Thieren hervorzurufen, welche den kalten Abscessen des Menschen entsprechen würde. L. Liebermann.

345. A. Müntz: **Ueber die Bildung der Nitrate in der Erde.**[3]) Im Boden und in natürlichen Salpeterlagern finden sich neben den Nitraten nur sehr geringe Mengen von Nitriten. Bei Cultur der nitrificirenden Organismen in flüssigen Nährböden sind die Nitrite stets reichlich, manchmal sogar ausschliesslich vertreten. Nach Verf. bilden die specifischen nitrificirenden Organismen direct nur Nitrit, und das gebildete Nitrit geht dann secundär in Nitrat über. Calciumnitrit zu einigen $^0/_{00}$ in Wasser gelöst, oxydirt sich nicht an der Luft, freie salpetrige Säure dagegen sehr leicht. Im Erdboden wird das Nitrit durch Kohlensäure zerlegt und durch den gleichzeitig vorhandenen Sauerstoff die salpetrige Säure in Salpetersäure übergeführt. Herter.

---

[1]) Dieses spricht offenbar für die Ansicht Nencki's, dass die Toxalbumine enzymartige Körper sind. (Ref.) — [2]) Mathematikai és természet tudományi értesitö, 1891, S. 219, — [3]) Sur le formation des nitrates dans la terre. Compt. rend. **112**, 1142—1144.

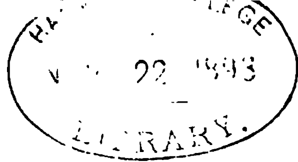
Sachregister.

Autorenregister.

Druckfehler.

Seite 269, Zeile 7 von oben lies Macfadyen statt Macfadgen.
„ 413, „ 11 „ unten „ Defervescenz statt Detervescenz.

Druck von Carl Ritter in Wiesbaden.



JAHRES-BERICHT

ÜBER DIE FORTSCHRITTE DER

THIER-CHEMIE

ODER DER

PHYSIOLOGISCHEN UND PATHOLOGISCHEN CHEMIE.

BEGRÜNDET VON WEIL. PROF. D[r] R. MALY.

ZWEIUNDZWANZIGSTER BAND
ÜBER DAS JAHR 1892.

HERAUSGEGEBEN UND REDIGIRT VON

PROF. D[r] M. v. NENCKI IN ST. PETERSBURG UND PROF. RUD. ANDREASCH IN WIEN.

UNTER MITWIRKUNG VON

Dr. JOHN J. ABEL, Univ.-Prof. in Baltimore; Dr. HANS BUCHNER, Univ.-Prof. in München; Dr. OLOF HAMMARSTEN, Univ.-Prof in Upsala; Dr. ERW. HERTER, Univ.-Docent in Berlin; Dr. J. HORBACZEWSKI, Univ.-Prof. in Prag; Dr. R. KERRY in Wien; Dr. LEO LIEBERMANN, Prof. in Budapest; Dr. O. LOEW, Univ.-Prof. in Tokio; Dr. J. PRUSZYNSKI in Warschau; Dr. GEORG ROSENFELD in Breslau; Dr. G. TAMMANN, Univ.-Prof. in Dorpat; Dr. ERNST WEIN, I. Assistent an der kgl. bayr. landw. Central-Versuchsstation in München; Dr. H. ZEEHUISEN, Militärarzt I. Kl. in Amsterdam.

WIESBADEN.
VERLAG VON J. F. BERGMANN
1893.

JAHRES-BERICHT

ÜBER DIE

FORTSCHRITTE DER THIER-CHEMIE.

Inhalts-Uebersicht.

I. Eiweissstoffe und verwandte Körper.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Allgemeines.

*Duclaux, über die Constitution der albuminoiden Substanzen. Revue critique. Ann. de l'Inst. Pasteur **5**, 783.

*P. L. Brunton und S. Martin, die Wirkung von Alcoholen und Aldehyden auf Eiweisskörper. Journ. of physiol. **12**, 1—4.

1. R. T. Hewlett, über fractionirte Wärmecoagulation.

*Sydn. Ringer, Einwirkung von Calciumchlorid auf Eiweiss. Journ. of physiol. **12**, 378. Eine Eiweisslösung von 25 CC. Eiweiss auf 200 CC. Wasser gerinnt beim Kochen nicht, sondern wird blos milchig. Setzt man dagegen dieser Lösung Chlorcalcium zu, so tritt beim Erhitzen Gerinnung ein, zuvor wird die Flüssigkeit gallertig. Aehnlich wirken Baryumchlorid und Magnesiumsulfat.

Eiweissnachweis im Harn s. Cap. VII.

*Bernh. Vas, über die practische Verwendbarkeit einiger neuerer Eiweissreactionen. Ungar. Archiv f. Medic. **1**, 118—127. J. Th. **21**, 10.

A. Jaworowski, ein Reagens auf Eiweiss, Pepton und Mucin im Harn. Cap. VII.

*A. Ollendorff, über die practische Bedeutung einiger neuer Eiweissproben. Inaug.-Dissert. Berlin 1891.

2. H. Winternitz, Farbenreactionen bei Ferrocyankalium-Eiweissniederschlägen.
3. Fr. Obermayer, über Xanthoproteïn.
4. N. Sieber und G. Schoubenko, über die Bildung von Methylmercaptan beim Schmelzen des Eiweisses mit Aetzkali.
5. E. Jendrássik, über das Jodalbuminat und über die Constitution des Eiweissmolecüles.

A. Günther, G. de Chalmot und B. Tollens, über die Bildung von Furfurol aus Eiweissstoffen. Cap. III.

6. E. Drechsel, über die Spaltungsproducte des Caseïns (Lysin).
7. E. Drechsel und R. Krüger, zur Kenntniss des Lysins.

Einzelne Eiweissstoffe.

8. Erich Harnack, weitere Studien über das aschefreie Eieralbumin.
9. L. Morochowez, Zooglobulin.
10. Cl. Fermi, die Auflösung des Fibrins durch Salze und verdünnte Säuren.
11. R. H. Chittenden und Th. B. Osborne, eine Studie über die Albuminstoffe des Maiskorns.

*Th. B. Osborne, die Proteïde oder Albuminoide der Maiskörner. II. Abh. Americ. Chem. Journ. **14**, 212—224.

*Th. B. Osborne, krystallisirte, vegetabilische Albuminstoffe. Americ. Chem. Journ. **14**, No. 8, 28 pag., und Albuminstoffe des Flachssamens. Ibid. **14**, No. 8, 33 pag. Referate über diese Arbeiten im nächsten Bande.

12. M. Siegfried, über die chemischen Eigenschaften des reticulirten Gewebes.

Eiweisskörper des Blutes. Cap. V.

C. Th. Mörner, Untersuchungen über die Proteïnsubstanzen in den lichtbrechenden Medien des Auges. Cap. XII.

A. B. Griffiths, über ein farbloses Globulin, welches eine respiratorische Function besitzt. Cap. XIII.

Toxalbumine und Bacterienproteïne s. Cap. XVII und XVIII.

Albumosen und Peptone.

13. P. Schützenberger, Untersuchungen über die chemische Constitution der Peptone.

*Ch. Contejean, über die Antialbumose von Kühne und Chittenden. Bull. de la soc. philom. de Paris **4**, 62.

*R. Neumeister, Bemerkungen über die von Pekelharing als „unreines Pepton“ bezeichneten Substanzen. Zeitschr. f. Biol. **28**, 361--365. N. weist darauf hin, dass er schon im Jahre 1888 beobachtete, dass die in Peptongemengen vorhandene Deuteroalbumose öfters mit Ammoniumsulfat nicht vollständig auszusalzen ist. Die von Pekelharing gegebene Erklärung hierfür sei aber falsch. Man muss nach der Dialyse eindampfen und nochmals aussalzen. Loew.

*A. Pekelharing, Pepton und Albumose. Antwort an Herrn Neumeister. Ibid. **28**, 567—570. P. vertheidigt seinen Standpunkt, dass in dem „unreinen Pepton“ diffusible Stoffe vorhanden seien, welche der Fällung der Albumosen durch Ammonsulfat entgegenwirken.

*W. Kühne, Bemerkungen zu den Mittheilungen von A. Pekelharing. Ibid. **28**, 571—572.

Kühne erklärt, dass zum Zustandekommen des vollständigen Aussalzens viel von der relativen Menge von Ammonsulfat und auszusalzender Substanz, sowie von der Reaction abhängt. Weitere Untersuchungen hierüber habe Verf. in Aussicht genommen. Vergl. folgendes Ref.

Loew.

14. W. Kühne, Erfahrungen über Albumosen und Peptone.

15. A. Hirschler, Beiträge zur Kenntniss der Fibrinpapayaverdauung und besonders der dabei zu beobachtenden intermediären Globulinbildung.

*Ciamician und Zanetti, über das Moleculargewicht der Peptone. Annali di Chim. e di Farm. **16**, pag. 17. Von der Anschauung ausgehend, dass die Peptonisirung eine hydrolytische Spaltung der Albuminate sei, suchen Verff. für diese Anschauung das Moleculargewicht der Peptone auf kryoscopischem Wege festzustellen. Es ergibt sich in der That als viel kleiner wie das der Albuminate und zwar auf 529,555 für Merk'sches Pepton und auf 317,344 für Grübler'sches Präparat, während Albumin das Moleculargewicht von 14,200 aufweist.

Rosenfeld.

*J. A. M. William, über den Gebrauch der Salicylsulfonsäure zum Nachweise der Albumosen und Peptone. Brit. med. Journ. 1892, No. 16, 20; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, pag. 253. Die vom Verf. empfohlene Sulfosalicylsäure kann auch zum Nachweise von Albumosen und Peptonen dienen. Die Albumosen werden von der gesättigten wässerigen Lösung gefällt, der Niederschlag löst sich beim Erwärmen, um beim Erkalten wieder zu erscheinen, während der Eiweissniederschlag sich nicht verändert. Die Deuteroalbumose wird nur gefällt, wenn die zu prüfende Lösung vorher mit dem doppelten oder dreifachen Volumen einer gesättigten Ammonsulfatlösung versetzt wird. Pepton wird aus der mit Ammonsulfat gesättigten Lösung gefällt, fügt man etwas Wasser oder Salpetersäure oder Glycerin zu, so löst sich der Niederschlag wieder auf. Er ist auch löslich im Ueberschusse des Fällungsmittels, während dies beim Eiweiss und den Albumosen nicht der Fall ist. Man kann die Fällung durch Sulfosalicylsäure auch zur Isolirung des Peptons benutzen, indem man den Niederschlag abfiltrirt, mit etwas verdünnter Ammonsulfatlösung vermischt und dann in schwachem Alkali löst.

16. A. Stutzer, zur Analyse der in Handelspeptonen vorhandenen stickstoffhaltigen Bestandtheile.

*Starling, Aufsuchung des Peptons in Gewebsflüssigkeiten. Intern. Physiologencongress in Lüttich. Centralbl. f. Physiol. **6**, 395. Im Blute, Plasma oder Serum werden die Eiweisssubstanzen durch ein gleiches Volum einer 10%igen Trichloressigsäure gefällt und in dem Filtrate das Pepton durch die Biuretreaction bestimmt.

Nach intravenöser Einspritzung von 0,5 Grm. Pepton konnte bei Hunden noch 1—1½ St. nachher das Pepton im Blute nachgewiesen werden. Das Pepton erscheint in der Lymphe nach einer halben Minute, nach 10—15 Min. übertrifft deren Peptongehalt den des Blutes, nachher nimmt der Gehalt in beiden continuirlich ab, die Lymphe bleibt aber immer peptonreicher. Einen Einfluss auf die Gerinnung des Blutes scheint der Peptongehalt nicht zu haben.

17. L. A. Hallopeau, Bestimmung von Pepton durch Fällung als Quecksilberpeptonat.

18. C. Paal, über Salze des Glutinpeptons.

*C. Boettinger, über die Salze des Glutinpeptons. Ber. d. d. Chem. Ges. **25**, 1500. Verf. hebt gegen Paal hervor, dass er schon früher Glutinpeptonchlorhydrat dargestellt habe [Liebig's Ann. **244**, 227] und man Glutinpepton erhalte, wenn gereinigte Kälberhaut 6 Stunden auf 150^0 erhitzt wird, wobei sie sich unter Abspaltung schwefelhaltiger Verbindungen ganz auflöst. Verf. will später Weiteres über die Verwandlungen der Haut berichten. Loew.

Pepton im Harn s. Cap. VII und XVI.

Den Eiweisskörpern verwandte Substanzen.

19. H. Malfatti, Beiträge zur Kenntniss der Nucleïne.

*H. Malfatti, Bemerkungen zu meinem Aufsatze: „Beiträge zur Kenntniss der Nucleïne. Zeitschr. f. physiol. Chem. **17**, 8—10. Vor einiger Zeit [J. Th. **21**, 24] hatte Verf. mitgetheilt, dass man Nucleïnsäure, welche nach dem Altmann'schen Verfahren aus Liebermann'schem Nucleïn dargestellt wurde, mit Guanin zu einer der natürlich vorkommenden Nucleïnsäuren ähnlichen Verbindung vereinigen könne. Wiederholte Versuche aber, diesen Körper darzustellen, misslangen und Verf. vermag die Gründe dafür nicht anzugeben. Loew.

F. v. Szontagh, über den Nucleïngehalt der Frauen- und Kuhmilch. Cap. VI.

20. Halliburton, über den chemischen Charakter der Nucleoalbumine.

K. A. H. Mörner, über die Bedeutung des Nucleoalbumins für die Untersuchung des Harns auf Eiweiss. Cap. VII.

*H. Malfatti, über den Schleim des Harns. Als Antwort auf die Vorwürfe des Herrn H. Winternitz. Wiener klin. Wochenschr. 1892, No. 46.

*H. Winternitz, zur Abwehr. Daselbst No. 52. Polemik über den Eiweissgehalt des normalen Harns.

*Rob. Meinshausen, über das Mucosalbumin der Blasenschleimhaut. Inaug.-Dissert. Dorpat 1891, 31 pag.

21. N. P. Krawkow, Neues über die Amyloidsubstanz.

*Léo Vignon und P. Sisley, die nitrirte Seide. Compt. rend. **113**, 701—703. Seide, eine Minute in ein 45° warmes Gemisch von Salpetersäure und Wasser vom S. G. 1,133 eingetaucht, nimmt eine dauerhafte gelbe Farbe an (Mandarinage). Die Salpetersäure muss NO, NO_2 oder HNO_2 enthalten. Bei dieser Behandlung nimmt das Gewicht um 2% zu. Der Kohlenstoff sinkt von 48,3 auf 46,8%, der Wasserstoff bleibt unverändert, der Stickstoff steigt von 19,2 auf 21,6%, so dass der Sauerstoff von 26,0 auf 25,1% fällt. Die Nitrogruppen treten also an Stelle von Carboxylgruppen ein (unter Abspaltung von Kohlensäure oder Oxalsäure). Herter.

*Léo Vignon, das Drehungsvermögen der Seiden verschiedenen Ursprungs. Compt. rend. **114**, 129—131.

*Léo Vignon, das specifische Gewicht der Seide. Compt. rend. **114**, 603—605.

*Léo Vignon, das Rotationsvermögen des Fibroin. Compt. rend. **115**, 442—444. Das Fibroin der Seide wird aus der salzsauren Lösung durch Neutralisation nur langsam vollständig ausgefällt, durch Zusatz von 100 CC. Alcohol 95° zu 20 CC. der Lösung wird es sofort quantitativ niedergeschlagen, mit unverändertem specifischem Gewicht (1,33), Drehungsvermögen ($[\alpha]j = -42{,}1$ resp. $-43{,}2°$) und Absorptionsvermögen für Farbstoffe. Herter.

*Léo Vignon, über die Bereitung und die Eigenschaften des Fibroin. Compt. rend. **115**, 613—615. Zur Darstellung des Fibroin aus der Rohseide behandelt V. die letztere mit neutraler Seifenlösung (150 Grm. Seife, 1500 CC. Wasser, 10 Grm. Seide) in der Siedehitze erst 30, dann noch einmal 20 Minuten, wäscht mit kochendem Wasser, warmem Wasser, verdünnter Salzsäure (10 CC. Salzsäure 22° auf 1 L. Wasser), Wasser, Alcohol 90°. So erhält man ein weisses glänzendes Product, von der Zusammensetzung C 48,3, H 6,5, N 19,2%, mit nur 0,01% Asche. (Die Rohseide enthielt 0,8%.) Herter.

*Edm. Knecht, über die Einwirkung von Chlor auf Wolle. Journ. Soc. Chem. Ind. **11**, 131. Wolle gibt im feuchten Chlorstrom reichlich Chlorwasserstoff und wird zum grösseren Theile in Wasser löslich. Die Lösung fällt viele Farbstoffe; beim Verdampfen gibt sie einen schwefelhaltigen braunen Rückstand, der beim Erhitzen aufschwillt und nach verbranntem Horn riecht. Der unlösliche Antheil ist chlorfrei.

Protoplasma.

*C. Strasburger, das Protoplasma und die Reizbarkeit. Jena 1891. Rectoratsrede.

*A. Kohl, Protoplasmaverbindungen bei Algen. Botan. Centralblatt 1892, II, S. 42.

*J. Wiesner, die Elementarstructur und das Wachsthum der lebenden Substanz. Wien 1892.

*Rothert, über die Fortpflanzung des heliotropischen Reizes. Ber. d. Deutsch. Bot. Ges. 10, 374—390.

*Altmann, über Kernstructur und Netzstructur. Archiv f. Anatom. u. Physiol. Anatom. Abth. 1892, 222—230.

*Bütschli, Untersuchungen über microscopische Schäume und das Protoplasma. Leipzig 1892. 234 S.

*Verworn, die Bewegung der lebenden Substanz. Jena 1892. 103 S.

*E. Crato, Beitrag zur Kenntniss der Protoplasmastructur. Ber. d. Deutsch. Botan. Ges. 10, 451—456. Verf. fand die bereits von Anderen angenommene Netzstructur des Protoplasmas bestätigt; bei manchen Objecten schien die Structur wabenförmig. Loew.

*W. Detmer, über die Natur und Bedeutung der physiologischen Elemente des Protoplasmas. Ber. d. Deutschen Botan. Ges. 10, 433—441. Verf. stellt sich vor, dass als Bausteine des Cytoplasmas, der Kerne und Chlorophyllkörper lebendige Eiweissmolecüle[1]) oder physiologische Elemente anzusehen sind, die sich in einem labilen Gleichgewicht befinden und durch deren Zerfall (!!) die wichtigsten Lebenserscheinungen, wie Athmung, zu Stande kommen. Hierauf kommt Verf. auf seine schon im Jahre 1880 (Vergleichende Physiologie des Keimungsprocesses, Jena) geäusserten Ansichten zurück, nach denen das lebende Protoplasma stets in N-freie und N-haltige Theile zerfalle. Die N-freien fallen der Athmung anheim, die N-haltigen werden durch Nährstoffe wieder zu Eiweiss ergänzt. — Durch den Zerfall der lebendigen Eiweissmolecüle sollen auch die Bewegungserscheinungen im Plasma erklärlich werden, für die auch Veränderungen in der Oberflächenspannung massgebend sein sollen. Schliesslich wird die Wahrscheinlichkeit erörtert, dass die physiologischen Elemente (also die Molecüle activen Eiweissstoffs) der Zellkerne verschiedener Pflanzen nicht identisch sind. (Vergl. übrigens die vor Detmer geäusserte Ansicht des Referenten, dass zahlreiche stereochemische Isomere des activen Albumins möglich sind etc. Bacter. Centralblatt 12, 457.)

22. O. Loew und Th. Bokorny, zur Chemie der Proteosomen.

---

1) Richtiger wäre es wohl, von activen Eiweissmolecülen zu sprechen; ein Molecül kann noch nicht leben, zum Leben gehört eine Gruppe von Molecülen,, keine Lebensfunction ohne eine Maschine, ohne Organisation. D. Ref.

1. R. T. Hewlett: Ueber fractionirte Wärmecoagulation[1]. H. vertheidigt die Methode der fractionirten Wärmecoagulation [vergl. Halliburton, J. Th. **14**, 126; **20**, 142; Corin und Bérard ibid. **18**, 13; Corin und Ansiaux, ibid. **21**, 65; Frédéricq[2]] gegen die Einwendungen von Haycraft und Duggan [ibid. **20**, 143[3]]. Zur Ausführung der Coagulationsbestimmungen bringt Verf. das Reagensglas mit der Eiweiss haltigen Flüssigkeit in ein doppeltes Oelbad, (zwei ineinander gestellte Bechergläser), welches er dem gebräuchlichen Wasserbad vorzieht. Er rührt die Flüssigkeit nicht mit dem Thermometer um, sondern fixirt letzteren in der Mitte des Reagensglases. Er unterscheidet nicht die Temperatur der beginnenden Opalescenz von derjenigen, bei welcher sich Flocken bilden, da bei genügend langsamem Erwärmen dieser Unterschied fortfällt. Die Erwärmung wurde so geleitet, dass in 35 Minuten die Temperatur um ca. 45^0 stieg. Dass fortgesetztes Erwärmen den Coagulationspunkt verändern sollte, fand Verf. nicht bestätigt. Folgendes sind die hauptsächlichsten Resultate H.'s: Sehr verdünnte Lösungen der Albuminstoffe werden durch Anwesenheit von geringen Mengen Alkali oder Säure uncoagulirbar. Das fractionirte Ausfallen der Coagula lässt sich nicht durch die wachsende Verdünnung der Lösungen erklären. Das Eiweiss enthält mindestens 3 verschiedene Albuminstoffe. Zur Erzielung übereinstimmender Werthe für die Coagulationstemperaturen schlägt Verf. vor, die Bestimmungen unter gewissen Normalbedingungen vorzunehmen, und zwar, wenn möglich, 1) im natürlichen Zustand der Lösungen, 2) in destillirtem Wasser ohne fremde Substanzen, 3) in angesäuertem Wasser, 4) in 5 $^0/_0$ Salzlösung; auch die Anwendung einer bestimmten Concentration wäre wünschenswerth. Herter.

2. H. Winternitz: Farbenreactionen bei Ferrocyankalium-Eiweiss-Niederschlägen[4]. Da es öfters vorkommt, besonders bei Eiweissprüfungen im Harne, dass Ferrocyankaliumniederschläge auf Eiweiss geprüft werden müssen, so hat Verf. die bekannten Eiweissreactionen

1) On fractional heat-coagulation. Journ. of physiol. **18**, 493—512. — 2) Frédéricq. Centralbl. f. Physiol. **8**, 601. — 3) Siehe auch Haycraft. Ibid **4**, 1. — 4) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 439—444.

an Ferrocyankaliumeiweiss-Niederschlägen geprüft um festzustellen, in wie ferne das Ferrocyankalium hinderlich wirken könnte. Am besten gelang damit die Millon'sche Reaction, dann folgt die Biuret- und die sogenannte Liebermann'sche, dann die Adamkiewicz'sche Reaction. Die anderen Reactionen eignen sich nicht. — Schliesslich weist Verf. einen Angriff Malfatti's zurück, der sich auf den Mucingehalt des normalen Harns bezieht. Loew.

3. **Fr. Obermayer: Ueber Xanthoproteïn**[1]) Vorläufige Mittheilung. O. hat durch Titriren mit salzsaurer Zinnchlorürlösung die Zahl der Nitro- resp. Nitrosogruppen zu ermitteln gesucht, welche bei der Behandlung von Eieralbumin mit Salpetersäure von demselben aufgenommen werden. Die Spaltung wurde durch Kochen mit Salzsäure bewirkt, das gewonnene Product hatte eine dunkelbraune Farbe und erstarrte krystallinisch. Frisch gefälltes Xanthoproteïn wurde rasch und vollständig verdaut; aus der Flüssigkeit konnte ein gelbes Neutralisationspräcipitat und eine gelb gefärbte Hemialbumose gewonnen werden. Beim Verfüttern des Xanthoproteïns an eine weisse Ratte gab das Thier einen intensiv gelb gefärbten Harn von sich, aus dem Aether eine gelbe Substanz aufnahm. Es scheint mithin der nitrirte Antheil des Eiweissmoleküls im Organismus abgespalten zu werden.

Andreasch.

4. **N. Sieber und G. Schoubenko: Ueber die Bildung von Methylmercaptan beim Schmelzen des Eiweisses mit Aetzkali**[2]). Auf Grund der von M. Nencki constatirten Analogie zwischen Fermentation der Eiweisskörper und ihrer Zersetzung unter dem Einfluss von Aetzkali untersuchten die Verff., ob Methylmercaptan auf diesem Wege sich bildet und in welchem Verhältniss zu Schwefelwasserstoff er dabei entsteht. Die Untersuchungen (Schmelzen von 100 Grm. Eiweiss — Hühnereiweiss, Gelatine, Casein, Gluten — mit 1000 Grm. KOH und nachfolgende Destillation der erhaltenen Producte mit Oxalsäure) erwiesen, dass aus Eiweiss neben H_2S auch grosse Mengen CH_3SH beim Schmelzen mit Kali enstehen:

100 g Hühnereiweiss	gaben	0,3548	CH_3SH u.	0,2734	SH_2;	$CH_3SH : SH_2$	= 1,29:1
100 g Gelatine	„	0,1997	„	0,1257	„	„	= 1,58:1
100 g Casein	„	0,0949	„	0,056	„	„	= 1.69:1
100 g Gluten	„	0,0311	„	0,0148	„	„	= 2,1 :1

Pruszyński.

1) Centralbl. f. Physiol. 6, No. 10, pag. 300—301. — 2) Archives des Sciènces biologique (l'Institut de méd. expér. à St. Petersbourg) 1, 314—321.

5. E. Jendrassik: **Ueber das Jodalbuminat und über die Constitution des Eiweissmoleküles**[1]). Verf. hat in näher angegebener Weise Eieralbuminlösung mit Lugol'scher Lösung vermischt und das nicht gebundene Jod durch Titrirung mit unterschwefligsaurem Natron und Stärkelösung bestimmt. Da aber die Jodmenge nicht allein vom Eiweiss aufgenommen wird, sondern in der eiweisshaltigen Flüssigkeit noch andere jodbindende Körper vorhanden sind, wurde in einem anderen Theile der Eiweisslösung das Eiweiss coagulirt und mit dem Filtrate in gleicher Weise wie oben verfahren. Die Differenz der beiden Jodzahlen gibt die wirklich vom Eiweiss aufgenommene Jodmenge an. Als Durchschnittswerth wurde gefunden, dass das Eiweiss 1,32% seines Gewichtes Jod chemisch zu binden vermag. — Der weitere Theil der Abhandlung befasst sich mit den verschiedenen für Albumin aufgestellten Molecularformeln. Andreasch.

6. E. Drechsel: **Ueber die Spaltungsproducte des Caseïns**[2]). Verf. hat Mutterlaugen, welche er bei Gewinnung von Lysin aus der Spaltung des Caseïns [J. Th. 19, 15] erhalten hatte, partiell mit Chlorbenzoyl und Natronlauge behandelt und hierbei ein Benzoyllysin erhalten, welches grosse Aehnlichkeit mit Ornithursäure zeigt. Verf. hat schon früher darauf aufmerksam gemacht, dass das Lysin seiner empirischen Zusammensetzung nach als das nächst höhere Homologe von Ornithin $C_5H_{12}N_2O_2$ betrachtet werden kann. Die Mutterlauge vom gebildeten Benzoyllysin schied mit Salzsäure eine in Alcohol unlösliche Krystallmasse aus, welche der Formel $C_9H_{10}N_2O_3$ entsprach und mit Alcohol + concentrirter HCl bei 140° in Benzoësäureaethylester und salzsaure Diamidoessigsäure gespalten wird, welche bis jetzt nicht bekannt war und im freien Zustande in flachen Prismen krystallisirt, die leicht in Wasser, nicht in Alcohol löslich sind. Verf. hat aus den syrupösen Mutterlaugen von der Verarbeitung des Lysins noch 2 weitere Körper durch Phosphorwolframsäure isolirt: $C_{10}H_{18}N_2O_5$ und $C_8H_{14}N_2O_4$. Loew.

7. E. Drechsel und R. Krüger: **Zur Kenntniss des Lysins**[3]). Aus dem aus Caseïn gewonnenen Chloroplatinat des Lysins wurde zunächst das Lysindichlorhydrat und aus diesem das schwefelsaure Lysin dargestellt. Verf. versuchte, ob das Lysin durch Erhitzen

1) Ungar. Arch. f. Medic. 1, 85—100. — 2) Ber. d. Sächs. Ges. d. Wissensch. 1892, 115—121. 3) Ber. d. Deutsch. Chem. Ges. 25, 2454—2456.

nicht unter CO_2-Abspaltung Pentamethylendiamin gibt, was eine Analogie zum Zerfall des Leucins in der Hitze liefern würde, allein dies gelang nicht. Das salzsaure Lysin zersetzte sich unter Bildung von Salmiak, Wasser, Kohlenoxyd und anderen Producten. Bei Destillation des salzsauren Salzes mit Kalk wurden geringe Mengen coniinartig riechender Basen erhalten. Loew.

8. **Erich Harnack: Weitere Studien über das aschefreie Eieralbumin**[1]). Werigo [J. Th. **21**, 13] sowohl als Stohmann und Langbein [J. Th. **21**, 333] hatten im Wesentlichen die Angaben Harnacks über das aschefreie Eieralbumin [J. Th. **20**, 9] bestätigt. Jedoch wurde ein Salzsäuregehalt des Productes von diesen Forschern nachgewiesen. Stohmann fand in dem Harnack'schen Product: C 50,69 H 6,68 O 23,67 N 14,51 S 1,89 und Cl 2,56. Die Ansicht, dass es sich hier um ein Acidalbumin handle, weist Harnack zurück. Er fasst das Product lediglich als eine Verbindung von unverändertem aber salzfreien Eieralbumin mit HCl auf. Acidalbumin kann vor Allem desshalb nicht vorliegen, weil das Product in Wasser leicht löslich ist und durch Alcohol nicht gefällt wird, während die Lösung des Acidalbumins in verdünnter HCl durch Alcohol gefällt wird. Ueberschüssige HCl fällt Acidalbumin nicht, wohl aber das Harnack'sche Product. — Durch wiederholtes Lösen und Fällen gelangte Harnack zu einem Product mit 1,4 °/₀ Cl. Es gelang Verf., durch Dialyse die HCl bis auf Spuren fortzuschaffen, wobei sich der Eiweissstoff allmählich unlöslich ausscheidet in gallertiger Form. Beim Erwärmen mit Wasser bis zum Sieden nimmt die Gallerte eine krystallinische (? d. Ref.) Beschaffenheit an. In schwach salzsaurem Wasser löst sich das Product, worauf wieder die sämmtlichen ursprünglichen Eigenschaften beobachtet werden. Weiterer Zusatz von HCl führt wieder Fällung herbei. Loew.

9. **L. Morokhowetz: Die Einheit der Proteïnstoffe, Theil I. Zooglobulin**[2]). In diesem ungewöhnlich umfangreichen, auf 5 Bände berechneten

1) Ber. d. Deutsch. Chem. Ges. **25**, 204—209. — 2) Die Einheit der Proteïnstoffe. Historische u. experimentelle Untersuchungen, I. Band, Globulin u. seine Verbindungen. Theil I, Zooglobulin. 938 Seiten mit 3 Tafeln. Moskau 1892, russisch.

Werke gibt der Verf. eine historisch kritische Darstellung unserer Kenntnisse über Globulin, in die er seine und seiner Schüler zahlreiche Arbeiten einflicht. Der historische Theil dürfte wohl vollständig sein, es sind 870 Abhandlungen citirt. Eine Capitelübersicht möge das Referat ersetzen: Das Globulin des Blutroth's — pag. 22, Gl. der Augenlinse — pag. 39, Gl. des Blutserums und Eies bis 1835 — pag. 96, von 1835 — pag. 216, Gl. der Stromata rother Blutkörperchen — pag. 243, Gl. farbloser Blutkörperchen — pag. 253, Gl. der Muskelfasern — pag. 269, Gl. des Eigelbs — pag. 279, Gl. der Milch — pag. 347, Gl. der gerinnenden Substanz des Bluts — pag. 436, das Verhalten des Gl. zu Salzen — pag. 486, zu Alkalien — pag. 561, zu Säuren — pag. 695, zu Metallsalzen — pag. 724, zu Alcohol und Aether — pag. 743, zu färbenden Reagentien — pag. 756, zu anderen Reagentien — pag. 772, Eigenschaften des Gl. in freiem (festen) Zustande — pag. 804, Identität natürlicher proteïnhaltiger Flüssigkeiten und der Lösungen des Gl. — pag. 879, allgemeine Schlüsse — pag. 898. Tammann.

10. **Claudio Fermi: Die Auflösung des Fibrins durch Salze und verdünnte Säuren**[1]. Schweinsfibrin löst sich in reiner 5 $^0/_{00}$ HCl schon in mehreren Stunden, dagegen Rindsfibrin erst in mehreren Tagen. Ersteres löst sich in Pepsin-HCl nicht viel schneller, als in reiner 5 $^0/_{00}$ HCl. In 1 $^0/_0$igen organischen Säuren (Aepfel-, Milch-, Essig-, Butter-, Oxal- und Ameisensäure) löst sich Schweinsfibrin am leichtesten, ebenso in 5 $^0/_{00}$ Salpeter-, Schwefel- nnd Salzsäure; dann folgt Schaf- und Pferdefibrin, zuletzt Rindsfibrin. Salzsäure wirkt am stärksten. Fibrin löst sich, wenn auch sehr langsam, in Wasser (thymolhaltigem). Gekochtes Fibrin ist sehr schwer löslich in Salzlösungen und in Säuren. Das gelöste Fibrin ist einfaches Eiweiss und ist durch Neutralisiren fällbar. Die Annahme eines am Fibrin haftenden fibrinlösenden Fermentes ist ungerechtfertigt. Bei Verdauungsversuchen ist die Peptonprobe nie zu unterlassen; soll aber das einfache Kriterium der Lösung in manchen Fällen genügen, so ist Rindsfibrin dem Schweinsfibrin vorzuziehen. Loew.

11. **R. H. Chittenden und Thomas B. Osborne: Eine Studie über die Albuminstoffe des Maiskorns**[2]. Verff. zeigen, dass das Maiskorn drei verschiedene Globuline [vgl. Weyl, J. Th. **6**, 7]

---

1) Zeitschr. f. Biolog. **28**, 229—236. — 2) A study of the proteids of the corn or maize kernel. Amer. chem. journ. **13**, No. 7 u. 8; **14**, No. 1, pag. 65.

und mindestens ein Albumin neben dem von Gorham[1]) als Zein, von Ritthausen [J. Th. 2, 1] weniger zweckmässig als »Maisfibrin« bezeichneten, in Alcohol löslichen Albuminstoff enthält. Das durch Extraction mit 10 % Chlornatriumlösung und Fällung durch Dialyse oder durch Aussalzen mit Ammoniumsulfat mit nachfolgender Dialyse erhaltene Globulin-Gemisch kann durch fractionirte Wärmecoagulation in seine Bestandtheile zerlegt werden. Beim Erwärmen bildet sich eine geringe Menge proteoseartiger Körper wahrscheinlich durch Hydrolyse der weniger resistenten Globuline (mit niedrigem Stickstoffgehalt). Die Trennung kann auch durch »Umkrystallisiren« aus warmen verdünnten Salzlösungen bewirkt werden. Es wird so erhalten ein Mais-Myosin[2]) in 10 % Chlornatrium bei ca. 70° coagulirend, ein vitellinartiges Globulin und ein drittes, welches sich durch seine Leichtlöslichkeit in verdünnten Salzlösungen auszeichnet. Der vitellinartige Körper steht den Albumosen nahe, insofern er in verdünnter Salzlösung beim Erwärmen ohne Zusatz von Essigsäure nicht coagulirt. Er löst sich leichter in der Wärme als in der Kälte und scheidet sich meist in sphäroidaler Form aus. Da das Mais-Myosin sich mit Wasser aus dem Korn extrahiren lässt vermittelst der darin enthaltenen Salze, das Vitellin aber nicht, so kann das letztere rein erhalten werden, indem man das Mehl erst mit Wasser erschöpft und dann mit 10 % Chlornatrium auszieht. Das dritte Globulin wird durch äusserst geringe Mengen von Salzen, besonders von Sulfaten und Phosphaten noch in Lösung gehalten und scheidet sich daher aus salzigen Lösungen erst nach lange fortgesetzter Dialyse aus. In 10 % Chlornatrium gelöst coagulirt es bei 62°. Durch längeren Contact mit Wasser oder Salzlösung (auch Ammoniumsulfat) wird das letzt erwähnte Globulin und das Myosin in schwer lösliche Substanzen verwandelt. Dieselben zeigen das Verhalten von Albuminaten; aus den Lösungen in 0,5 % Natriumcarbonat fallen sie beim Neutralisiren heraus. In dem Wasserextract des Maismehls finden sich Albumine, welche beim Erwärmen coagulirt werden;

1) Gorham, Berzelius' Jahresbericht 2, 124; 1822. — 2) „Corn myosin", l. c., Separatabdruck, pag. 27. Dasselbe ähnelt dem von Martin im Milchsaft von Carica papaya gefundenen Globulin [J. Th. 15, 250].

es lassen sich 2 verschiedene Coagulationen unterscheiden, die eine zwischen 60 und 70°, die andere zwischen 85 und 100°. Die Albumine sind leicht veränderlich, denn beim Ansäuern der Chlornatriumlösung derselben mit verdünnter Salzsäure fällt ein Theil aus, während ein anderer Theil erst beim Erhitzen des Filtrats gefällt wird. Die Analyse zeigt erhebliche Differenzen in der Zusammensetzung der beiden Theile, so dass es fraglich ist, in wie weit es sich hier um genuine Substanzen oder um künstlich veränderte handelt. Besonders interessant ist das. in Wasser und Salzlösungen unlösliche, in warmem (am besten 40—60°) Alcohol (75 bis 95%) lösliche Zein. Durch Wasser aus alcoholischer Lösung frisch gefällt, bildet es ein Gummi, unlöslich in 0,5% Natriumcarbonat, auch wenn es 24 Stunden damit bei 40° digerirt wird. Es ist auch unlöslich in 0,2% Salzsäure, löst sich aber in 0,2% Kaliumhydrat. Gegen Alkalien ist es sehr resistent; es kann sogar mit 2% Kaliumhydrat auf 40° erwärmt werden, ohne dass es in Albuminat verwandelt wird; das Neutralisationspräcipitat bleibt unlöslich in verdünnten Säuren, löslich dagegen in Alcohol. Durch Erhitzen mit Wasser oder wässerigen Alcohol wird es in eine Modification übergeführt, welche in Alcohol und in 0,2% Kalilauge unlöslich ist. Das Zein gibt die Xanthoproteïn- und die Biuretreaction. Durch Pepsinsalzsäure wird es bei 40° gelöst und in proteoseartige Körper umgewandelt und in wahre Peptone, welche durch Ammoniumsulfat nicht fällbar sind. Mit Schwefelsäure (6 CC. concentrirter Säure auf 300 CC. Wasser) gekocht, liefert es langsam Proteosen und Peptone; stärkere Säure bildet reichlich Leucin, Tyrosin und Glutaminsäure. Viele Details siehe im Orig. Folgendes sind die Mittelzahlen der zahlreichen von den Verff. ausgeführten Analysen. Die Substanzen wurden bei 110° getrocknet und aschefrei berechnet.

	Vitellinartige Substanz	Mais-Myosin	Leicht lösliches Globulin	Umwandlungsproducte, Albuminate
C . .	51,99%	52,72%	52,38%	51,97—53,95%
H . .	6,81 «	7,05 «	6,82 «	6,90—7,05 «
N . .	18,02 «	16,82 «	15,25 «	15,87—16,82 «
S . .	0,66 «	1,32 «	1,26 «	1,12—1,16 «

	Albumin, gefällt durch Salz u. Säure	Albumin, durch Hitze coagulirt	Proteosen	Zein nach Verff.	Zein nach Ritthausen[1])
C . .	52,86—53,53	51,02—52,06	50,07—51,13	55,23	54,69
H . .	6,79—6,86	6,57—6,79	6,54—6,91	7,26	7,51
N . .	15,41—15,69	15,78—17,28	15,88—16,59	16,13	16,33
S . .	1,48	—	1,62—2,37	0,60	0,69

Herter.

12. **M. Siegfried: Ueber die chemischen Eigenschaften des reticulirten Gewebes**[2]). Ueber die chemische Beschaffenheit des in verschiedenen Organen (Lymphdrüsen, Darmmucosa etc.) vorkommenden reticulirten Gewebes herrschten verschiedene Ansichten, theils wurde es für collagenes, theils für elastisches Gebilde gehalten. Verf. stellte sich, um hier Klarheit zu schaffen, aus der Darmschleimhaut des Schweines eine grössere Menge jenes Gewebes dar und unterwarf es der Action von kochendem Wasser, von Salzsäure und von Natronlauge. Die rohe Darmschleimhaut wurde in grossen Glasgefässen mit Wasser aufgeschlemmt und nach dem Auswaschen der Verdauung mit Pancreatin bei Gegenwart von Thymol oder Chloroform unterworfen, wodurch die Lymphzellen beseitigt werden, und dann die Masse durchgeknetet, bis das ablaufende Wasser klar blieb. Nach wiederholtem Behandeln mit Alcohol wurde sie in grossen Soxhlet-Apparaten mehrere Tage lang mit Aether extrahirt. Nach einer zweiten Behandlung mit Pancreatin, Auswaschen und Behandeln mit Alcohol und Aether wurde das reticulirte Gewebe rein erhalten in

---

1) Diese Albuminsubstanz wird erhalten, wenn man das Maismehl mit Chlornatrium extrahirt, aus dem Extract mit Ammoniumsulfat die Albuminstoffe ausfällt, diese Fällung in Wasser und 10% Chlornatrium auflöst, durch Dialyse die Globuline ausscheidet, die Lösung bis zu 10% mit Chlornatrium versetzt und mit Salzsäure 0,2% schwach ansäuert, die entstandene Fällung in Wasser (mit Hilfe der anhängenden Säure) löst und mit sehr verdünntem Natriumcarbonat fällt. Die Substanz wurde zur Analyse mit Wasser, Alcohol und Aether gewaschen und wie die anderen Substanzen bei 110° getrocknet. Frisch gefällt löst sie sich in schwachem Natriumcarbonat, nach dem Trocknen nicht mehr. Die leichte Umwandlung zu Acidalbumin ist charakteristisch für pflanzliche Albumine. — 2) Habilitationsschrift, Leipzig 1892. 24 pag.

Form von quellbaren hellgrauen Strähnen. — Kocht man das Gewebe eine halbe Stunde mit Wasser, so verliert es seine Structur, es bleibt ein lockeres Pulver ungelöst, während das bei niederer Temperatur eingedampfte Filtrat die Fähigkeit zu gelatiniren[1]) besitzt. Da Collagen viel länger erhitzt werden muss, um Leim zu geben, so liegt hier also eine davon etwas verschiedene leimgebende Substanz vor. Die weiteren Prüfungen liessen keinen Zweifel übrig, dass wirklich Leim vorlag. Jenes lockere Pulver[2]), weches nach mehrmaligem Behandeln mit kochendem Wasser zurückbleibt, nennt Verf. Reticulin. Es ist unlöslich in concentrirten Salzlösungen, Kalkwasser, kohlensaurem Natron und verdünnten Mineralsäuren. Verdünnte Natronlauge wirkt äusserst langsam lösend. Es gibt die Biuret- und die Xanthoproteïnreaction, nicht aber die Millon'sche. Beim Kochen mit Eisessig geht ein Theil in Lösung, welche nun die Reaction von Adamkiewicz gibt. Das Mittel der Analysen von 4 Präparaten ist: C = 52,88 %; H = 6,97 %; N = 15,63 %; S = 1,88 %; P = 0,34 %. Asche = 2,27 %. Da verdünnte (4 %) Salpetersäure bei 25° nach einer halben Stunde keine Phosphate aus dem Reticulin auszog, so muss der Phosphor in Form organisch gebundener Phosphorsäure vorhanden sein. Verf. erklärt die Vermuthung für nicht berechtigt, dass etwa geringe Mengen beigemengten Nucleins den Phosphorgehalt bedingt hätten. — Die Spaltung mit Salzsäure (25 Grm. Reticulin, 200 Grm. 15 procentiger Salzsäure, 10 Grm. Zinnchlorür, 72 Std. lang gekocht) lieferte kein Tyrosin, aber Amidovaleriansäure, Lysin, Lysatinin, Ammoniak und Schwefelwasserstoff. — Bei andauerndem Kochen mit sehr viel Wasser löst sich das Reticulin zu einer schwach opalisirenden Flüssigkeit auf (1 Grm. mit 4 Liter Wasser 36 St. gekocht), welche mit Essigsäure einen im Ueberschuss unlöslichen Niederschlag liefert. Rascher geht die Auflösung von statten, wenn mit 10 procentiger Natronlauge gekocht wird. Der mit Essigsäure aus dieser Lösung gefällte Niederschlag ist P-frei, und

---

[1]) Die abweichenden Resultate von Mall [Sächs. Ges. d. Wissensch. Ber. 1891, S. 299] erklären sich dadurch, dass das Filtrat bei höherer Temperatur eingedampft wurde, wobei das Gelatinirungsvermögen leidet. — [2]) Dieses wurde offenbar von Joung [Journ. of Physiol. 18, 332] nicht berücksichtigt.

gibt Zahlen, welche denen von gewöhnlichem Hühnereiweiss nahe kommen: 53,82 % C, 6,9 % H, 15,53 % N, 1,74 % S. Das Filtrat von diesem Niederschlag liefert keine Phosphorsäurereactionen, dagegen wurde ein P-haltiger organischer Stoff in dem Alcohol aufgefunden, mit welchem jener Niederschlag gewaschen wurde. Dieser amorphe Stoff ist in Alcohol und Chloroform leicht löslich, nicht aber in Wasser und Aether. Möglicherweise steht er dem Lecithin nahe. Weder Pepsin noch Pancreatin greifen das Reticulin an. — Das reticulirte Gewebe ist also entweder ein microscopisch nicht unterscheidbares Gemenge von Reticulin und Collagen oder eine Substanz die beim Kochen mit Wasser in Reticulin und Leim zerfällt. Es ist somit verschieden, sowohl von Bindegewebsfibrillen, als auch elastischen Fasern. Loew.

13. **P. Schützenberger: Untersuchungen über die chemische Constitution der Peptone**[1]. Sch. hat seine Untersuchungen über die Einwirkung von Barymhydrat bei 150 bis 200° auf die Peptone ausgedehnt. Fibrin aus Pferdeblut wurde durch käufliches Pepsin (»100 %iges extractives Pepsin«) peptonisirt. 350 Grm. feuchtes Fibrin (entsprechend 75,5 Grm. Trockensubstanz) wurden mit 2,5 L. Wasser, 12 CC. Salzsäure und 7,5 Grm. Pepsin, welches in 50 bis 100 CC. Wasser aufgelöst war, unter Zusatz von 10 CC. Blausäure 20 % fünf Tage bei 40° digerirt. Es blieben 4 bis 4,7 % der Trockensubstanz ungelöst. Die erhaltene Lösung wurde mittelst Silberoxyd von Salzsäure befreit und zunächst auf dem Wasserbad, dann im Vacuum abgedampft. Der Rückstand, von Verf. als »Fibrinpepton« bezeichnet, wurde gewogen; es zeigte sich dass das Fibrin 3,97 % Wasser aufgenommen hatte. Die Zusammensetzung des Rückstandes war C 49,18, H 7,09, N 16,33 %, nahe übereinstimmend mit dem von Kühne und Chittenden sorgfältig gereinigten Amphopepton (C 48,75, H 7,21, N 16,26 %). Die schematische Formel für den Uebergang von Fibrin in »Fibrinpepton« würde sein $C_{56}H_{92}N_{16}O_{20} + 3\,H_2O = C_{56}H_{98}N_{16}O_{23}$. Das »Fibrinpepton« wurde 6 Stunden mit 3 Gewichtstheilen Baryum-

[1] Recherches sur la constitution chimique des peptones. Compt. rend. **115**, 208—213.

hydrat auf 150 bis 180° erhitzt, und als Zersetzungsproducte erhalten: Ammoniakstickstoff 4,1 und 3,95 %, Kohlensäure 5,94, Essigsäure 3,16, fester Rückstand 87,82 %; die Summe der Producte (99,35 %) entspricht sehr annähernd dem angewandten Fibrinpepton, demnach würde es scheinen, als ob bei der Einwirkung des Baryumhydrat keine Wasseraufnahme stattgefunden hätte, indessen ergiebt die Analyse des festen Rückstandes (C 47,52, H 7,61, N 12,93 %), dass 5 % des Kohlenstoffs und 1 % des Stickstoffs in flüchtigen Producten entwichen sind (Körper der Pyrrol- oder Pyridingruppe). Daher lässt sich die Zersetzung des Fibrinpeptons durch folgende schematische Gleichung ausdrücken: $C_{56}H_{98}N_{16}O_{23} + 6 H_2O = 2 CO_2 + 4 NH_3 + \frac{1}{2} C_2H_4O_2 + C_6H_7N + C_{47}H_{89}N_{11}O_{24}$. Der feste Rückstand nähert sich der Formel $C_nH_{2n}N_2O_4$, doch enthält es etwas weniger Wasserstoff und etwas mehr Sauerstoff, als derselben entspricht. Herter.

14. **W. Kühne: Erfahrungen über Albumosen und Peptone**[1]. Verf. beschreibt hier sehr detaillirt die Darstellung eines albumosefreien Peptons, um die völlige Grundlosigkeit der Behauptung Pekelharings darzuthun, dass es kein Pepton gäbe, welches nach Reinigung durch Dialyse nicht wieder bei Sättigung mit Ammonsulfat einen Niederschlag erzeuge. Zuerst wird die Nothwendigkeit betont, bei dem Aussalzen nicht nur mit Ammonsulfat völlig zu sättigen, sondern auch eine möglichst grosse Menge gesättigter Salzlösung zu nehmen, so dass möglichst viel gelöstes Salz im Verhältniss zur auszusalzenden Substanz vorhanden ist. Ferner wird darauf hingewiesen, dass die schwer fällbaren Reste gelöster Albumose zu einem Theile nur bei alkalischer zum andern bei saurer Reaction ausfällbar sind. Die Trennung der Albumosen vom Pepton in Verdauungslösungen geschieht auf die Art, dass man (nach Entfernung der coagulablen Eiweisskörper) zuerst bei nahezu neutraler Reaction in der Siedehitze mit Ammonsulfat sättigt, die abgekühlte, von Salz- und Albumoseausscheidungen befreite Flüssigkeit wieder erhitzt, nach begonnenem Sieden mit Ammoniak und kohlensaurem Ammoniak kräftig alkalisch macht, von Neuem in der Hitze mit dem Sulfat

[1]) Zeitschr. f. Biol. **29**, 1—41.

sättigt, nach dem Abkühlen von der zweiten Albumoseausscheidung abfiltrirt, zum drittenmale erhitzt bis der Geruch nach Ammoniak verschwunden ist, nochmals mit dem Salze heiss sättigt und nunmehr mit Essigsäure deutlich ansäuert, worauf eine dritte Albumosefällung hauptsächlich während des Abkühlens erfolgt. Die im 2. und 3. Stadium ausfallenden Albumosen sollen später genauer verglichen werden. Um die grossen Mengen Ammonsulfat aus den Peptonlösungen zu entfernen, wird die concentrirte Mutterlauge nach Auskrystallisiren eines grossen Antheils des Salzes wiederholt partiell mit $^1/_5$ Vol. Alcohol gefällt; die verdünnten alcoholischen Lösungen werden vereinigt und in eine Kältemischung gestellt, wobei noch mehr Ammonsulfat auskrystallisirt. Aus der Lösung wird nun durch Kochen zuerst der Alcohol entfernt, hierauf durch Sieden mit Baryumcarbonat das Ammonsulfat und zuletzt das gelöste Ba durch Schwefelsäure genau ausgefällt. So dargestelltes Pepton gibt keine Spur von Albumosefällung mehr. Verf. weist ferner darauf hin, dass Pekelharing seine Albumosefällungen gar nicht genau geprüft hat und dass dieselben daher möglicherweise auch aus Gyps (bei Anwendung von Quellwasser) bestanden haben konnten. Die Pekelharing'sche Methode, die Peptone sammt der gesättigten Ammonsulfatlösung der Dialyse zu unterwerfen, kann Verf. nicht empfehlen. — Um grössere Mengen Pepsinpeptone zu gewinnen, versetzt man eine 4—5 $^0/_0$ Lösung des Witte'schen Peptonum siccum mit 3—4 $^0/_0$ vom verwendeten Pepton an Salzsäure und mit Magensaft mit 0,5 $^0/_0$ HCl und digerirt unter Zusatz von etwas Thymol mehrere Wochen lang. Auch dieses Pepsinpepton wurde ebenso wie das Trypsinpepton vollständig frei von Albumosen nach oben beschriebener Methode erhalten. — Im zweiten Abschnitte der Abhandlung wird die Diffusion der Albumosen und Peptone beschrieben. Es wurden U-förmige Dialysatorschläuche aus Pergamentpapier zuerst unter Druck auf Löcher geprüft, dann ausgewaschen und ausgekocht. Die Lösung im Schlauch betrug 50 CC., enthaltend 1 Grm. der vorher bei 107° getrockneten Substanz und bildete eine nur dünne Schichte bei einer Schlauchoberfläche von 264 Quadrat-Cm. Die Dialyse dauerte 24 St. und nach Beendigung der Versuche erwiesen sich die Schläuche noch undurchgängig für Hämoglobin. Es stellte sich so heraus, dass die

Heteroalbumose in neutraler oder schwach saurer Lösung nur ganz unerheblich diosmirt, in alkalischer deutlich, aber auch langsam (5,22 %). Protoalbumose, 1,38 % Asche enthaltend, in Wasser gelöst, gegen fliessendes Wasser dialysirt, ergab Verlust von 19,0 %, in 0,1 % HCl gelöst, zu fliessendem Wasser = 28,3 % Verlust. Deuteroalbumose, 0,66 % Asche enthaltend, in Wasser zu fliessendem Wasser = 10,0 % Verlust, in 0,1 % HCl gelöst, zu fliessendem Wasser = 24,1 % Verlust. Ueberraschend ist es, dass die Deuteroalbumose langsamer diffundirt als die Protoalbumose, da erstere ein Product fortgeschrittener Verdauung ist. — Im dritten Abschnitte werden die durch Bacterien gebildeten Albumosen genauer beschrieben, besonders das Tuberculin. Es wurde festgestellt, dass sich aus den Bacillen selbst keine Albumose und kein Pepton durch Auskochen mit Wasser gewinnen lässt und dass die aus den Bacillenculturen stammenden Albumosen dem Nährsubstrat entstammen oder mit verdünnter Kalilauge extrahirt waren. Die Tuberkelbacillen scheinen aus Protoalbumose Deuteroalbumose und Spuren von Pepton zu bilden, ferner Tryptophan und eine Substanz, welche Indolreaction gibt. Im Ganzen gleicht die Zersetzung der tryptischen, doch stimmt die Abwesenheit des Tyrosins und die Anwesenheit des indolartigen Körpers nicht damit. Zu entscheiden bleibt, ob die restirende Protoalbumose oder die gebildete Deuteroalbumose Wirksamkeit besitzen. Bacillus subtilis und B. prodigiosus sind dem Tuberkelbacillus an zersetzender Wirkung auf Albumosen quantitativ ausserordentlich überlegen; die chemisch erkennbaren Producte sind jedoch, wie es scheint, die gleichen. SH_2 wurde nie beobachtet, was vielleicht im Zusammenhange mit dem Auftreten des schwefelreichen Tryptophans (Proteïnochromogens) zusammenhängen mag. Loew.

15. A. Hirschler: **Beiträge zur Kenntniss der Fibrinpapaya-Verdauung und besonders der dabei zu beobachtenden intermediären Globulinbildung**[1]. Entgegen den Angaben Sidney-Martin's fand Verf., dass bei kürzerer Zeit andauernder Verdauung mehr Globulin gebildet wird, als wenn sich die Verdauung auf sehr lange Zeit

[1]) Mathematikai és természettudományi értesitö, Budapest **10**, 140 und Magyar orvosi archivum. **1**, 367. Ungar. medic. Archiv **1**, 341—349.

erstreckt. Das Optimum der Papaya-Verdauung liegt im sauren Medium bei 0,5 $^0/_{00}$ Salzsäure; in alkalischem Medium ist die Verdauung überhaupt sehr erschwert, in 0,25 $^0/_{00}$iger oder etwas concentrirterer Kalilauge kommt dieselbe kaum mehr in Betracht. Den Coagulationspunkt des sich vorübergehend bildenden Globulins fand Verf. auch abweichend von den Angaben Sidney-Martin's; es wurden Versuche zu dem Zwecke angestellt, um zu entscheiden, in wie weit sich die Temperatur der Gerinnung bei wechselndem Salzgehalt verändert. Bei verdünnteren Lösungen als solchen, welche 0,5 $^0/_{00}$ Eiweiss enthielten, war kein sicheres Resultat zu erzielen, in concentrirteren Lösungen als diesen sinkt die Trübungs- und Coagulations-Temperatur bei steigendem Salzgehalt. Die im Eiweiss-Coagulum eingeschlossene Salzmenge ist aber sehr unregelmässigen Schwankungen unterworfen. Andere Forscher beobachteten theilweise ähnliche Erscheinungen bei anderen Eiweisssorten. Liebermann.

16. A. Stutzer: **Zur Analyse der in Handelspeptonen vorhandenen stickstoffhaltigen Bestandtheile**[1]. Auf Grund eingehender Vorversuche empfiehlt St. folgenden Gang zur Trennung der in den Handelspeptonen vorkommenden Bestandtheile. Gesammtstickstoff, unveränderte Eiweisskörper. Man wäge von trockenen Präparaten 5 Grm., von extractförmigen 8—10 Grm., von flüssigen 20—25 Grm. ab, löse in 200 CC. Wasser, mache durch einen Tropfen Essigsäure schwach sauer, erhitze zum Sieden, filtrire und bringe die Flüssigkeit mit Wasser auf 500 CC. Das feuchte Filter wird zur Stickstoffbestimmung nach Kjeldahl verwendet, eventuell der Stickstoffgehalt des Filters abgezogen. Man erhält durch Multiplication mit 6,25 die Menge der unveränderten Eiweissstoffe. Ein gut fabricirtes Pepton enthält kein unlösliches Eiweiss. Vom Filtrate dienen 50 CC. zur Bestimmung des löslichen Stickstoffes, die Summe beider Stickstoffmengen gibt den Gesammtstickstoff. Behandlung des Objectes mit Alcohol. Dieser löst Leimpepton, Leucin, Tyrosin und einen Theil der Fleischbasen, während Pepton, Albumose, Leim unlöslich bleiben. Man wägt 5 Grm. ab (vom dickflüssigen 20—25 Grm.) und erwärme mit 25 CC. Wasser im Becherglase; bei

[1] Zeitschr. f. anal. Chemie 31, 501—515.

den flüssigen ist ein Wasserzusatz unnöthig. Die Lösung wird allmählich unter Umrühren mit 250 CC. absolutem Alcohol übergossen, nach 10—12 St. abfiltrirt und mit Alcohol ausgewaschen. a. Die Lösung enthält Leucin, Tyrosin und Zersetzungsproducte, Leimpepton, sowie einen Theil der Fleischbasen. Man destillirt den Alcohol ab, löst in 500 CC. Wasser, verwendet 100 CC. zur Bestimmung des Gesammtstickstoffes, während 100 CC. entweder mit aufgeschlämmtem gelbem Quecksilberoxyd oder mit Phosphorwolframsäure behandelt werden. Im Niederschlage wird der Stickstoff bestimmt; er bezieht sich auf nicht näher bekannte Zersetzungsproducte von Albumose und Pepton und (bei Fleischpeptonen) auf Leimpepton. Zu den nicht gefällten Stickstoffverbindungen gehören theils die sog. Fleischbasen und vorzugsweise weitergehende Zersetzungsproducte, wie Leucin, Tyrosin etc. b. Der Rückstand wird vom Filter in das zur Fällung benutzte Becherglas gespült, die Flüssigkeit zur Verjagung des Alcohols erwärmt und die kleine Menge unlöslich gewordener Albumose abfiltrirt und in dem Filterinhalte der Stickstoff bestimmt; die gefundene Menge wird dem später zu ermittelnden Albumosestickstoff zugezählt. Das Filtrat verdünne man auf 500 CC. und verwende 50 CC. zur Bestimmung des Gesammtstickstoffes, 50 CC. zur Bestimmung von Albumose, Leim, Pepton, 100 CC. zur Bestimmung von Pepton, der eingedampfte Rest dient zum qualitativen Nachweise von Pepton. Albumose, Pepton, Leim. 50 CC. werden mit derselben Menge verdünnter Schwefelsäure (1 : 3 Vol. Wasser) und bis zur vollständigen Fällung mit Phosphorwolframsäure versetzt; im Niederschlage wird der Stickstoff bestimmt. Pepton. Die 100 CC. dampfe man auf 8—10 CC. ein, versetze nach dem Erkalten mit 100 CC. einer gesättigten Lösung von Ammonsulfat, rühre gut um und sammle den Niederschlag auf einem Filter. Das Filter wird mit warmem Wasser ausgewaschen, die Lösung auf 500 CC. gebracht, davon 100 CC. zur Stickstoffbestimmung verwendet, während in weiteren 100 CC. der Gehalt an Schwefelsäure durch Fällung als Baryumsulfat bestimmt wird. Die der Schwefelsäure entsprechende Stickstoffmenge (bei verschiedenen Sorten von Ammoniumsulfat besonders festzustellen!) wird vom gefundenen Stickstoffe abgezogen und der Rest als Stickstoff von Leim + Albumose

betrachtet, und dadurch auch der Peptonstickstoff (durch Subtraction vom Gesammtstickstoffe) gefunden. — Leim. Derselbe kann am besten mittelst des Viscosimeters von Engler bestimmt werden. Als Vergleichsobject dient eine jedesmal frisch zu bereitende Lösung eines leimfreien Peptons (200 Grm. Serumpepton in 1 Liter Wasser). Man stellt sich folgende, 10 % Pepton enthaltende Normallösungen her:

1) eine Mischung von 125 CC. der obigen Peptonlösung und 125 CC. Wasser,
2) 0,62 Grm. Gelatin, gelöst in 125 CC. Wasser und 125 CC. Peptonlösung,
3) 1,25 „ „ „ „ 125 „ „ „ 125 „ „
4) 1,87 „ „ „ „ 125 „ „ „ 125 „ „
5) 2,50 „ „ „ „ 125 „ „ „ 125 „ „
Endlich eine 10 %ige Lösung des zu prüfenden Peptons.

Die Lösungen werden in Kolben von 300 CC. in Wasser von 10° gestellt, man lässt etwa 3 Stunden stehen und prüft die Lösungen dann möglichst schnell hintereinander im Viscosimeter bei genau 20°. Man darf aber die Lösung vorher nicht über 20° erwärmen, da sich dadurch die physikalische Eigenschaft der Leimlösung ändert und dieselbe beim Abkühlen nicht sofort wieder hergestellt wird. Bei grösserem Leimgehalt nimmt man eine entsprechend stärkere Vergleichsflüssigkeit, bei schwächerem Leimgehalt nimmt man die Untersuchung bei 0°—1° vor. — Das Vorhandensein von ¼ % Leim kann mit Sicherheit im Viscosimeter nachgewiesen werden. — Auch beim Leim hat man am besten den Quotienten 6,25 zur Ermittlung des Stickstoffs zu verwenden. — Zieht man die Stickstoffmengen von Albumose, Pepton und Leim zusammen ab vom Gesammtstickstoff des in Alcohol unlöslichen Theiles, so erhält man den Stickstoff der in Alcohol nicht löslichen Basen, besonders des Kreatin. Zur Berechnung könnte der Factor 3,12 dienen. — Zur Ermittlung der organischen Trockensubstanz wird das Pepton mit etwas Wasser und einer gewogenen Sandmenge bei 96—99° getrocknet; pulverförmige Peptone werden direct getrocknet. Die für Albumose, Leim, Pepton, ferner für die durch Phosphorwolframsäure fällbaren Stickstoffverbindungen gefundenen Stickstoffmengen multiplicire man mit 6,25, addire die Ergebnisse und bezeichne das an der Gesammtsumme der organischen Trockensubstanz fehlende als »sonstige« Extractivstoffe. Fleisch-

pepton enthielt z. B. 19,01 % mit 3,09 % N org. Trockensubstanz, 2,54 % Salze und Mineralstoffe, 78,45 % Wasser. Die org. Trockensubstanz enthielt:

10,58 %	Albumose mit	1,69 % N
1,37 «	Pepton mit	0,22 « «
1,93 «	in Alcohol lösliche peptonisirte Stoffe mit	0,31 « «
0,75 «	Leim mit	0,11 « «
4,35 «	sonstige Extractivstoffe mit	0,76 « «

Andreasch.

17. L. A. Hallopeau: **Dosirung von Pepton, durch Fällung als Quecksilberpeptonat**[1]. H. empfiehlt das Pepton in neutraler oder sehr schwach saurer Lösung mit einem grossen Ueberschuss von Mercurinitrat zu fällen, so dass auch bei Anwesenheit von Chloriden unzersetztes Nitrat übrig bleibt. Der Niederschlag wird 18—24 St. stehen lassen, dann auf gewogenem Filter gesammelt, mit Wasser gewaschen, bei 106 bis 108° getrocknet und gewogen. Das Gewicht des Niederschlages, mit 0,666 multiplicirt, gibt die Menge des Pepton. Das zur Fällung dienende Mercurinitrat muss frei von Salpetersäure sein. Um es zu erhalten, wird das käufliche Salz (100 bis 150 Grm.) mit 1 Liter Wasser 15 bis 20 Minuten auf dem Wasserbad erwärmt; die filtrirte Flüssigkeit wird in einer Porzellanschale fast zum Sieden erhitzt und unter Umrühren mit einigen Tropfen Natriumcarbonat versetzt, bis das gebildete Quecksilberoxyd sich nicht mehr auflöst; dann wird filtrirt und zum L. aufgefüllt. Vor der Fällung des Pepton müssen andere Albuminstoffe entfernt werden. Herter.

18. C. Paal: **Ueber Salze des Glutinpeptons**[2]. Verf. stellte das Chlorhydrat des Glutinpeptons dar durch Erwärmen eines Gemenges von 100 Thl. Glutin mit 160 Thl. Wasser und 40 Thl. conc. Salzsäure, dann Einengen, bis eine herausgenommene Probe sich in einem grossen Ueberschuss absoluten Alcohols löste. Das

[1] Dosage de la peptone, par précipitation à l'état de peptonate de mercure. Compt. rend. **115**, 356—358. — [2] Berichte der Deutschen Chem. Ges. **25**, 1202—1237.

dickflüssige Product wird mit dem 4—5 fachen Vol. absolut. Alcohols vermischt, wobei ein geringer Niederschlag — meist anorganische Salze — ausfällt, dann das Filtrat mit Aether gefällt, die Fällung in absolutem Alcohol gelöst und die Lösung im Vacuum verdampft. Zuletzt erhält man eine weisse spröde Masse, leicht in Wasser, wasserfreiem Aethyl- und Methylalcohol, ferner in Eisessig, Propylalcohol und Phenol löslich, weniger gut in Amylalcohol und Anilin, nur spurenweise in Chloroform. Sie löst sich nicht in Aether, Schwefelkohlenstoff und Benzol, ist sehr hygroscopisch und verträgt 130^0 ohne Zersetzung; wird in wässriger Lösung weder von Sublimat, noch von Ferrocyankalium mit Essigsäure, noch von Salpetersäure, wohl aber durch Ammonsulfat und Phosphorwolframsäure, wenn auch unvollständig, gefällt. Das Chlorhydrat des Glutinpepton gibt Biuretreaction, nicht aber die Adamkiewicz'sche und Millon's Reaction. Der gefundene HCl-Gehalt schwankt zwischen 10,5 und 12,5 $^0/_0$. Wenn man aber bei der Darstellung eine grössere Menge Salzsäure als oben angegeben nimmt, oder weit länger erhitzt, so erhält man Producte von 13—18 $^0/_0$ HCl-Gehalt. Der Aschegehalt schwankte von 0,34—0,63 $^0/_0$, der C-Gehalt von 41,5—45,9 $^0/_0$, der H-Gehalt von 6,5—7,1 $^0/_0$. Die Glutinpeptonsalze sind linksdrehend, a_D beträgt ungefähr — 60^0 für Salze mit 12 $^0/_0$ HCl in 10 procentiger, wässriger Lösung. Die erhaltenen Salze erwiesen sich als aetherartige Verbindungen, sie spalten beim Erwärmen mit Natronlauge oder beim Kochen mit Wasser Alcohol ab; hierauf beruht es, dass der Kohlenstoff so schwankend gefunden wurde. Ein solches Product, das durch längeres Kochen Alcohol abgespalten hatte, gab 44,34 $^0/_0$ C und 6,54 $^0/_0$ H. Verf. beschreibt die weiteren Versuche zur Zerlegung der Glutinpeptonchlorhydrate durch fractionirte Fällung, durch Dialyse und durch die Quecksilberchloriddoppelsalze und begleitet diese Beschreibung mit zahlreichen Analysen. Wir heben aus diesen Versuchen hervor, dass während die ursprüngliche Gelatine 0,5 $^0/_0$ S enthielt (bei sehr aschearmen Präparaten), die Peptonsalze der dritten Fraction nur 0,13—0,29 $^0/_0$ S enthielten. Die fractionirte Fällung mit Aether führte zu einer Zerlegung der Peptonsalze in 2 Antheile, einen in Alcohol unlöslichen und in einen darin löslichen. Diese Trennung gelingt noch besser durch die Dialyse. Die salzsauren

Glutinpeptone verbinden sich mit Quecksilberchlorid zu wasserlöslichen Doppelsalzen [1]), von denen das eine auch in Alcohol löslich ist. Für das freie Pepton berechnet Verf. einen C-Gehalt von 49,1—50,8 % und einen H-Gehalt von 7,05—7,57 %. — Auch die Darstellung von Peptonsalzen durch Einwirkung von Pepsinsalzsäure auf Glutin, sowie die Herstellung der freien Peptone aus deren Salzen beschreibt Verf. eingehend. Letztere stellte Verf. aus den Chlorhydraten durch Zusatz von Baryt und Entfernung des Chlorbaryums durch Dialyse dar. So hergestellte Präparate gaben: C 49,56 %, H 6,65 %; mit Phosphorwolframsäure hergestellte 46,6 % C bis 48,78 % C und 6,95 % H bis 7,45 % H. Auch durch Umsetzung zwischen Peptonchlorhydrat und Silbersulfat und nachherige Entfernung der Schwefelsäure aus dem Peptonsulfat durch Baryt gewann Verf. das freie Pepton. — Schliesslich beschreibt Verf. Versuche zur Bestimmung des Moleculargewichts des Glutinpeptons unter Anwendung der Raoult'schen Gefriermethode, wobei zwischen 200 und 352 schwankende Zahlen gefunden wurden [2]). Auch die Moleculargewichte verschiedener Fractionen der Glutinpeptonsalze versuchte Verf. zu bestimmen. Für Gelatine selbst fand er mit Hülfe der Siedemethode Zahlen von 878—960. Loew.

19. H. Malfatti: **Beiträge zur Kenntniss der Nucleïne** [3]). Die Frage, ob das Liebermann'sche Nucleïn den in der Natur vorkommenden Nucleïnen (Paranucleïnen) zuzurechnen sei und ob die von Liebermann aus Xanthinbasen, Metaphosphorsäure und Eiweiss dargestellten Körper wahre Nucleïne seien, beschäftigte den Verf. längere Zeit und er glaubt dieselbe im bejahenden Sinne beantworten zu dürfen. Ein möglichst phosphorsäurereiches Liebermann'sches Nucleïn erhielt Verf., indem er 25 Grm. Eiweiss aus Blutserum in 1 Liter verdünnter Salzsäure von 3 ‰ Säuregehalt unter Erwärmen löste und mit 6,5 Grm. Metaphosphorsäure versetzte. Die so erhaltenen Fällungen hatten fast regelmässig einen Gehalt

1) Solche Verbindungen wurden vom Verf. patentirt, sie enthielten bis 25 % $HgCl_2$ und erwiesen sich therapeutisch brauchbar. — 2) Vergl. dagegen das zu ca. 14270 gefundene Moleculargewicht des Albumins (!) [J. Th. **21**, 11]. — 3) Zeitschr. f. physiol. Chem. **16**, 68—87.

von etwa 6 % P. — Der P-Gehalt kann je nach der Menge von Wasser und Metaphosphorsäure bedeutenden Schwankungen unterliegen. Als eine Lösung von etwa 0,33 % Metaphosphorsäure fractionsweise mit Serumalbuminlösung versetzt wurde, enthielt die erste Fraction 5,2 % P, die vierte aber nur 3,9 % P. Durch wiederholtes Aufschwemmen in Wasser oder Lösen in verdünntem NH_3 kann der P-Gehalt der Producte bis auf 1,6 % herabgesetzt werden. Beim Lösen in verdünntem Ammoniak und sofortigem Wiederausfällen mit Essigsäure wurde ein solches P-armes Product ausgefällt, aber bei weiterem Zusatz von Salzsäure fiel wieder ein Product aus mit 5,9 % P. Um aus der Metaphosphorsäure-Eiweiss-Verbindung eine Nucleïnsäure darzustellen, wurde das von Altmann angegebene Verfahren [J. Th. **19**, 16) eingehalten, d. h. eine verdünnte Natronlauge (1:30) 5 Minuten lang einwirken gelassen, die Lösung verdünnt, mit Salzsäure fast neutralisirt und mit verdünnter Essigsäure vorsichtig angesäuert. Der so ausfallende Niederschlag war fast oder ganz P-frei, dagegen zeigten die auf weiteren Essigsäurezusatz ausfallenden Portionen einen stetig ansteigenden P-Gehalt bis zu 9,5 % P. Verf. glaubt daher, dass hier Gemische von Nucleïnsäure mit Eiweiss vorliegen. Zum Schlusse wurde die eigentliche Nucleïnsäure aus der stark essigsauren Lösung mit Salzsäure ausgefällt; das Product zeigte die von Altmann angegebenen Reactionen und einen Gehalt von 12,3—11,6 % P. Da das Product aber (wie vorauszusehen, d. Ref.) keine Xanthinbasen bei der Spaltung lieferte, gehört es zu den Paranucleïnsäuren. Eine wahre Nucleïnsäure schien sich bei Vereinigung dieser Säure mit Guanin zu bilden, doch konnte das Product nicht immer wieder erhalten werden [vergl. diesen Band pag. 4]. Loew.

20. **Halliburton: Ueber den chemischen Charakter der Nucleoalbumine**[1]. Verf. überzeugte sich, dass manche Körper, in Leber, Niere, Gehirn etc., welche er früher als Globuline beschrieb, bei der peptischen Verdauung Nucleïn hinterlassen, also Nucleoalbumine darstellen. Zur Isolirung derselben dienen zwei Methoden, nach der ersten wird das zerkleinerte Organ mit starker

[1]) Journ. of physiol. **18**, XI—XIII.

Chlornatriumlösung versetzt und das erhaltene schleimige Product in überschüssiges Wasser gegossen; die Nucleoalbumine steigen nach oben, während die Globuline mit den Resten des Gewebes nach unten sinken. So erhielt Verf. die Producte aus Lymphzellen und Thymus. Die zweite Methode besteht in Extraction mit Wasser und Fällen mit etwas Essigsäure. Der erhaltene Niederschlag ist Woldridge's »Gewebe-Fibrinogen« und besteht aus Nucleoalbumin, Lecithin und Spuren von Mucin. Das Lecithin lässt sich leicht mit Alcohol bei 40° entfernen. Aus Leber und Gehirn lässt sich Nucleoalbumin nur nach der zweiten Methode gewinnen. Die erhaltenen Körper sind nicht identisch; sie unterscheiden sich unter anderem auch durch ihren Gehalt an Phosphor. Sie coaguliren bei ca. 60°. In frischem Zustand geben sie mit Kali und Kupfersulfat eine violette, keine rosa Färbung, auch fehlt die Salpetersäurereaction der Proteosen. Die Lösung in wenig Natriumcarbonat giebt mit Salpetersäure einen Niederschlag, der sich in der Wärme zum Theil löst, aber beim Abkühlen nicht wieder ausfällt. Zur Bestimmung der Phosphorsäure wurden die Substanzen mit verdünnter Essigsäure, Wasser, kaltem und heissem Alcohol und mit Aether gewaschen, darauf mit schwach salzsaurem und schliesslich wieder mit reinem Wasser, dann wurde eine gewogene Menge in kochender Salpetersäure gelöst, und die Flüssigkeit auf dem Wasserbad concentrirt unter Zusatz von etwas Schwefelsäure und Kaliumchlorat. Die Phosphorsäure wurde dann mit Ammoniummolybdat gefällt und als Magnesiumpyrophosphat gewogen.

Herter.

21. **N. P. Krawkow: Neues über die Amyloidsubstanz**[1]. Bisher hat man von allen stickstoffhaltigen Körpern die bekannte Reaction mit Jod nur am Amyloid constatiren können. Dieselbe Reaction giebt aber das Chitin, für welches Sundwick die Formel: $C_{60}H_{100}N_8O_{38} + n\,H_2O$, wobei $n = 1$ bis 4, aufstellte. Verf. stellte das Chitin aus Krebschalen dar; dieselben wurden durch Salzsäure entkalkt, mit 5⁰/₀igem Kali gekocht, mit Kaliumpermanganat entfärbt, mit schwacher Salzsäure versetzt und mit Alcohol und Aether extrahirt. Die farblosen Platten gaben mit Jod eine intensiv rothbraune Färbung, die bei Zufügung von Chlorzink oder Schwefel-

[1]) Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No. 9, pag. 145—148.

säure in Violett oder Blau überging. Methylviolett färbte das Chitin violettrosa oder rosa, besonders deutlich nach 24stündiger Einwirkung. Werden Chitinplatten durch 2—3 Wochen in die Bauchhöhle von Hunden gebracht, so geben sie die Amyloidreactionen deutlicher. Es werden die Chitingebilde der Krebse, Schaben, Käfer, Libellen, Spinnen, Würmer untersucht und dabei gefunden, dass das sog. Chitin nicht überall und nicht bei allen Thieren gleich ist. Die hornartige Schichte im Muskelmagen der Vögel giebt die Jodreaction und sehr schwach die Methylviolettfärbung. Es werden daher chitin- oder amyloidartige Substanzen auch während des normalen Lebens von höheren Thieren producirt. Kocht man nach Kühne's Methode dargestelltes Amyloid 20 Stunden lang mit 30 %iger Kalilauge, so bleibt ein geringer Rest, der keine Eiweissreactionen giebt und dem Chitin sehr ähnlich ist. K. betrachtet daher das Amyloid als eine Combination eines Eiweisskörpers mit Chitin, wahrscheinlich ist ersterer das Hyalin.

Andreasch.

22. **O. Loew und Th. Bokorny: Zur Chemie der Proteosomen.**[1]) Wie früher mitgetheilt, werden bei vielen pflanzlichen Objecten durch Ammoniak und organische Basen, sowie deren Salze wesentlich aus Eiweissstoff bestehende Ausscheidungen (Proteosomen) hervorgebracht. Da dieses Eiweiss aber in mehrfacher Beziehung ein anderes Verhalten zeigt als das gewöhnliche Eiweiss, wurde es mit dem Namen actives Eiweiss belegt. In möglichst unverändertem Zustande kann man es durch Coffeïn oder Antipyrin (0,5 % Lösungen) ausscheiden. Es bilden sich zuerst zahlreiche kleine Tröpfchen, welche in heftiger Bewegung sind und bald sich zu grösseren lichtbrechenden Tropfen vereinigen. Bei manchen Objecten liegen diese Ausscheidungen sowohl im Cytoplasma als im Zellsaft, bei anderen wieder nur in einem von beiden. Genauere Studien haben nun ergeben, dass dieses Eiweiss gespeichertes actives Eiweiss ist, welches beim Wachsthum und bei der Zellvermehrung zur Bildung der Organoide (Zellkern, Plasmahaut, Chlorophyllkörper) verbraucht wird, wie Culturversuche in geeigneten Nährlösungen erkennen liessen. Es ist das Material, aus dem durch gesetzmässigen Aufbau das organisirte lebende Protoplasma hervorgeht. Früher fasste man alles Eiweiss im Cystoplasma als zum Protoplasma gehörig auf, es galt als integrirender Bestandtheil des Plasmas.

---

1) Flora 1892, S. 117—130, Supplementheft. Vergl. J. Th. 19 u. 20.

Ebenso irrig ist aber auch die bis heute noch verbreitete Meinung, dass das im Zellsaft gelöste Eiweiss stets passives gewöhnliches Eiweiss sei. — Zur Characterisirung des activen Eiweisses [1]) mögen folgende Beobachtungen an den durch Coffeïn erzeugten Proteosomen dienen: In 25° warmem Wasser verschwinden die Proteosomen momentan, die Zellen leben fort, wie wenn gar kein Eingriff durch Erzeugung und Wiederlösung der Proteosomen stattgefunden hätte. In kochendes Wasser, dem einige Procente Kochsalz zugesetzt sind, getaucht, coaguliren die Proteosomen sofort, die Kugeln werden hohl und trüb. Säuren, selbst sehr verdünnte, bringen bald Gerinnung hervor; diese veränderten Proteosomen werden nicht von Phosphorwolframsäure gelöst, wohl aber allmählich von 10 % HCl. Alles was die Zellen tötet, bringt bald darauf auch eine Veränderung der Proteosomen hervor, z. B. Diamid und Hydroxylamin in völlig neutraler Lösung. Formaldehyd wandelt die Proteosomen bald in eine in Kalilauge schwer lösliche Verbindung um [2]). Lässt man Spirogyren mit darin erzeugten Proteosomen in Aetherdunst absterben (was sehr rasch erfolgt), so gewahrt man wenige Minuten nachher ein Trübwerden der Proteosomen, sie gerinnen. Frische Spirogyren, nur 10 Minuten in verdünnter Jodlösung belassen, liefern mit Coffeïn keine Proteosomen mehr. Das nicht organisirte active Eiweiss ist also nahezu ebenso empfindlich als das organisirte active Eiweiss, das Protoplasma. Der Umstand aber, dass es doch etwas langsamer Umlagerung erfährt, bedingt die Ermöglichung mehrerer wichtiger Reactionen, welche mit den lebenden Organoiden nicht mehr gelingen, nämlich das ganz verschiedene Verhalten zu Ammoniak. Die lebenden Organoide sterben unter dem Einfluss verdünnten Ammoniaks bald ab, die mit Coffeïn erzeugten Proteosomen aber binden Ammoniak und gehen aus dem flüssigen in den festen Zustand über, so dass sie durch Druck in mehrere Stücke zerbrechen. Während

---

1) Dass die wesentlichsten Eiweissreactionen damit erhalten werden, wurde früher mitgetheilt. In dieser Abhandlung werden noch einige Bemerkungen darüber gemacht. — 2) Ref. hat früher schon mitgetheilt, dass Propepton mit Formaldehyd eine sehr schwer lösliche Verbindung giebt [J. Th. 18, 273] und kann beifügen, dass bei Gegenwart von HCl auch Hühnereiweiss sich so verhält.

die frischen Proteosomen schon durch 10—20 procentigen Alcohol bald gerinnen, sind sie nach der Ammoniakbehandlung auch gegen absoluten Alcohol indifferent, und werden auch von verdünnten Laugen nur schwer angegriffen. Die durch Säuren oder Absterben der Objecte veränderten Proteosomen reduciren alkalische Silberlösungen nicht, wohl aber die mit NH_3 behandelten. Das ist nun leicht erklärlich, wenn Aldehydgruppen im activen Eiweiss vorhanden sind; denn Aldehydammoniake reduciren bekanntlich noch ebenso leicht Silberlösungen wie die Aldehyde selbst. Die früher beschriebene Silberreduction ist leicht verständlich: das gespeicherte active Eiweiss des Cystoplasmas und des Zellsaftes ist es, das als NH_3-Verbindung in kleinen Körnchen durch das NH_3 der Silberlösung zuerst ausgeschieden wird und dann das Silber reducirt. Nur Zellen, welche gespeichertes actives Eiweiss mit Coffeïn erkennen lassen, reduciren auch Silberlösung unter den beschriebenen Erscheinungen. Loew.

II. Fette, Fettbildung und Fettresorption.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Allgemeines.

*C. Amthor und J. Zink, zur Analyse des Schweineschmalzes. Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 534—537.

*C. Amthor und J. Zink, Analysen von Pferdefett. Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 381—383.

*W. Kalmann, zur Kenntniss des Pferdefettes. Chemikerztg. **16**. 922—923.

23. D. Kurbatoff, das Vorkommen von Leinölsäure in einigen thierischen Fetten.

*O. Liebreich, über Fette. Festschrift, Rud. Virchow gewidmet. Berlin, Reimer, 1891; im Auszuge Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 5. Ausser den stickstofffreien Fetten, konnte Verf. im Protagon

der Gehirnsubstanz einen Stoff nachweisen, der bei seiner Zersetzung neben fetten Säuren auch Neurin ergab. Wachsartige Fette konnten bisher im Organismus nicht aufgefunden werden. Dagegen giebt es eine Gruppe einatomiger Fettsäure-Aether, die Cholesterinäther, die im thierischen Körper weit verbreitet sind. Die Cholesterinfette lassen sich bei allen Gebilden keratinösen Ursprungs nachweisen und es lässt sich zeigen, dass dieselben auch unabhängig von den Talgdrüsen in den epithelen Zellen der Haut auftreten. Weniger sicher geschieht dieser Nachweis durch Verarbeitung grösserer Mengen menschlicher Nägel, sehr deutlich jedoch ist der Gehalt der Kuhhörner an hochschmelzendem Cholesterinfett, indem hier die Cholestolreaction ungemein intensiv auftritt.

*Aug. Santi, über Lanolin. Liebreich's Nachweis von Lanolin resp. von Cholesterinfetten. Monatsh. f. prakt. Dermat. **15**, 269—284. S. führt den Nachweis, dass die menschliche Haut kein Lanolin enthält und dass die von Liebreich angewandte Methode der Abscheidung und Nachweisung von Lanolin nicht einwandsfrei ist. Andreasch.

*J. Lewkowitsch, zur quantitativen Bestimmung des Cholesterins. Ber. der deutsch. chem. Gesellsch. **25**, 65—66. Cholesterin lässt sich durch Kochen mit Essigsäureanhydrid quantitativ in das Acetat überführen, für welches man die Verseifungszahl nach Köttsdorfer bestimmen kann. Ebenso kann es nach v. Hübl mit Jod verbunden werden; beide Methoden eignen sich zur Bestimmung des Cholesterins als solches oder in Gemischen mit anderen, die Reactionen nicht beeinflussenden Fettsubstanzen. Andreasch.

*K. Obermüller, Beiträge zur Kenntniss der Cholesterine und ihrer quantitativen Bestimmung in den Fetten. Ing.-Diss. durch Berliner Ber. **25**, Referatb. 871. Es werden zwei neue Ester des Cholesterins beschrieben, der Oxalsäurecholesterylaethylester und der Bernsteinsäurecholesterylester. Brom führt letzteren in ein Dibromadditionsprodukt über. Der Phtalsäureester liefert bei gleicher Behandlung ein Monosubstitutionsprodukt. Isocholesterin wird aus Lanolin durch Verseifen mittelst Natriumalcoholats dargestellt. Eine Trennung desselben vom Cholesterin ist durch die geringere Löslichkeit der Benzoësäure- und Bernsteinsäure-Cholesterylester in Aether ermöglicht. Vom Isocholesterin werden die Kaliumverbindung, das Dibromür, das Propionat und Succinat beschrieben. Die Ester desselben zeigen beim Schmelzen keine Farbenerscheinungen.

*K. Obermüller, weitere Beiträge zur Bestimmung des Cholesterins. Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 143—151. Zur Trennung und Bestimmung des Cholesterins löst man das Fettgemenge in Aether (1 Grm. Fett auf 80 CC. Aether) auf und verseift die Fette durch

starke alcoholische Natriumalcoholatlösung in der Kälte. Nach drei Stunden werden die gebildeten Seifen abgesaugt und mit 150 CC. Aether ausgewaschen. Das ätherische Extract wird abdestillirt, der Rückstand bei 100—120° getrocknet, nochmals mit 10 CC. Aether ausgezogen und das nach Verdunsten des Aethers bleibende Cholesterin gewogen. Nur bei festen Fetten erhält man befriedigende Resultate. Statt der Wägung kann man das Cholesterin in Schwefelkohlenstoff lösen und mit einer ebensolchen Lösung von Brom titriren. Der Endpunkt ist durch die gelbrothe Färbung der Flüssigkeit zu erkennen.
Andreasch.

*Gérard, über die vegetabilischen Cholesterine. Compt. rend. **114**, 1544—1546.

Fettbildung, Fettresorption.

24. O. Hauser, vergleichende Versuche über die therapeutischen Leistungen der Fette.
25. A. Fick, über die Bedeutung des Fettes in der Nahrung.
*Lambling, über die Bildung der Fette im thierischen Organismus. Bull. méd. du Nord, Lille **30**, 2388—2396.
26. Erw. Voit, über die Fettbildung aus Eiweiss.
27. Otto Frank, die Resorption der Fettsäuren der Nahrungsfette mit Umgehung des Brustganges.
28. E. Hedon und J. Ville, über die Verdauung der Fette nach Gallenfistelanlegung und Exstirpation des Pankreas.
E. Pflüger, über Fleisch- und Fettmästung Cap. XV.

---

23. **D. Kurbatoff: Das Vorkommen von Leinölsäure in einigen thierischen Fetten**[1]). Nach Saytzeff wird Leinölsäure bei der Oxydation mit Kaliumpermanganat in alkalischer Lösung zu Tetraoxystearinsäure, einer in Wasser löslichen Säure vom Schmelzpunkt 160° umgewandelt. Durch Oxydation nach der Methode Saytzeff's von Fettsäuren aus dem Fette des Wels, Störs, grauer und weisser Hasen, sowie kaspischer Seehunde erhielt der Verf. eine in Wasser lösliche Säure, die betreffs ihres Schmelzpunkts, ihrer procentischen Zusammensetzung $C_{18}H_{36}O_6$, sowie der ihrer Natron- und Silbersalze vollständig mit der Tetraoxystearinsäure übereinstimmte. Da sich letztere, so viel bekannt ist, nur bei der Oxydation der Leinölsäure, $C_{15}H_{32}O_2$, bildet, so ist man berechtigt in jenen trocknenden Fetten Leinölsäure anzunehmen. Tammann.

[1]) Journ. d. russ. phys.-chem. Gesellsch. **24**, 26—31.

24. O. Hauser: **Vergleichende Versuche über die therapeutischen Leistungen der Fette**[1]. H. hat bei 38 Kindern im Alter bis zu 14 Jahren Versuche über die diätetische Verwendung verschiedener Fette angestellt; geprüft wurden: der dunkle, fettsäurehaltige (6,5 %) sog. Berger-Thran, der gereinigte, helle Dampfthran mit einem Fettsäuregehalt von 0,18 %, das Olivenöl, das Lipanin und v. Mering's Kraftchocolade, welche mit Oelsäure gemengte Cacaobutter enthält. Am ungünstigsten waren die Erfahrungen mit Bergerthran, der widerwillig genommen und häufig Verdauungsstörungen verursachte; besser stand es mit dem Dampfthran und dem Olivenöl, am besten wurde das Lipanin und die Chocolade vertragen. Bei allen Fetten trat eine grössere oder geringere Gewichtszunahme ein, das subjective Befinden besserte sich, die Körperkräfte hoben sich. An einer Reihe von Säuglingen, die nebst der Kuhmilch wechselnde Mengen der obigen Fette erhielten, wurde auch der Koth nach der Methode von Munk untersucht. Es zeigte sich, dass die Fette in mittleren, bei einem Kinde auch in grösserer Menge, ziemlich gleich gut ausgenutzt wurden. Bei jenen Kindern, welchen die Fettbeigabe Digestionsstörungen verursachte, zeigten sich bei grösseren Dosen auch deutliche Differenzen in der Ausnutzung. Und zwar wurde das Lipanin am besten, recht gut und nicht viel schlechter das Olivenöl, weniger gut der Bergerthran, jedoch stets beträchtlich besser als der Dampfthran ausgenützt. Die Ausnutzung der Chocolade war stets eine vorzügliche, auch wurde sie sehr gerne genommen; sie ist wohl die denkbar angenehmste Form, um einem Kinde grössere Fettmengen zuzuführen. Andreasch.

25. A. Fick: **Ueber die Bedeutung des Fettes in der Nahrung**[2]. Die verschiedene Zusammensetzung der Nahrung verschiedener Thierarten und Menschenclassen lässt vermuthen, dass der thierische Organismus wohl im Stande ist, seinen ganzen Bedarf an stickstofffreiem Brennmaterial aus jeder einzelnen der drei Hauptgruppen von Nahrungsstoffen zu nehmen. Ein Fleischfresser, wenn er gerade nur fettarmes Fleisch zur Verfügung hat, muss es herstellen können wesentlich aus Eiweisskörpern, der Mensch in der Polarzone aus Fett, zum Theile auch aus Eiweiss, der Mensch in den Tropen, der fast nur von Reis lebt, aus Kohlehydraten. Dennoch sucht jeder bei frei gewählter Kost neben den unentbehrlichen Eiweisskörpern Fette und Kohlehydrate auf. Auch die Zusammensetzung der Milch gibt einen deutlichen Fingerzeig, dass ein richtiges Gemenge der beiden Nahrungsstoffe in der Nahrung am zweckmässigsten ist. Bei den meisten

[1] Zeitschr. f. klin. Medic. **20**, 239—271. — [2] Sitzungsber. d. physik.-medic. Gesellsch. zu Würzburg 1892, pag. 111—116.

Thieren, auch beim Menschen ist bekanntlich der Zuckergehalt grösser als der des Fettes. Von Purdy wurde die merkwürdige Thatsache gefunden, dass die Walfischmilch einen Fettgehalt von 40 % aufweist. Dieses verschiedene Verhältniss von Zucker und Fett in der Milch wäre vom teleologischen Standpunkte aus gar nicht zu verstehen, wenn nicht Fett und Zucker verschiedene Aufgaben im Stoffwechsel hätten, obwohl im Nothfalle der Zucker die Aufgabe des Fettes oder das Fett die Aufgabe des Zuckers erfüllen kann. — Bei den die mechanische Arbeit leistenden Muskeln wird vor Allem Kohlehydrat (Glycogen) verbraucht und dabei gleichsam als Nebenproduct Wärme erzeugt, welche durch das Blut im ganzen Körper verbreitet wird und zur Erhaltung der Körpertemperatur dient. Unter vielen Umständen wird diese Wärme zu dem gedachten Zwecke ausreichen, es ist aber auch möglich, dass unter anderen äusseren Bedingungen jene Wärmemenge zu klein ist, und dass zur Erhaltung der Körpertemperatur noch andere Verbrennungen stattfinden müssen; dazu nun sollen vor Allem die Fette dienen. Daher wird das Fett dort reichlich zugeführt werden müssen, wo das Bedürfniss nach dieser Verbrennung in besonderem Mafse zu erwarten ist. Beim Säugling z. B. ist wegen der geringen Muskelbewegung die als Nebenproduct auftretende Wärmemenge sehr klein, die Abkühlung bei der relativ grossen Oberfläche aber gross, daher die Nahrung ebenso viel Fett (Heizmaterial) als Zucker (krafterzeugendes Material) enthält. Entscheidend spricht hierfür auch der collosale Fettgehalt der Walfischmilch; man denke an die enormen Wärmeverluste, die der kleine Körper des Walfischsäuglings in dem kalten Wasser der Polarmeere erleiden muss. Auch die instinktive Auswahl der Nahrung der erwachsenen Menschen passt ganz zu der ausgesprochenen Hypothese. Ueber den Ort, wo die blos heizend wirkenden Verbrennungen vor sich gehen, ist bisher keine sichere Vermuthung auszusprechen.

Andreasch.

26. **Erwin Voit: Ueber die Fettbildung aus Eiweiss**[1]. Nach einer kurzen Zusammenfassung der Wandlungen, welche die Anschau-

---

[1]) Münchener med. Wochenschr. 1892, Nr. 26.

ungen von der Fettbildung im Organismus im Laufe der Jahre erfahren haben, bespricht Verf. die Frage der Fettbildung aus Eiweiss, welche Anschauung insbesondere durch die Untersuchungen von Pettenkofer und Voit begründet wurde, welche fanden, dass in einigen Versuchen aus dem verfütterten Fleische ein Theil des C im Körper zurückblieb, während der gesammte N des Fleisches ausgeschieden wurde, weshalb geschlossen wurde, dass dieser aus dem Eiweiss herrührende C als Fett abgespalten und im Körper abgelagert wurde. Diese vor einer langen Reihe von Jahren ausgeführten und für die damalige Zeit einwandfreien Versuche entsprechen den jetzigen Anforderungen nicht vollständig, weil sie mit einigen Mängeln behaftet sind. So wurde das verfütterte Fleisch nicht analysirt, sondern die Einnahme nach s. g. Mittelzahlen berechnet. Ferner wurden Fett und Eiweiss nicht streng auseinandergehalten, sondern es wurde ein Ansatz oder eine Abgabe vom Körper als Fleisch ausgedrückt. Diese Punkte werden bei allen neueren Untersuchungen berücksichtigt. Verf. hat bereits vor Jahren sämmtliche Respirationsversuche von Pettenkofer und Voit einer nochmaligen Umrechnung unterzogen, fand aber doch bei einigen Versuchen wenigstens, einen C-Ansatz am Körper auch dann, wenn nur der im Eiweiss des Fleisches enthaltene C in Rücksicht gezogen wurde. Dadurch fiel der C-Ansatz zwar geringer aus — und zwar um die C-Menge des im Fleisch enthaltenen Fettes — immerhin blieb aber ein C-Rest zurück, der nur vom Eiweiss stammen konnte. Wenn demnach auch durch diese alten Versuche die Fettbildung aus Eiweiss erwiesen erscheint, entschloss sich Verf. trotzdem, diese Untersuchung nochmals aufzunehmen und zwar hauptsächlich um zu entscheiden, wie viel Fett aus Eiweiss entstehen kann. Diese im Verlaufe der letzten 4 Jahre angestellten und noch nicht abgeschlossenen Versuche ergeben zweifellos, dass bei Zufuhr überschüssigen Fleisches ein Theil des C in Form einer N-freien Verbindung im Körper zurückbleibt. Als Beispiel wird folgender Versuch angeführt: Ein 23 Kg. schwerer Hund wird einige Tage hindurch mit je 1500 Grm. reinem ausgewaschenem Fleisch, mit 367 Grm. Eiweiss (60,0 Grm. N und 197,4 Grm. C) gefüttert. Der Versuch ergab:

	Gewicht in Kg.	N ausgeschieden	Zersetztes Eiweiss	Kohlenstoff aus zersetzt. Eiweiss	Kohlenstoff ausgeschieden	Kohlenstoff Differenz	Fett	Kinetische Energie in Calor. zersetztes Eiweiss	Kinetische Energie in Calor. Fett angesetzt	Kinetische Energie in Calor. Energieverbrauch d. Körpers
1. Tag	22,0	35,48	217	116,73	129,16	— 12,43	— 16	—	—	—
2. „	22,3	48,98	300	161,14	148,61	+ 12,53	+ 16	1324	+ 154	1170
3. „	22,2	53,07	325	174,60	156,48	+ 18,12	+ 24	1435	+ 222	1213

Der Eiweissverbrauch steigt daher mit jedem Tage und nähert sich der eingeführten Menge. Am 1. Tage deckte das zersetzte Eiweiss den Energiebedarf des Hundes nicht und es werden noch 16 Grm. Körperfett zersetzt. Aber schon am 2. und 3. Tage genügt die zersetzte Eiweissmenge und ein Theil vom C bleibt noch im Körper zurück. Die Verbindung, in welcher sich dieser C ablagerte, braucht nicht gerade Fett zu sein, es könnte z. B. auch Glycogen sein. Letzteres ist aber nicht wahrscheinlich, da bei Zufuhr grosser Eiweissmengen und sehr lang fortgesetzter Fütterung im Max. 3,4 Grm. Glycogen pro Kg. Thier gefunden wurde, während in diesem Versuche entsprechend 30,7 Grm. C = 134 Grm. Glycogen d. i. 6,1 Grm. pro Kg. Thier in nur 2 Tagen gebildet worden wären. Gegen eine solche Annahme spricht aber hauptsächlich Folgendes: Der wahre Energieverbrauch des Körpers ergibt sich, wenn von der kinetischen Energie des zersetzten Eiweisses diejenige der im Körper angesetzten C-Verbindung, die hier als Fett angenommen wird, abgezogen wird (vergl. obige Tabelle). Es ist auffallend, dass dieser wahre Energieverbrauch trotz der gleichen Nahrungszufuhr und Versuchsbedingungen wächst und zwar proportional dem aus dem Eiweiss angesetzten C. Dieser Mehrverbrauch wird offenbar durch die Fettbildung verursacht, welche einen mit Energieverbrauch verbundenen Reductionsvorgang darstellt. Die Glycogenbildung aus Eiweiss beruht auf einem Oxydationsvorgange und ist kaum mit Energieverbrauch verbunden. Der im obigen Versuche auftretende Energieverlust müsste aber noch bei weitem höher angenommen werden, wenn man sich den C nicht als Fett, sondern als Glycogen abgelagert denkt. Analoge Verhältnisse zeigen sich auch bei Fettbildung aus Kohlehydraten, wobei die Zersetzung

proportional der Grösse des C-Ansatzes steigt. — Wenn man übrigens auch annehmen würde, dass diese aus dem Eiweiss abgespaltene C-Verbindung Glycogen ist, so wird damit die Fettbildung aus Eiweiss bewiesen, da aus Glycogen Fett entstehen kann.

Horbaczewski.

27. Otto Frank: **Die Resorption der Fettsäuren der Nahrungsfette mit Umgehung des Brustganges**[1]. Die vorliegende Abhandlung ist eine Fortsetzung der Versuche von P. v. Walther [J. Th. **20**, 43][2], welche ergeben hatten, dass der Ductus thoracicus nicht den einzigen Abzugsweg für die im Dünndarm resorbirten Gemische der Fettsäuren darstellt. I. Versuchsreihe: Hunden von mittlerer Grösse wurde nach 2—4 tägigem Hunger der Ductus thoracicus an der Einmündungsstelle in die Venen eröffnet und die Lymphe einige Zeit hindurch gesammelt. Vor der Lymphsammlung waren die Hunde mit einer grösseren Menge des Fettsäuregemisches gefüttert worden. Aus den mitgetheilten Versuchstabellen ergibt sich zunächst ein sehr langes Verweilen des Fettes im Magen; nach $21^1/_2$ stündigem Verweilen fanden sich noch 5,3 % Fettsäuren im Magen. Im Allgemeinen verlassen in einer Stunde 4,3 % der verfütterten Fettsäuren den Magen, oder anders ausgedrückt, der Magen ist bei Verfütterung von 50 Grm. Fettsäuren erst nach 23 Stunden 10 Minuten entleert. Zawilski [J. Th. **7**, 50] hat 24 Stunden dafür gefunden. Die jeweilig im Dünndarm gefundene Fettsäuremenge ist verhältnissmässig gering und ziemlich constant; sie betrug im Mittel 5,54 % (Max. 9,5, Min. 2,0 %). Bei Zawilski ergaben sich 5,53 %. Die mittlere Geschwindigkeit des Fettstromes im Brustgange berechnet sich auf 1,27 % der verfütterten Fettsäuren pro Stunde. Es bleibt daher, wie die beigegebene Tabelle lehrt, die Menge der durch den Ductus geflossenen Fettsäuren weit hinter der im Verdauungscanal verarbeiteten zurück. In einer II. Versuchsreihe wurde den Hunden der Ductus thorac. an der Einmündungsstelle in die Venen unterbunden; die Thiere zeigten keine besonderen Störungen. Nach der Tödtung wurden die einzelnen

---

1) Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 497—512. — 2) Aus Versehen ist in dem Register zum 20. Bande der Name Walther weggeblieben.

Darmabschnitte sowie die Fäces auf den Fettgehalt geprüft; auch mehrere Blutproben wurden untersucht. Es zeigte sich, dass auch bei Ausschaltung des Brustganges eine Resorption der Fettsäuren und zwar in bedeutendem Maſse stattfindet; daraus mag geschlossen werden, dass auch unter physiologischen Verhältnissen der Chylusstrom nur einen kleineren Theil der resorbirten Fettsäuren mit sich führt. Aus den Blutanalysen liessen sich bestimmte Schlüsse nicht ziehen, so dass über die Art des Abzugsweges für die Fettsäuren vorläufig nichts bekannt ist. — Im Anhange werden die benutzten Methoden näher beschrieben. Andreasch.

28. **E. Hédow und J. Ville: Ueber die Verdauung der Fette nach Gallenfistel und Exstirpation des Pankreas**[1]. Verff. stellten bei einem Hund zunächst eine Gallenfistel her, mit Resection des Ductus choledochus, und untersuchten das in den Fäces reichlich ausgeschiedene Fett (Alkohol-Aether-Extract), sowohl bei Ernährung mit Milchsuppe als mit Fleisch und Fett. Die Masse enthielt Seife 41 %, freie Fettsäuren 57, neutrales Fett 2 %. Nach einiger Zeit wurde dem Thiere der grösste Theil des Pankreas exstirpirt, so dass nur ein Theil des Schwanzes zurückblieb; Glycosurie trat nicht ein. Nach Aufnahme von neutralem Schweinefett enthielten nunmehr die Fäces keine Seife, aber neben 22 Theilen Neutralfett noch 78 Theile freie Fettsäuren. Bei Ernährung mit Milch bestand das Fett der Fäces aus 45 % Fettsäure und 55 % Neutralfett. Es wird also in Abwesenheit von Galle und Pankreassaft noch ein bedeutender Theil des eingeführten Fettes gespalten. Herter.

1) Sur la digestion des graisses après fistule biliaire et extirpation du pancréas. Compt. rend. Soc. biolog. **44**, 308—310.

III. Kohlehydrate.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Allgemeines und einzelne Zuckerarten.

*J. Fogh, Untersuchungen über einige Zuckerarten. Comp. rend. **114**, 920—923.

29. F. Stohmann und H. Langbein, über den Wärmewerth von Kohlehydraten, mehrsäurigen Alcoholen und Phenolen.

*Em. Fischer und A. J. Stewart, über aromatische Zuckerarten. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 2555—2563.

*E. Fischer, über kohlenstoffreichere Zuckerarten aus Glucose. Annal. Chem. Pharm. **270**, 64—107.

O. Rosenbach, eine Reaction auf Traubenzucker (Nachweis im Harn) Cap. VII.

E. Freund, Vorkommen von thierischem Gummi im Blute, Cap. V.

Zucker im Blute, s. Cap. V u. IX.

*B. Vespa, die diuretische Wirkung des Milchzuckers und des Traubenzuckers. Riforma medica 1891. No. 274, pag. 583. Auf Grund der physiologischen, diuretischen Wirkung beider Zuckerarten werden beide mit Erfolg klinisch angewandt.

*M. Schmoeger, Notiz über acetylirten Milchzucker und über die im polarisirten Licht sich verschieden verhaltende Modification des Milchzuckers. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 1452 - 1455.

30. A. Günther, G. de Chalmot und B. Tollens, über die Bildung von Furfurol aus Glycuronsäure und deren Derivaten, sowie aus Eiweissstoffen.

F. Blum, über Thymolglycuronsäure Cap. IV.

*Em. Bourquelot, über die Vertheilung der Zuckerarten in den verschiedenen Theilen von Boletus edulis. Compt. rend. **113**, 749—751. B. fand im Fuss (pro Kgrm. frischen Gewebes) 24,5 ‰ Trehalose neben 0,77 ‰ Glucose, im Hut 13,8 resp. 0,71 ‰; die Hymenophoren waren frei von Zucker. Herter.

*Camille Vincent und Delachanal, über das Vorkommen von Mannit und Sorbit in den Früchten vom Kirschlorber. Compt. rend. **114**, 486—487.

31. N. P. Krawkow, zur Frage über das Vorkommen von Kohlehydraten im thierischen Organismus.

*C. Schulze und B. Tollens, über die Pentosane (Holzgummi, Xylan, Araban) der verholzten Pflanzenfaser. Annal. Chem. Pharm. **271**, 55—59.

*C. Schulze und B. Tollens, über Xylose aus Quittenschleim u. Luffa. Annal. Chem. Pharm. **271**, 60—61.

*E. R. Flint und B. Tollens, über die Bestimmung von Pentosanen und Pentosen in Vegetabilien durch Destillation mit Salzsäure und gewichtsanalytische Bestimmung des entstandenen Furfurols. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 2912—2917.

32. B. Tollens, über die Pentaglycosen, ihr Vorkommen in Pflanzenstoffen und ihre analytische Bestimmung.

33. E. Schultze, zur Kenntniss der in den Leguminosensamen enthaltenen Kohlehydrate.

*C. Schulze und B. Tollens, Untersuchungen über Kohlehydrate. Landw. Versuchsstat. **40**, 368—389. Handelt wesentlich vom Holzgummi und der daraus hervorgehenden Xylose. Loew.

*W. Bauer, über eine aus Leinsamenschleim entstehende Zuckerart. Ibid. S. 480.

*O. Loew, Zur Charakterisirung der Zuckerarten. Ibid. 131—135.

*A. v. Planta und E. Schulze, Bestimmung des Stachyose-Gehalts der Wurzelknollen von Stachys tuberifera. Landw. Versuchsstat. **41**, 123—129.

*E. Winterstein, über die Inversion einiger Kohlehydrate, Landw. Versuchsstat. **41**, 367—384. Betrifft wesentlich die Verhältnisse bei der Inversion von Stachyose und Lupeose (β-Galactan). Loew.

*W. Bauer, über eine aus Birnenpectin entstehende Zuckerart. Landw. Versuchsstat. **41**, 477. Das Product ist wahrscheinlich Galactose. Loew.

*E. Schulze, Chemie der pflanzlichen Zellmembranen. Zeitschr. f. physiol. Chemie **76**, 387—438. Es werden hier die Resultate der neueren Untersuchungen des Verf. und seiner Schüler, sowie einiger anderer Forscher zusammengestellt, welche ergeben, dass manche der Cellulose ähnliche Kohlehydrate der Pflanzen nicht von der Glucose deriviren, sondern von Galactose, Mannose, Arabinose und anderen Zuckerarten, auch wohl aus Gemengen oder Verbindungen zweier verschiedener Polyanhydride von Zuckerarten bestehen. Loew.

*L. Mangin, Bemerkungen über die Cellulose-Membran. Compt. rend. **118**, 1069—1072. Durch Einwirkung caustischer Alkalien geht die Cellulose in eine Modification über, welche sich leicht färbt, wie

die durch Säuren gebildete Hydrocellulose[1]). Verf. empfiehlt diese Eigenschaft zum Nachweis zu benutzen. Die Gewebe werden in absolutem Alkohol entwässert und dann in gesättigter alcoholischer Lösung von Kali oder Natron macerirt. Nach dieser Vorbereitung lässt sich die Cellulose leicht durch Jodreagentien, durch die Farbstoffe der Gruppe des Orseillin BB (bei saurer Reaction), sowie durch die Benzidinfarbstoffe (bei alkalischer Reaction) färben. Das von Gardiner empfohlene Methylenblau, das von van Tieghem[2]) angewandte Anilinbraun und Chinoleinblau färben nach Verf. die Pectinstoffe, aber nicht die Cellulose. Herter.

*E. Winterstein, über das pflanzliche Amyloid. Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 353—380.

*E. Winterstein, zur Kenntniss der Muttersubstanzen des Holzgummis. Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 381—390.

*E. Winterstein, über das Verhalten der Cellulose gegen verdünnte Säuren und verdünnte Alkalien. Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 391—400.

*C. O'Sullivan, Untersuchungen über die Gummiarten der Arabingruppe. 2. Abh.: Geddinsäure, Geddagummi; die rechtsdrehenden Varietäten. Chem. Soc. 1891, I, p. 1029—1075; Berliner Ber. **25**, Referatb. 370.

*F. Garros, über gummiartige Stoffe und die Pectinkörper. Neues organisirtes Ferment des Kirschgummis. Bull. soc. chim. [3], **7**, 625—627.

34. Just. Coronedi, über eine im fadenziehenden Harne gefundene Substanz.

*P. Petit, über die Bildung der Dextrine. Compt. rend. **114**, 76—78. P. behandelt die Bildung von Dextrin und Zucker nach Payen durch Erhitzung von Stärke mit schwacher Salpetersäure auf 100—140°. Herter.

*P. Petit, über ein Oxydationsproduct des Amylum. Compt. rend. **114**, 1375—1377.

*A. Prunet, über den Mechanismus der Lösung des Amylum in der Pflanze. Compt. rend. **115**, 751—753.

35. F. Röhmann, über die Verzuckerung von Stärke durch Blutserum.

*Ant. Schiffer, über die nicht krystallisirbaren Producte der Einwirkung der Diastase auf Stärke. Inaug.-Diss.; chem. Centralbl. 1892, II, 825.

---

1) J. Schleiden, Wiegmann's Arch. 1838. 2) van Tieghem, Traité de botanique, 2. éd. p. 559.

*C. J. Lintner, Versuche zur Gewinnung der Isomaltose aus den Producten der Stärkeumwandlung durch Diastase. Zeitschr. f. angew. Chemie 1892, 263—268.

*G. Rouvier, über die Bindung des Jods durch Stärke. Compt. rend. **114**, 749—750. Verf. findet im Gegensatze zu den Angaben von Mylius, dass bei der Bildung von Jodstärke auf 4 Atome Jod nicht gleichzeitig 1 Mol. Jodwasserstoff oder Jodid aufgenommen wird.

Assimilation und Verhalten im Organismus.

*N. Hess, ein Beitrag zur Lehre von der Verdauung und Resorption der Kohlehydrate. Inaug.-Diss. Strassburg 1892.

36. Hanriot, über die Assimilation der Kohlehydrate.

*Cremer, Fütterungsversuche mit Isomaltose, Dextromannose und Rhamnose. 2. Internation. Physiologencongress in Lüttich 1892; Centralbl. f. Physiol. **6**, 396. Dieselben ergaben, dass die Isomaltose, wie die Maltose den Glycogengehalt der Leber durch directe Umwandlung erhöhen und kaum in den Harn übergehen, dass die Dextromannose sich dagegen wie die Galactose verhält, d. h. stärkere Ausscheidung mit dem Harn und nur ersparende Wirkung auf das Eiweissglycogen zeigt. Die Versuche mit Rhamnose waren nicht entscheidend, der Zucker wurde wieder reichlich im Harn gefunden. Das gefundene Glycogen ist immer dasselbe. Zuckerarten, die gährfähig sind, sollen auch Glycogen bilden. Andreasch.

E. Salkowski und M. Jastrowitz, über eine bisher noch nicht beobachtete Zuckerart im Harn. Cap. VII.

E. Salkowski, über das Vorkommen von Pentaglycosen (Pentosen) im Harn. Cap. VII.

37. W. Ebstein, über das Verhalten der Pentaglycosen im Organismus.

38. Fr. Voit, über das Verhalten des Milchzuckers beim Diabetiker.

39. Fr. Voit, über das Verhalten der Galactose beim Diabetiker.

40. Albertoni, über das Verhalten und über die Wirkung der Zuckerarten im Organismus.

41. L. E. Shore und M. C. Tebb, über die Umwandlung von Maltose in Dextrose.

C. Voit, über die Glycogenbildung nach Aufnahme verschiedener Zuckerarten. Cap. IX.

T. Araki, über die Bildung von Milchsäure und Glycose im Organismus bei Sauerstoffmangel. Cap. XIV.

E. Pflüger, die Ernährung mit Kohlehydraten und Fleisch oder auch mit Kohlehydraten allein. Cap. XV.

29. **F. Stohmann und H. Langbein: Ueber den Wärmewerth von Kohlehydraten, mehrsäurigen Alcoholen und Phenolen.**[1]) Aus der umfangreichen Abhandlung seien nur die für die Kohlehydrate gefundenen Mittelzahlen herausgehoben; dieselben sind in Spalte I für jede Gruppe enthalten, Spalte II enthält die Umrechnung für gleichen Kohlenstoffgehalt:

	I.		II.	
Hexosen . .	$C_6 H_{12} O_6$	672,0 Cal.	$C_{36} H_{72} O_{36}$	4032,0 Cal.
Disaccharide .	$C_{12} H_{22} O_{11}$	1351,2 «	$C_{36} H_{66} O_{33}$	4053,6 «
Polysaccharide	$\chi\, C_6 H_{10} O_5$	677,75 «	$C_{36} H_{60} O_{30}$	4066,5 «

Der Wärmewerth steigt hiernach mit der Zunahme der Wasserstoff- und Sauerstoffatome, doch gilt dies nicht allgemein.

Andreasch.

30. **A. Günther, G. de Chalmot und B. Tollens: Ueber die Bildung von Furfurol aus Glycuronsäure und deren Derivate, sowie aus Eiweissstoffen.**[2]) A. Untersuchung von Glycuronsäure und ihren Derivaten. Wie Verff. schon in früheren Abhandlungen mittheilten, geben die Glycuronsäure, sowie die Pentosen bei der Destillation mit Salzsäure Furfurol; auch verhält sich diese Säure gegenüber dem Phloroglucin genau so wie die Pentosen, denn sie giebt mit dem Phloroglucinreagens dieselbe Röthung und dieselbe Spectralreaction wie Arabinose und Xylose. Glycuronsäureanhydrid giebt beim Destilliren mit Salzsäure ungefähr dieselbe Furfurolmenge wie die beiden Pentosen (45,8—46,2 %), ebenso lieferte Euxanthinsäure 12,5 % Furfurol. Da 1 Theil Glycuronsäure aus 2,295 Theilen Euxanthinsäure entsteht, so hat die Glycuronsäure der Euxanthinsäure 28,7 % Furfurol geliefert. Urochloralsäure ergab 17 % Furfurol, oder auf das daraus abspaltbare Glycuronsäureanhydrid berechnet 31,4 % Furfurol. Harn. 200 CC. normaler Harn wurden im Wasserbade fast zur Trockne verdampft und darauf mit 100 CC. Salzsäure von 1,06 [im Original steht 1,6?] spec. Gew. destillirt. Anfänglich zeigte das Destillat deutliche Fur-

1) Journ. f. pract. Chemie **45**, 305—356. — 2) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 2569—2572.

furolreaction, die bald verschwand; da keine Hydrazonfällung eintrat, waren weniger als 0,025 Grm. Furfurol entstanden. Es sind also in 200 CC. Harn weniger als 0,04—0,05 Grm. Glycuronsäure (oder auch Pentosen) enthalten. Eiweissstoffe (Caseïn, von Kohlehydraten freies Pferdefleischpulver) gaben bei der Destillation mit Salzsäure stets nur Spuren von Furfurol. Nur die ersten Tropfen des Destillates gaben mit Anilinacetatpapier schwache Röthung. Für die Annahme von merklichen Mengen von Pentosegruppen in Eiweissstoffen liegt daher ebensowenig Positives vor, wie für die Annahme erheblicher Mengen von Hexakohlenhydraten [Wehmer und Tollens J. Th. **16**, 3, **18**, 20]. Andreasch.

31. **N. P. Krawkow: Zur Frage über das Vorkommen von Kohlehydraten im thierischen Organismus**[1]**).** Als Resultate ergaben sich: 1) Bei der quantitativen Bestimmung von Kohlehydraten in den Geweben nach der Brücke'schen Methode können auch stickstoffhaltige Körper gleichzeitig ausgeschieden werden (aus dem Knorpel die combinirten Kohlehydrate). 2) Das Glycogen findet sich in den Geweben (Knorpel) in verschiedenen, mehr oder weniger beständigen Verbindungen mit stickstoffhaltigen Körpern; von dem freien Glycogen unterscheidet es sich dadurch, dass es schwer von diastatischen Fermenten angegriffen wird, es giebt eine unbeständige, schon von Wasser bei gewöhnlicher Temperatur leicht zersetzbare Jodverbindung und wird von heissem Wasser schwierig gelöst. Im Laufe der Entwicklung scheint die Verbindung mit der stickstoffhaltigen Gruppe immer beständiger zu werden, sodass der Knorpel (von Menschen oder Ochsen) statt seiner eine stickstoffhaltige Substanz liefert, deren wässrige Lösung stark opalescirt. Dieser Körper färbt sich nicht durch Jod, wird durch Speichel nicht, wohl aber beim Kochen mit Säure verzuckert (combinirtes Kohlehydrat). 3) Nach dem Glycogengehalte ist das Knorpelgewebe der kaltblütigen Thiere dem der Embryonen der warmblütigen ähnlich. 4) Das Knorpelgewebe enthält reichlich Zucker und in grösserer Menge die obengenannten, zuckerabspaltenden, stickstoffhaltigen Substanzen.

---

1) Wratsch; durch Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No. 40. pag. 725.

32. **B. Tollens: Ueber die Pentaglycosen, ihr Vorkommen in Pflanzenstoffen und ihre analytische Bestimmung.**[1]) Bei den Untersuchungen von Futtermitteln war es bisher ein Uebelstand, dass die »stickstofffreien Extractivstoffe« und die Beimengungen der »Rohfaser« nicht alle näher bekannt waren. Durch den Nachweis, dass das Holzgummi der Rohfaser anhaftet und in den »stickstofffreien Extractstoffen« ebenfalls Pentaglycosen vorhanden sind, haben jene Analysen einen Fortschritt zu verzeichnen. Da Xylan und Araban, resp. die daraus hervorgehende Xylose und Arabinose nahezu die Hälfte ihres Gewichts an Furfurol bei der Zersetzung mit Salzsäure liefern, so lässt sich die Menge der Pentaglycosen in den Futtermitteln annähernd berechnen, wenn man die Menge des daraus durch Destillation mit HCl erhaltenen Furfurols (als Hydrazon zu bestimmen) mit 2 multiplicirt. Auf diese Weise fand Verf., dass in den Getreidestroharten der Gehalt an Pentaglycosen oft weit mehr als die Hälfte der stickstofffreien Extractstoffe ausmacht. Die Rohfaser aus Haferstroh lieferte ferner noch 13 % Pentaglucose. Verf. giebt folgende Tabelle:

Untersuchtes Material	Pentaglucose %	Gehalt an N-freien Extractstoffen %
Roggenstroh	25,2	33,3
Weizenstroh	27,7	36,9
Gerstenstroh	25,6	36,7
Haferstroh	25,8	36,2
Erbsenstroh	16,9	34,0
Wiesenheu	18,3	41,4
Kleeheu	9—10	35—38
Biertränber	22,4	43,6
Weizenkleie	24,7	55,5
Rübenschnitzel	33,4	54,8

[1]) Journ. f. Landwirthschaft **40**, 11—17.

Eiweissstoffe liefern nur Spuren Furfurol. Versuche über den Wirkungswerth der Pentaglucosen im thierischen Organismus sind beabsichtigt. Loew.

33. E. Schulze: **Zur Kenntniss der in den Leguminosensamen enthaltenen Kohlehydrate**[1]. Schon früher machte Verf. darüber Mittheilung, dass sich in den Leguminosensamen 2 Kohlehydrate finden, welche er als β-Galactan und Paragalactan bezeichnete. Jetzt untersuchte er genauer, was für Glucosen neben der Galactose bei der Hydrolyse sich noch bilden. Das Resultat war, dass noch Fructose und ein weiterer noch nicht näher bestimmbarer Zucker auftritt, wenn β-Galactan invertirt wird. Dieser Körper entspricht möglicherweise der Formel $C_{24}H_{42}O_{21}$ oder $C_{36}H_{66}O_{33}$. 100 Thl. β-Galactan (wasserfrei) liefern im Mittel 41,16 Thl. Schleimsäure. Lupinensamen enthalten 11—12 % dieses Kohlehydrats. Was das Paragalactan betrifft, so liefert es ausser Galactose bei der Inversion noch eine Pentose, welche wahrscheinlich Arabinose ist. Möglicherweise liegt ein Gemenge eines Galactans und eines Arabans vor. Schon 1 %ige Salzsäure wirkt invertirend beim Erwärmen auf das Paragalactan. Loew.

34. Just. Coronedi: **Ueber eine in einem fadenziehenden Urin gefundene Substanz**[2]. Der Autor giebt eine Beobachtung über einen Fall, in welchem 2 Jahre lang der Urin eine fadenziehende Eigenschaft hatte. Sonst bot der Urin weder physikalische noch chemische Abnormitäten dar. Er enthielt einen Microorganismus und befand sich nicht in ammoniakalischer Zersetzung. Seine Consistenz war die eines Syrups. Die fadenziehende Eigenschaft wurde gänzlich aufgehoben, wenn der Urin mehrfach durch Thierkohle filtrirt wurde oder wenn er mit Gerbsäure oder Natronlauge, Kupfersulfat, mit absolutem Alcohol, mit Schwefeläther oder mit Chloroform behandelt wurde, während Benzin, Terpentinöl und Anilinöl die syrupartige Consistenz verminderten, ohne sie ganz aufzuheben.

---

1) Landw. Versuchsstat. **41**, 207—230. — 2) Sopra una sostanza trovata in un' orina filante, L'Orosi Januar 1892. Annali di chimica e di farm. **15**, 314; auch Moleschott's Unters. z. Naturlehre **14**, 637—643.

Die Substanz wurde mit Alcohol, Natronlauge oder Kupfersulfat gefällt oder dem Harne mittelst Thierkohle entzogen. Das so erhaltene Präparat ist eine amorphe weissliche, schleimige, fadenziehende Substanz, welche bei der Verbrennung keinen besonderen Geruch entwickelt und eine kalkhaltige Asche zurücklässt. Während sie unlöslich in destillirtem Wasser ist, löst sie sich nach Ansäuerung mit Schwefelsäure oder Salzsäure. Sie gibt weder mit der Trommer-schen, noch mit der Millon'schen Probe, noch mit Jodtinctur eine Reaction, dagegen gibt sie die Udránszky'schen und Baumann-schen Reactionen. Die aus dem Urin isolirte Substanz hat kein diastatisches Vermögen, wird aber auch nicht von dem Speichel- und Pankreasferment verändert. Auch der im Urin enthaltene Microorganismus ist isolirt und cultivirt worden. Wenn mit diesem ein Urin geimpft wird, so entsteht in ihm eine fadenziehende Substanz. Wenn man den Urin vor und nach der Impfung untersucht, so sieht man, dass nach der Impfung der Stickstoff abnimmt, ebenso der Schwefel und Phosphor, während das Chlor vermehrt wird. Diese letztere Vermehrung wird abgeleitet von einer organischen Chlorverbindung, die durch den Microorganismus zerlegt wird. Stärkekleister mit ihm geimpft, wird fadenziehend, ohne die Jodreaction zu verlieren und ohne die Trommer'sche Probe zu ergeben. Bouillon, Wein und Bier werden durch den Pilz fadenziehend, und die aus dem Bier mit Alcohol gefällte Substanz verhält sich wie die des Original-Urins. Wenn man einen an Schleim reichen Urin durch Dialyse von demselben trennt und dann den Pilz in den Urin impft, fehlt die fadenziehende Substanz. Verf. nimmt an, dass die fadenziehende Substanz zur Gruppe der Kohlenhydrate gehört, und dem thierischen Gummi von Landwehr sehr ähnlich oder mit ihm identisch ist, und dass schliesslich eine der Ursprungssubstanzen des fadenziehenden Körpers das Mucin ist, welches durch den Microorganismus gespalten wird. Rosenfeld.

35. **F. Röhmann: Ueber die Verzuckerung von Stärke durch Blutserum**[1]). Durch die Untersuchungen von Bial ist in einwand-

1) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 3654—3657.

freier Weise gezeigt worden, dass das Blutserum sowie die Lymphe ein Enzym enthält, welches die Fähigkeit besitzt, Stärke in Zucker, und zwar höchst wahrscheinlich in Traubenzucker, umzuwandeln. Dextrine traten dabei nur auf, wenn die Verzuckerung noch nicht ihren Höhepunkt erreicht hatte. — Zur Darstellung dieses Zuckers werden 100 Grm. Kartoffelstärke mit 5 Liter Wasser verkleistert und nach dem Abkühlen mit 1 Liter Rinderblutserum und, zur Verhinderung der Bacterienwirkung, mit 100 CC. einer 10 $^0/_0$ igen alcoholischen Thymollösung versetzt. Das Gemisch bleibt 24 St. bei 32 ^{0} stehen. Die Flüssigkeit wird so lange mit verdünnter Salzsäure versetzt, bis der zuerst entstandene Niederschlag der Globuline sich wieder zu lösen beginnt. Ein Tropfen der Flüssigkeit färbt rothes Lakmoïdpapier eben noch schwach blau. Kocht man jetzt auf, so scheidet sich das Eiweiss aus und man erhält ein wasserklares Filtrat. Man verdampft zum Syrup und versetzt mit Methylalcohol, wodurch eine Fällung entsteht. Die alcoholische Lösung wird wieder zum Syrup verdampft und dieser in das mehrfache Volumen Methylalcohol eingetragen. Der geringe Niederschlag wird entfernt, das Filtrat verdunstet, wonach der Rückstand in einigen Tagen krystallinisch erstarrt. Die umkrystallisirten Krystalle entsprachen der Zusammensetzung $2\,C_6H_{12}O_6 . NaCl + {}^1/_2\,H_2O$. Das optische Verhalten, sowie das Reductionsvermögen, ferner die Eigenschaften des Osazons zeigten, dass in der That Traubenzucker gebildet worden war. Der Stickstoffgehalt der nach verschieden langer Einwirkung dargestellten Osazone (12,75, 14,76, 15,34 $^0/_0$ N) deutet darauf hin, dass im Beginn der Fermentation neben dem Phenylglycosazon noch stickstoffärmere Osazone (Maltosazon?) vorhanden sind, dass aber die Flüssigkeit nach Ablauf der Saccharification fast nur Traubenzucker enthält. Aus dem oben erwähnten durch Methylalcohol erzeugten Niederschlage wurden nach näher beschriebenem Verfahren neben löslicher Stärke ein Dextringemisch, das sich mit Jod braun färbt und das Verf. Porphyrodextrin nennt, sowie Dextrine, die sich mit Jod nicht färben, Achroodextrin, nachgewiesen. Das sogenannte Erythrodextrin ist ein Gemenge von löslicher Stärke und Porphyrodextrin.

Andreasch.

36. **Hanriot: Ueber die Assimilation der Kohlehydrate**[1]. Während Fett und Eiweiss bei der Oxydation mehr Sauerstoff verbrauchen als sie Kohlensäure liefern, also einen respiratorischen Quotient bedingen, der kleiner als 1 ist, den Kohlehydraten aber der Quotient 1 entspricht, haben H. und Richet [J. Th. **17** und **18**] beobachtet, dass dieser Werth gelegentlich die Einheit übersteigen kann. H. fand nun, dass dieses Uebersteigen regelmässig stattfindet, wenn ein nüchternes Individuum Kohlehydrate in einer grösseren Quantität Wasser nimmt. Nach 50 Grm. Glycose in 1 Liter Wasser z. B. steigt der Quotient regelmässig auf ca. 1,25. Die Kohlehydrate müssen also neben Kohlensäure eine andere sauerstoffärmere Substanz bilden. Man könnte sich denken, dass ein solcher Process, z. B. eine Buttersäuregährung, im Darm stattfände. Um diese Hypothese zu prüfen, bestimmte Verf. den respiratorischen Quotient bei Personen, deren Darmfäulniss durch Naphtol unterdrückt wurde. Bei einem Individuum betrug der Quotient nach 13stündigem Fasten 0,84; als 820 Grm. Kartoffeln gegeben wurden, stieg derselbe auf 0,984. Dieselbe Person nahm nunmehr zweistündlich 0,5 Grm. β-Naphtol, und ausserdem ebenso viel bei jeder Mahlzeit; 19 Stunden nach der ersten Dose, als die Person seit 6 Stunden nüchtern war, betrug der respiratorische Quotient 0,85; nach einer Mahlzeit, bestehend aus 820 Grm. Kartoffeln, 100 Grm. Wasser, 30 Grm. Salz, betrug der Quotient 0,986; das Naphtol war also ohne Einfluss geblieben. Dieselbe Person, 44 Stunden nach der ersten Dose, nüchtern, hatte den Quotient 0,74; zwei Stunden nach einer Mahlzeit von 1300 Grm. Kartoffeln und 500 Grm. Wasser betrug derselbe 1,08. 69 Stunden nach der ersten Dose Naphtol war der Quotient im nüchternen Zustand 0,80, nach Aufnahme von Glycose 1,10. Der fragliche Process geht also nicht im Darmcanal, sondern im Organismus selbst vor sich. Boussingault, Persoz etc. zeigten, dass die Thiere mehr Fett enthalten können, als ihnen in der Nahrung zugeführt wurde; Verf. vermuthete daher, dass die Glycose Fett bilden kann, nach der Gleichung:



$$13\,C_6H_{12}O_6 = C_{55}H_{104}O_6 + 23\,CO_2 + 26\,H_2O.$$

[1] Sur l'assimilation des hydrates de carbone. Compt. rend. **114**, 371—374.

Es ist hier die Formel des Oleostearopalmitin als Fett mittlerer Zusammensetzung gewählt worden; für Tripalmitin oder Trimargarin würden die Zahlen übrigens keine erhebliche Abweichung zeigen. Nach dieser Gleichung müssten 100 Grm. Glycose, indem sie sich in Fett umwandeln, 21,8 L. Kohlensäure liefern. Verf. experimentirte nun in der Weise, dass er bei einem Individuum im nüchternen Zustand den respiratorischen Quotient bestimmte, demselben nun eine bestimmte Quantität Glycose in einer grossen Menge Wasser gab und die Sauerstoffaufnahme und Kohlensäureausscheidung bestimmte bis zu dem Zeitpunkt, wo der respiratorische Quotient wieder auf den früheren Werth heruntergegangen war. Es wurde nun die nach diesem Verhältnisswerth auf den absorbirten Sauerstoff entfallende Kohlensäure berechnet und von der ausgeschiedenen Gesammtmenge abgezogen. Die Differenz entsprach der nach obiger Gleichung producirten Kohlensäure.

Respiratorischer Quotient vor dem Versuch	Menge der Glycose	Dauer des Versuchs	Während des Versuchs		Ueberschuss der Kohlensäure	
			Sauerstoff aufgenommen	Kohlensäure ausgeschieden	Gefunden	Berechnet
0,82	48 Grm.	4 h. 3 m.	60,05 L.	58,85 L.	9,65 L.	10,46 L.
0,86	73 „	4 „ 40 „	74,25 „	79,90 „	16,15 „	15,94 „
0,83	23 „	4 „ 10 „	59,40 „	54,95 „	5,65 „	5,01 „

Zwischen dem gefundenen und dem berechneten Kohlensäureüberschuss besteht eine genügende Uebereinstimmung, so dass die Richtigkeit obigen Processes wohl als erwiesen anzusehen ist. Die Dauer des Processes war bei verschiedenen Mengen der Glycose annähernd gleich; je grösser die letztere, je höher steigt der Quotient. Nach 350 Grm. Glycose stieg der Quotient bis auf 1,30; hier trat ein Gefühl von Oppression auf; gute Resultate lassen sich bei den Versuchen nur erhalten, wenn die Menge der Glycose 75 Grm. nicht übersteigt [1]). Herter.

[1]) Arm. Gautier (Compt. rend. **114**, 374—375) bemerkt dazu, dass er in seiner „Chimie biologique" pag. 767 eine Gleichung für den Zerfall der Kohlehydrate in Fett, Kohlensäure und Wasser ohne Betheiligung von Sauerstoff

37. **W. Ebstein: Einige Bemerkungen über das Verhalten der Pentaglycosen (Pentosen) im menschlichen Organismus**[1]. Die Pentaglycosen, Xylose und Arabinose, reduciren wie die übrigen Zuckerarten Fehling'sche Lösung und Nylander's Reagens. Sie und ihre Muttersubstanzen, die Pentosane, geben bei der Destillation mit Salzsäure Furfurol, wodurch sie sich quantitativ bestimmen lassen. Wird eine Lösung derselben mit dem gleichen Volumen conc. Salzsäure versetzt und darauf mit Phloroglucinsalzsäure (d. h. einem Gemenge von gleichen Theilen conc. Salzsäure und Wasser, worin etwas mehr Phloroglucin, als sich beim Schütteln löst, enthalten ist) vorsichtig erhitzt, so entsteht bald eine schön rothe Farbe; die Flüssigkeit gibt im Spectrum rechts von der Natriumlinie einen dunklen Absorptionsstreifen. Da viele Urine beim Erwärmen mit Salzsäure und Phloroglucinsalzsäure sehr bald so dunkel werden, dass sie spectroscopisch nicht untersucht werden können, so muss man in diesen Fällen vorher den Harn einer Behandlung mit Bleiessig oder besser mit guter Blutkohle unterwerfen. Das Filtriren muss über Glaswolle vorgenommen werden wegen der Pentosane des Filtrirpapiers. Viele Harne (14 unter 22) zeigen schon beim Behandeln mit Phloroglucinsalzsäure einen schwachen Absorptionsstreifen, doch kann hier nur bei dem Nachweise von Spuren der Pentosen eine Zweideutigkeit eintreten; jedenfalls hat man jeden Harn vorher für sich selbst zu prüfen. — Nach Einverleibung von 0,05 Grm. Xylose war dieselbe bereits im Harn nachweisbar, bei grösseren Dosen (bis 25 Grm.) dauerte die Ausscheidung einige Zeit an. Auch bei einem Diabetiker, der bis zu 100 Grm. Lävulose vertragen konnte, ohne Zuckerausscheidung im Harn aufzuweisen, trat nach Eingabe von 25 Grm. Xylose sofort eine starke Xylosereaction auf, die am 10. Tage noch anhielt. Bei grösseren Mengen reducirte der Harn Fehling'sche

---

aufgestellt hat. Er erinnert zugleich daran, dass er bereits vor längerer Zeit auf die Bedeutung fermentativer, ohne Oxydation einhergehender Processe für das Leben auch der höheren Thiere aufmerksam machte und citirt eine einschlägige Bemerkung Pasteur's in „Examen critique d'un écrit posthume de Cl. Bernard sur la fermentation“, 1879, pag. 105.

[1]) Virchow's Archiv **129**, 401—412; vorläufige Mittheilung. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No. 31.

Lösung, wodurch die Menge der ausgeschiedenen Pentose bestimmt werden konnte. Die Arabinose verhielt sich ganz gleich; nach Einführung von 0,25 Grm. trat im Harn die Pentaglycosenreaction auf. Ein nachtheiliger Einfluss war nach Einverleibung der Zucker niemals ersichtlich. Da die Pentosen auch in kleinen Mengen von dem menschlichen Organismus nicht assimilirt zu werden scheinen, so ist von ihnen bei Diabetikern kein Nutzen zu erwarten. — Nach Genuss von Kirschen, gedörrten Pflaumen gibt der Harn schwache Spectralreaction auf Pentaglycosen, was wahrscheinlich mit dem Reichthum dieser Früchte an Pectin zusammenhängt, für welches von Tollens eine nahe Beziehung zu der Arabinose dargethan wurde.

Andreasch.

38. **F. Voit: Ueber das Verhalten des Milchzuckers beim Diabetiker**[1]. Während es aus den Versuchen von Bormüller, Hofmeister, Lusk, Moriz etc. sichergestellt ist, dass der Milchzucker, auch wenn er in geringen Mengen in den gesunden Organismus eingeführt wird, in den Harn übergeht, war sein Verhalten im Körper des Diabetikers noch fraglich. Zur Entscheidung hat Verf. an einem schweren Diabetiker, welcher auch bei kohlehydratfreier Kost beträchtliche Zuckermengen verlor, diesbezügliche Versuche angestellt. Der Patient erhielt in 2 Versuchen an 2 aufeinanderfolgenden Tagen eine möglichst kohlehydratfreie Nahrung; am zweiten Versuchstage wurde der Kost eine bestimmte Menge Milchzucker zugefügt. Der 24stündige Harn wurde nach der Methode von Allihn-Soxhlet auf Zucker untersucht und ein Theil des verdünnten Harnes mit einer Hefe-Reincultur (nach vorheriger Sterilisirung der Flüssigkeit) inficirt und einige Tage bei 26° Celsius im Brutofen gehalten. Dadurch wurde der etwa vorhandene Traubenzucker vollständig vergohren, so dass eine Reduction bei der oben erwähnten Zuckerbestimmung nur auf Milchzucker zurückgeführt werden konnte. Der Versuch ergab das überraschende Resultat, dass im Gegensatz zum Verhalten im Normalorganismus kein Milchzucker im Harne des Diabetikers erschien, sondern nur Traubenzucker nachweisbar war.

---

[1] Zeitschr. f. Biologie 28, 353—360.

Verf. sucht dieses differente Verhalten durch eine längere theoretische Auseinandersetzung zu erklären, welche im Original nachgesehen werden möge. Kerry.

39. **Fr. Voit: Ueber das Verhalten der Galactose beim Diabetiker**[1]. Durch die Arbeiten C. Voit's ist gezeigt worden, dass nur jene Zuckerarten, welche durch den Hefepilz Saccharomyces apiculatus vergähren, zu einer reichlichen Ansammlung von Glycogen im Körper führen. Dies sind von den bisher untersuchten Zuckerarten nur die Dextrose und die Lävulose, allenfalls auch Rohrzucker und Maltose, sofern diese im Darme gespalten werden; bei directer Einführung unter die Haut bewirken sie keine Glycogenvermehrung. Auch Milchzucker und Galactose sind keine Glycogenbildner. Sie erscheinen schon bei Einführung von geringen Mengen im Harne, was darauf zurückzuführen ist, dass Traubenzucker als Glycogen aufgespeichert werden kann, während diese nicht in den Reservestoff übergehen können. Merkwürdig ist die von Bourquelot und Troisier [J. Th. **21**, 39] und vom Verf. [vorstehendes Referat] gemachte Beobachtung, dass beim Diabetiker, welcher eine nicht zu grosse Menge Milchzucker in der Nahrung erhält, kein Milchzucker, sondern Traubenzucker im Harn erscheint. In ganz gleicher Weise verhält sich die Galactose. Dabei bewirkten 100 Grm. Galactose als Zugabe zur Nahrung des Diabetikers eine Ausscheidung von 70 Grm. Traubenzucker im Harn. Andreasch.

40. **Albertoni: Ueber das Verhalten und über die Wirkung der Zuckerarten im Organismus**[2]. Dritte Mittheilung. Die Aufsaugung der Glycose im Magen war in früheren Arbeiten auf 59 Grm. in einer Stunde festgestellt worden. Um zu sehen, welche Beziehung zwischen der in's Blut erfolgenden Aufsaugung und der Menge des Blutes, resp. dessen Verdünnung besteht, entzog Verf. durch Aderlass grossen Hunden 1—4 $^0/_0$ ihres Körpergewichtes an Blut. Dann war die resorbirte Menge 49,5 Grm. in der Stunde, d. h. um 18 $^0/_0$

---

[1]) Zeitschr. f. Biologie **29**, 147—150. — [2]) Sul contegno e sull' azione degli zuccheri nell' organismo. Annali di Chim. e di Farm. **16**, pag. 65.

geringer. Wurden nun Hunden 1,66—3,37 % ihres Gewichtes an Blut entzogen und durch eingespritzte physiologische ClNa-Lösung ersetzt, so war die Verminderung noch stärker und betrug 37,5 % der an normalem Thier gefundenen Absorptionsgrösse. Auch die Erhöhung der Temperatur der eingeführten Zuckerlösung vermindert die resorbirte Menge. Auf die Verarbeitung des Zuckers, soweit er absorbirt ist, hat ein Aderlass von 2 % des Körpergewichts keinen Einfluss, entgegen der Anschauung von Claude Bernard. Auf die Gallenabsonderung wirkt die Zuckerresorption nicht ein, selbst nicht in der Zeit, in welcher grosse Mengen von Zucker in die Leber eintreten. Rosenfeld.

41. **L. E. Shore und M. C. Tebb: Ueber die Umwandlung von Maltose in Dextrose**[1]. Verff. setzten die Untersuchungen von Brown und Heron über die Wirkung getrockneter Gewebe auf Kohlehydrate fort. Die Gewebe wurden zerkleinert und im Luftstrom bei 37° auf Glasplatten getrocknet, gepulvert und mit Aether extrahirt. Nach der Digestion mit Maltoselösung wurde Reduction und Rotationsvermögen bestimmt, auch die Phenylhydrazin- und die Barfoed'sche Reaction angestellt. Zu diesen Bestimmungen dienten Extracte, welche durch getrennte Alcohol-Extraction der festen Theile und der concentrirten Flüssigkeit und Aufnahme der Rückstände in Wasser erhalten waren; eventuell zurückbleibende Reste von Eiweiss wurden mit Quecksilberchlorid entfernt. 15 Grm. des Dünndarms vom Schwein wurden mit einer mit Natriumcarbonat eben alkalisch gemachten Maltoselösung 1,41 % 21 Stunden digerirt. Es wurde viel Phenylglucosazon erhalten; neben 19 % Maltose fand sich 81 % Dextrose. Dies ist die vollständigste Umwandlung, welche beobachtet wurde. Die Dünndarmschleimhaut eines anderen Schweins, aus der die Peyer'schen Plaques entfernt waren, hatte nach 19 Stunden 64,7 % Dextrose gebildet; das gleiche Gewicht der Peyer'schen Plaques gab unter denselben Umständen nur 36,7 % Dextrose. Dies widerspricht den Befunden von Brown und Heron. Lymphdrüsengewebe

[1] On the transformation of maltose to dextrose. Journ. of physiol. **18**, XIX—XX.

war noch weniger wirksam. 15 Grm. des Gewebes (vom Schaf) bildete in 300 CC. Maltoselösung (2,80 resp. 2,86 %) in 18 Stunden 28 % Dextrose. Pankreas wirkte noch schwächer; es bildete höchstens 24 % Dextrose. Extracte von Pankreas bildeten nur Spuren Dextrose in 24 Stunden. In Controlversuchen mit gekochten Geweben blieb die Maltose unverändert. Die Umwandlung der Maltose im Körper wird wahrscheinlich nicht durch das Pankreas, sondern durch den Dünndarm bewirkt; ob dieselbe in dem Gewebe selbst oder in der Darmhöhle (vermittelst eines Secrets) geschieht, ist noch unentschieden. Herter.

IV. Verschiedene Körper.

Uebersicht der Literatur

(einschliesslich der kurzen Referate).

Harnstoff, Cyankörper und Verwandtes.

42. Karl Lange, über das Verhalten der Schwefelharnstoffe im thierischen Körper.

*L. Bourgeois, über die Flüchtigkeit des Harnstoffs und seine Krystallisation durch Sublimation im Vacuum. Bull. soc. chim. [3] **7**, 45—48; Berliner Ber. **25**, Referatb. 209. Im Vacuum geräth der Harnstoff bei 135° in's Kochen. Um eine gute Sublimation zu erhalten, bringt man am Boden einer Eprouvette ein wenig Harnstoff. darüber ein Baumwollepropf, zieht den oberen Theil zu einer engen Röhre aus und verbindet mit der Pumpe. Sobald das Vacuum erreicht ist, taucht man die Proberöhre in ein auf 120—130° erhitztes Bad. Die Krystalle sind theils Prismen, theils vier- oder achteckige Täfelchen.

*E. Schulze, Zum Nachweis des Guanidins. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 661—662. S. empfiehlt dazu das Nessler'sche Reagens, durch welches alle Guanidinsalze weiss flockig gefällt werden; 0,05 %ige Lösungen des Nitrates geben noch einen Niederschlag. 0,01 %ige Lösungen noch eine Trübung. Auch Arginin wird dadurch gefällt. Andreasch.

*C. Matignon, thermochemisches Studium des Guanidin, seiner Salze und des Nitroguanidin. Compt. rend. **114**, 1432—1434.

*Joh. Thiele, über Nitro- und Amidoguanidin. Annal. Chem. Pharm. **270**, 1—63.

*Arth. Jordan, über die Wirkungsweise zweier Derivate des Guanidins. Inaug.-Dissert. Dorpat 1892, 61 pag.

43. E. Schulze, über einige stickstoffhaltige Bestandtheile der Keimlinge von Vicia sativa (Guanidin).

*W. Maxwell, über die stickstoffhaltigen Basen des Baumwollensamens. Americ. Chem. Journ. **93**, 469—471. In den Baumwollensamenkuchen wurde Cholin und Betaïn aufgefunden; auf 1 Theil des ersteren kamen 47 Theile des letzteren.

*M. Goldfarb, Wirkung des Jodcyans. Inaug.-Dissert. Dorpat, 47 pag.

*Gust. Rudolphi, Beitrag zur Kenntniss der Wirkung des Cyankalium. Inaug.-Dissert. Kiel, 14 pag., 1891.

*Fr. Cromme, Beitrag zur Kenntniss der Wirkung des Nitroprussidnatriums. Inaug.-Dissert. Kiel, 15 pag., 1891.

*Heinr. Aufschläger, über die Bildung von Cyanid beim Erhitzen stickstoffhaltiger organischer Körper mit Zinkstaub. Monatsh. f. Chemie **13**, 268—275. Das im Titel genannte Verhalten zeigen alle Amide der Kohlensäure, die Harnsäure und ihre Abkömmlinge und ähnlich zusammengesetzte Verbindungen.

Andreasch.

F. Mares, zur Theorie der Harnsäurebildung, Cap. VII. J. Horbaczewski, zur Theorie der Harnsäurebildung, Cap. VII. Harnstoff- und Harnsäurebestimmung, Cap. VII.

44. E. Drechsel, eine neue Reaction gewisser Xanthinkörper.

*M. Krüger, zur Kenntniss des Adenins. Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 329—339. Bereits J. Th. **21**. 53 referirt.

*Edward T. Reichert, die Wirkung von Caffeïn auf die Circulation. Therapeut. gaz. 15. May 1890, Detroit, Mich.

*Edward T. Reichert, das empyreumatische Oel des Café oder das Caffeon. Med. news. 3. May 1890, pp. 6. Ueber die Wirkung des Destillats von geröstetem Café liegen eine Reihe widersprechender Angaben älterer Autoren vor. Marshall und Hare[1]) isolirten das Caffeon, indem sie es in Petroläther aufnahmen und beschrieben die Symptome, welche sie nach intravenöser Injection desselben beobachteten. Verf. zeigt, dass es sich hier um Thrombosirung der Gefässe handelte, welche man auch durch das indifferente Oliven-

---

1) Marshall und Hare, Med. news. 52, 337; 1888.

öl hervorrufen kann. Subcutan ist das Caffeon zu 1 bis 3 CC. pro Kgrm. ohne Wirkung. Auch das wässerige Destillat von frisch geröstetem Café ist öfter wirkungslos. Herter.

Fettkörper.

45. E. Drechsel, über das Verhalten des Alanins in höherer Temperatur.
E. Drechsel, Spaltungsproducte des Caseïns (Lysin), Cap. I.
E. Roos, über das Vorkommen von Diaminen bei Krankheiten, Cap. XVI.
A. Poehl, physiologische Wirkung des Spermins, Cap. XII.
46. K. Brenzinger, zur Kenntniss des Cystins und Cysteïns.
47. Georg König, die Oxydationsproducte der Mercaptursäuren.
*A. Boettiger, Trional als Hypnoticum. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 42. Die Salzsäureabsonderung sowie die Proteolyse wird durch Trional in Gaben von 1—2 Grm. nicht merklich beeinflusst; sonst von klinischem Interesse. Andreasch.
*A. Schaefer, über die therapeutische Verwendung des Trionals und Tetronals. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 29.
*A. Schneegans und J. v. Mering, über die Beziehungen zwischen chemischer Constitution und hypnotischer Wirkung. Therapeut. Monatsh. 6, 327—332. Es werden in Betracht gezogen: primäre, secundäre und tertiäre Alcohole, substituirte Harnstoffe mit primären und tertiären Alcoholradicalen und Pinakone.
*R. du Bois-Reymond, Thierversuche mit den Rückständen von der Rectification des Chloroforms durch Kälte. Therapeut. Monatsh. 6. 21—26.
*Adrian, die verschiedenen gebräuchlichen Anästhetica, ihre Wirkungsweise und die Gefahren bei ihrer Anwendung. Wiener med. Wochenschr. 1892, No. 10 ff.
*Lusini, über die physiologische Wirkung von flüssigem Sulfaldehyd oder Thioaldehyd. Annali di Chim. e di Farm. 15, 14. Verf. findet in dem Thioaldehyd ein lähmendes Mittel, das in Dosen von 1,5—2,0 Grm. pro Kilo Schlaf hervorruft, wobei es Athmung und Herz ungünstig beeinflusst. Das Trithioaldehyd wirkt dagegen Schlaf erregend, ohne schädlichen Einfluss auf Herz und Athmung. Rosenfeld.
*F. Berlioz und A. Trillat, über die Eigenschaften der Dämpfe des Formaldehyd. Compt. rend. 115, 290—292. Die Dämpfe des Formaldehyd werden schnell von den thierischen Geweben aufgenommen und verhindern die Fäulniss derselben. Schon in sehr kleinen Dosen stören sie die Entwickelung von Microorganismen (Eberth's Bacillus, Milzbrand). Sie wirken auf höhere Thiere

erst nach stundenlanger Inhalation toxisch. Subcutan tödtet der Formaldehyd Meerschweinchen schnell zu 0,8 Grm. pro Kgrm.; intravenös tödtet er Hunde zu 0,07 Grm., Kaninchen zu 0,09 Grm. pro Kgrm. Herter.

*Rud. Cohn, über die Giftwirkung des Furfurols. Archiv f. experim. Pathol. und Pharmak. **31**, 40—48.

*H. Strache. Verbesserungen an der Methode zur Bestimmung des Carbonylsauerstoffs und des Acetons. Monatsh. f. Chemie **13**, 299—315. Verf. beschreibt eine Methode der Acetonbestimmung, die darin besteht, das Aceton mit überschüssigem Phenylhydrazin zusammenzubringen und den Ueberschuss des letzteren durch Oxydation mit Fehling'scher Lösung, indem der dabei frei werdende Stickstoff gemessen wird, zu ermitteln. Ueber die Ausführung siehe das Original. Andreasch.

*Berthelot und Matignon, über die Verbrennungs- und Bildungswärme von Alcohol, Ameisen- und Essigsäure. Compt. rend. **114**, 1145—1149.

*Ernst Suhr, kritische Studien über die quantitative Bestimmung des Glycerins. Arch. f. Hygiene **14**, 305—336.

*G. Scheidemann, über das Verhalten einiger Hydroxylverbindungen im Thierkörper. Inaug.-Dissert. Königsberg 1892, 48 pag.

48. P. Marfori, über die Umwandlungen einiger Säuren aus der Oxalsäurereihe im menschlichen Körper.

Aromatische Körper.

49. Rud Cohn, über das Auftreten acetylirter Verbindungen nach Darreichung von Aldehyden.

50. J. Ville, Umwandlung von Sulfanilsäure zu Sulfanilcarbaminsäure im Organismus.

51. J. Pruszyński, über das Verhalten der Amidosalicylsäure im Organismus.

52 G. Schubenko, Materialien zur Pharmakologie und Pharmacie gewisser aromatischer Substanzen.

*Jos. Fröhlich, über Salophen und dessen therapeutische Verwendung. Wiener medic. Wochenschr. 1892, No. 25—28. Salophen ist Salicylsäureacetylparamidophenoläther: $C_6H_4(OH)COOC_6H_4NHC_2H_3O$ und wird statt der Salicylsäure bei acutem Gelenkrheumatismus empfohlen.

*C. Th. Mörner, zur Kenntniss des Verhaltens der Gallus- und Gerbsäure im Organismus. Zeitschr. f. physiol Chemie **16**. 255—267 und 589. Bereits J. Th. **21**, 58 referirt.

*H. Tappeiner, über die pharmakologische Wirkung der Phenyldimethylpyrazolsulfosäure und die diuretische Wirkung des Antipyrins. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **30**, 231—240. Hervorgehoben sei daraus, dass die Phenyldimethylpyrazolsulfosäure weitaus weniger giftig ist, als ihre Muttersubstanz, das Phenyldimethylpyrazol.

*G. Walter, über die Oxydation des Benzoyltetrahydrochinaldins und über einige Nitroderivate desselben. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 1261—1270. Die leicht in CO_2, Benzoësäure und Indol zerfallende Benzoyl-o-amidophenylacrylsäure gibt bei der Verfütterung (am Hund) keine Vermehrung der Indoxylverbindungen im Harn, bewirkt dagegen vorübergehende Lähmung der Hinterextremitäten. Andreasch.

53. Otto Schulz, Untersuchungen über die Wirkung des Chinons und einiger Chinonderivate.

54. F. Blum. über Thymolglycuronsäure.

55. Albanese und Barabini, pharmakologische Untersuchungen über die Ketone.

*H. Paschkis und Fr. Obermayer, pharmakologische Untersuchungen über Ketone und Acetoxime. Monatsh. f. Chemie **13**, 431—466.

*L. Carré, über eine neue Bestimmungsmethode des Phenol. Compt. rend. **113**, 139—141. Dieselbe gründet sich auf die Bildung von Pikrinsäure durch Einwirkung von Salpetersäure und colorimetrische Bestimmung des Products. Zur Ausführung der Bestimmung nimmt man 25 CC. der (ev. verdünnten) Phenollösung und erhitzt 1 bis 2 Stunden mit 5 CC. Salpetersäure. Nach Zusatz von 20 CC. Natronlauge wird das Volum auf 50 CC. gebracht, ev. filtrirt und die Flüssigkeit im Colorimeter mit in gleicher Weise behandelten Phenollösungen bekannter Concentration verglichen. Bei diesem Verfahren wurden einmal 3,52 resp. 0,09 Grm. Phenol gefunden, statt 3,50 resp. 0,10 Grm. Erhebliche Quantitäten Alcohol dürfen die Lösungen nicht enthalten. Herter.

*R. Bader, über eine Methode zur alkalimetrischen Bestimmung von Phenol. Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 58—60.

Phenolbestimmung im Harn Cap. VII.

*Osc. Weber, über Sulfotoluylsäureimid (Methylsaccharin). Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 1737—1745.

*V. Lehmann, über die Einwirkung von Benzoylchlorid auf Ammoniak. Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 404—409. Dabei wird viel Benzamid gebildet. wie schon Laurent gefunden hatte. Harnstoff und Kreatinin werden durch Benzoylchlorid und Natronlauge nicht benzoylirt. Andreasch.

56. M. Nencki und H. Boutmy, über den Einfluss der Carboxylgruppe auf die toxische Wirkung aromatischer Substanzen.

57. Lazzaro, über die Beziehung zwischen chemischer Constitution der Körper und ihrer pharmakologischen Wirkung.

*J. Gunning, über den Zusammenhang zwischen chemischer Constitution und physiologischer Wirkung. Festnummer d. Ber. d. Niederl. Pharm. Gesellsch.; chem. Centralbl. 1892, II, 623.

*H. Thoms, die Bedeutung der Amidogruppe in den synthetisch dargestellten Arzneimitteln der organischen Chemie. Pharm. Centralh. **32**, 711—718; chem. Centralbl. 1892, I, pag. 224.

*A. Ubaldi, die physiologische Wirkung aromatischer Kerne in Methanderivaten. Ann. di Chim. e di Pharmacol. **14**. 129—138. Harnstoff und Diphenylharnstoff sind auf Hefe, Conferven und niedere Organismen ohne Einwirkung, während Phenylharnstoff und Phenylglycocoll hemmend wirken. Letztere Körper sind auch im hohen Grade befähigt, die Fäulniss hintanzuhalten (z. B. von Pankreas). U. bezeichnet den Phenylharnstoff desshalb als Antisaprin. Die fermentativen Wirkungen von Pankreas oder Pepsin werden durch denselben nicht alterirt.

*D. Baldi, physiologische Wirkung des Cavaïns. La Terapia moderna 1891, 10.—11. oct. nov. Cavaïn ist eine stickstofffreie, nichtkrystallinische Substanz, aus der Wurzel von Piper methysticum, die äusserst wenig in Wasser, dagegen gut in Alcohol, Aether, Chloroform löslich ist. Bei Fröschen ruft sie bei subcutaner Anwendung absolute Unbeweglichkeit hervor, so dass das Bild der der Curarevergiftung gleicht. Bei Tauben sind die Wirkungen schwächer. Dabei sind die sensorischen Nerven und Centren auf alle Reize ohne Erregbarkeit. während die motorischen Nerven annähernd normal erregbar sind. Es besteht also eigentlich keine motorische Unbeweglichkeit, sondern eine motorische Unbewegtheit auf Grund der sensiellen Paralyse. Das Cavaïn geht unverändert in den Urin über und bewahrt ihn vor ammoniakalischer Gährung. Infusorien werden durch schwache Cavaïnlösungen getödtet, die Entwicklung von Saccharomyces zurückgehalten. Rosenfeld.

*Julius Kóssa, über die physiologische Wirkung des Pikrotoxin. Magyar orvosi archivum **1**, 469. Bei Untersuchung der physiologischen Wirkung des Pikrotoxin fand Verf., dass dasselbe den Organismus nahezu unzersetzt passirt. Liebermann.

*Gigli, Beitrag zum Studium der physiologischen Wirkung des Cantharidins. Annali di chim. e di Farm. **15**, 360. Verf. hat mit Prof. E. Pollacci an sich Studien über C. gemacht. In Pillen mit 0,001 Grm. C. ist es geschmacklos, ohne Schärfe, ohne

Brennen. Erst ca. 10 Min. später fühlt man leichtes Brennen, wenn man das C. bis 3 Min. auf der Zunge gehalten hat, um es nachher auszuspeien. Dazu findet sich Speichelfluss. Nach $1^1/_2$ bis 2 Stunden findet sich eine tiefe Reactionsstelle und diese verbreitet sich schliesslich über Zunge, Gaumen, Lippen. Die Zunge bedeckt sich mit einem weissen Schorf, an den Lippen finden sich Brandblasen. Dazu leichtes Fieber und leichter Harndrang. Rosenfeld.

Alkaloide und Verwandtes.

*L. Barthe, volumetrische Bestimmung der Alkaloide. Compt. rend. **115**, 512—514.

*E. Léger, volumetrische Bestimmung der Alkaloide. Compt. rend. **115**, 732.

*J. Bouillot, über die diuretische und ureopoietische Wirkung der Alkaloide des Leberthrans beim Menschen. Compt. rend. **115**, 754—756.

*Guareschi, Untersuchungen über Sulfocyanoplatinate und über die Sulfocyanate des Platins. Giorn. della R. Acc. di Med. 1891, No. 5; Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, Referatb. 7. Das Kaliumplatinsulfocyanid ist wie Platinchlorid ein Reagens auf organische Basen, aus deren salzsauren Lösungen Salze vom Typus $(R.HCNS)_2.Pt(CNS)_4$ gefällt werden. Dieselben sind gelb bis roth gefärbt, meist in Alcohol gut löslich und krystallisirbar. Untersucht und beschrieben wurden die Sulfocyanoplatinate folgender Basen: Mono-, Di- und Trimethylamin, Aethyl-, Diäthyl- und Triäthylamin, Aethylendiamin, Cadaverin, Guanidin etc. Andreasch.

*C. Ipsen, Untersuchungen über das Verhalten des Strychnins im Organismus. Vierteljahrsschr. f. gerichtl. Medic. u. öffentl. Sanitätswesen 1891, Juliheft.

*Vitali, über einige Farbenreactionen des Hydrastins und seine zoochemische und chemischtoxikologische Erkennung. Annali di Chim. e di Pharm. XV, 309. Verf. gibt eine Reaction an, welche in der Behandlung des Alkaloids mit concentrirter Schwefelsäure, dann mit wenig Kaliumnitrat und mit Zinnchlorür besteht. Es resultirt eine violette Färbung, die auch durch Wasserzusatz nicht verschwindet. Die Empfindlichkeit soll 1 : 10000 sein. Zur Isolirung des Hydrastins aus Gemischen empfiehlt er den Petroleumäther, der auch Ptomaïne nicht lösen soll. Mit diesen Methoden weist er die Absorption des Hydrastins nach. Rosenfeld.

*J. Kjeldahl, über das Cholin als Bestandtheil des Bieres. Meddelelser fra Carlsberg Labor. **3**, 67; Centralbl. f. d. med. Wissenschaft 1892, No. 3. pag. 35.

Ptomaïne, s. Cap. XVI u. XVII.

Anorganische Körper.

*J. Riban, über die colorimetrische Bestimmung des Eisens als Sulfocyanat oder anderen farbigen Verbindungen. Bull. soc. chim. [3] **6**, 916. Die Lösungen des Sulfocyanats, Acetates und alkalischen Tartrates sind zur Eisenbestimmung nicht geeignet, weil in Folge der fortschreitenden Dissociation die Farbenveränderung nicht proportional der Verdünnung ist.

*L. Lapicque, über die colorimetrische Bestimmung des Eisens. Bull. soc. chim. [3] **7**, 113—117. Die organische Substanz wird durch Salpeter- und Schwefelsäure in der Wärme zerstört, die Lösung auf ein bestimmtes Volumen verdünnt, mit einer gemessenen Menge von Rhodanammonlösung versetzt und das Eisen colorimetrisch bestimmt. Gegenüber den Einwürfen von Kruss und Morath und von Riban betont Verf., dass die Methode genaue Werthe ergiebt, wenn die Bedingungen eingehalten werden. Es müssen in gleichen Mengen der Lösung stets gleiche Mengen von Rhodansalz vorhanden sein, dann ist die Intensität der Färbung dem Eisengehalte proportional; ferner muss die Lösung schwach sauer sein. Grosse Mengen von Phosphorsäure beeinträchtigen die Reaction.

*J. Riban, über die colorimetrische Bestimmung des Eisens. Bull. soc. chim. [3] **7**, 199. Verf. hält in Anbetracht der Ausführungen von Lapicque seine Kritik der Methode aufrecht.

*Huppert, über die Bestimmung kleiner Mengen Eisen nach Hamburger. Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 87—90. Gegen das Verfahren von Hamburger [J. Th. **8**, 183 und **10**, 333], das bekanntlich auf der Reduction des Eisenoxyds mit schwefliger Säure beruht, wurde von Jacoby [J. Th. **18**, 145] und Gottlieb [J. Th. **19**, 212] der Einwurf gemacht, dass sich die schweflige Säure durch Kochen nicht vollständig entfernen lasse und so einen wechselnden Fehler verursache. Diesem Einwurf liegt aber ein Irrthum zu Grunde, da die Austreibung der schwefligen Säure vollständig gelingt, wenn man genau nach Hamburger arbeitet, d. h. Kautschuck oder besonders Korke vermeidet und ein Kölbchen mit eingeschliffenen Gasleitungsröhren verwendet; auch thut man gut, die Versuchsflüssigkeit auf ein recht kleines Volumen einzudampfen.

Andreasch.

58. Oddi und B. Monaco, über den physiologischen und therapeutischen Werth des unorganischen Eisens.

*A. Schmul, über das Schicksal des Eisens im thierischen Organismus. Inaug.-Dissert. Dorpat, 38 pag.

G. Bunge, über die Aufnahme des Eisens in den Organismus des Säuglings, Cap. XII.

*Herm. Schultz, pharmakologische Studien über Gold und Platin. Inaug.-Dissert. Dorpat 1892, 86 pag.

*L. d'Amore, C. Falcone und L. Maramaldi, die durch Ingestion von Zinkoxyd hervorgebrachten toxischen Wirkungen und anatomischen Veränderungen. Mém. Soc. biolog. 1892, 335—340. Aus dem Pharmakolog. Lab. Neapel. Verf. experimentirten an Hunden von ca. 13 Kgrm. Gewicht, welche in den ersten Tagen je 1 Grm., später je 0,5 Grm. Zinkoxyd erhielten. Die Thiere litten anfangs an Erbrechen, später nicht mehr; sie verloren den Apetit, magerten ab und starben am 10. bis 15. Tag bei zunehmender Schwäche. Im Urin, dessen Tagesmenge auf 100 Grm. fiel, trat neben Zink, Hämoglobin, Eiweiss und Zucker auf. Die rothen Blutkörperchen waren blass, die weissen vermehrt, der Farbstoffgehalt des Blutes vermindert. Leber, Niere und Pankreas zeigten fettige Entartung. Herter.

*St. Bądzyński, über den bei Untersuchung auf Quecksilber nach der Ludwig'schen Methode erhaltenen Cadmiumspiegel. Gazeta Lekarska 1892, 6, 116. Bei der Untersuchung auf Quecksilber nach Ludwig kann der Zinkstaub, der öfter cadmiumhaltig ist, Irrthümer veranlassen, da Cadmium beim Glühen einen ebensolchen Spiegel wie Quecksilber im schmalen Ende des Glasröhrchens gibt. Man soll nach Verf. stets den Zinkstaub auf Cadmium untersuchen, oder ihn durch Zinkpulver, Zinkfeile, Kupferplättchen, Messingwatte oder Rauschgold ersetzen. Pruszyński.

*Cathelineau, toxicologische und physiologische Experimentaluntersuchungen über Quecksilberchlorid. Journ. de Pharm. et de Chimie [5] **25**, 504—506. Hervorgehoben sei daraus, dass Sublimat in toxischen Dosen den Hämoglobin- und Trockensubstanzgehalt des Blutes vermindert, dagegen den Harnstoff- und Zuckergehalt vermehrt. In grösseren Dosen vermehrt es auch die Ausscheidung aller Harnbestandtheile, da es die Oxydation im Körper beschleunigt; bei toxischen Dosen erfolgt später Oligurie und Anurie; zuerst tritt Albuminurie, später auch Zuckerausscheidung auf.

59. K. Ullmann, über Localisation des Quecksilbers im thierischen Organismus nach verschiedenartigen Anwendungsweisen von Quecksilberpräparaten.

*de Michele, das Quecksilber in den Geweben. Riforma medica 1891, 169, 170, citirt nach Centralbl. f. klin. Med. 1892, 24. Verf. findet das Quecksilber in der Leber in grösster Menge, dann in den Nieren und der Milz; die rothen Blutkörperchen enthalten nichts oder nur Spuren. Das Quecksilber findet sich in den Geweben immer als Eiweissverbindung des Bichlorürs. Schwefelammonium färbt die Gewebe schwarz, Jodide mit Säuren gelbröthlich, Alkali blassgelb. Rosenfeld.

*Kunkel, über die Verdampfung von Quecksilber aus der grauen Salbe. Sitzungsber. d. physik.-medic. Gesellsch. zu Würzburg 1892, No. 2, pag. 19—25.

*Wold. Luck, Beiträge zur Wirkung des Thallium. Inaug.-Diss. Dorpat 1891, Karow. 79 pag.

*A. Pilliet und A. Malbec, über die histologischen Läsionen der Niere, welche bei Thieren durch die Barytsalze hervorgebracht werden. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 957—962.

*Ch. Féré, zweite Mittheilung über die Vergleichung der Giftigkeit der Bromide bei intravenöser Injection. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 17—18.

*Ch. Féré und L. Herbert, experimentelle Untersuchungen über die Anhäufung von Strontiumbromid im Organismus. Ibid., 45.

*Dieselben, über die Anhäufung von Bromkalium besonders in den verschiedenen Theilen des Nervensystems. Ibid., 130—132.

*Ch. Féré, L. Herbert und F. Peyrot, über die Anhäufung und Ausscheidung von Bromstrontium. Ibid., 513—516.

60. P. Pinet, vergleichende Untersuchungen über die physiologische Wirkung der Alkali- und Erdalkalimetalle.

61. M. Krüger, über die quantitative Bestimmung geringer Mengen von Kalk.

*Hugo Schulz, die Sauerstoffverbindungen des Arsens unter dem Einflusse des Protoplasmas. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 20, pag. 441—443. Da Husemann in seinem Handbuche der Arzneimittellehre einen Uebergang der arsenigen Säure in Arsensäure für nicht erwiesen hinstellt, erinnert Verf. an seine vor Jahren ausgeführten Versuche, in denen das Gegentheil gezeigt wurde. Andreasch.

*Th. Husemann, Erwiesenes und Hypothetisches vom Arsen. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 48 u. 50; Polemik gegen H. Schulz.

*L. Lilienfeld und Achille Monti, über die microchemische Localisation des Phosphors in den Geweben. Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**. 410—424; auch Dubois-Reymond's Arch. 1892, pag. 548. Färbungsmethode mittelst molybdänsauren Ammons und Pyrogallol.

*Friedr. Krückel, über die toxischen und therapeutischen Wirkungen des chlorsauren Kaliums. Inaug.-Diss. Kiel, 22 pag.

62. J. Brandl und H. Tappeiner, über die Ablagerung von Fluorverbindungen im Organismus nach Fütterung mit Fluornatrium.

*D. Labbé und Oudin, über das Ozon vom physiologischen und therapeutischen Gesichtspunkt. Compt. rend. **113**, 141—144.

Für physiologische und therapeutische Zwecke darf das Ozon nicht auf chemischem Wege bereitet werden wegen der schädlichen Verunreinigungen. Ozon, auf elektrischem Wege dargestellt, zu 0,011 bis 0,012 Mgrm. pro L. ist auch bei dauernder Einathmung ohne schädliche Wirkung. Diese Inhalationen vermehren nach Verf. schon in 10 bis 15 Minuten den Hämoglobingehalt des Blutes, bei subnormalem Gehalt um 1%, bei normalem Gehalt um ein sehr geringes oder gar nicht. Nach 24 Stunden findet sich wieder der alte Hämoglobin-Werth (mit Hénocque's Hämatospectroscop gemessen), wenn keine weiteren Inhalationen vorgenommen werden.

Herter.

*Hugo Schulz, über chronische Ozonvergiftung. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **29**, 364—385.

*V. Marcano und A. Muntz, das Ammoniak in der Atmosphäre und in dem Regen einer tropischen Gegend. Compt. rend. **113**, 779—781.

*A. Muntz, das Ammoniak im Regenwasser und in der Atmosphäre. Compt. rend. **114**, 184—185.

*P. Regnard, über die Respiration des Meeres. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 343—344. Um ein Maass des durch Diffusion bedingten Eindringens des Sauerstoffs in die Tiefe des Meeres zu gewinnen, beobachtete R. die Geschwindigkeit, mit welcher in einem verticalen Rohr die Bläuung von durch Hydrosulfit entfärbter Indigcarminlösung fortschritt. Dieselbe betrug nur 1 Meter in 3 Monaten.

Herter.

*C. Duncan und F. Hoppe-Seyler, über die Diffusion von Sauerstoff und Stickstoff in Wasser. Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 147—181.

*Brasse, Anwendung der Gesetze der Diffusion auf das Studium der biologischen Erscheinungen. Mém. soc. biolog. 1892, 347—371.

Analytische Methoden.

*H. Behrens, Beiträge zur microchemischen Analyse. Zeitschr. f. anal. Chemie **30**, 126—174.

*G. Krüss und H. Krüss, Colorometrie und quantitative Spectralanalyse in ihrer Anwendung in der Chemie. Leop. Voss, Hamburg 1891.

*Jul. Quincke, über gasvolumetrische Alkalimetrie und über die Anwendung des Ferridcyankaliums in der Gasometrie. Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 1—43.

*Arth. Bornträger, saures weinsaures Kalium als Urtitersubstanz für die Acidimetrie und Alkalimetrie. Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 43—57.

*A. Leduc, über eine neue Kupfer-Wasserstoff-Verbindung und die Bereitung von reinem Stickstoff. Compt. rend. **113**, 71—72.

*J. Kjeldahl, zur elementaranalytischen Bestimmung des Kohlenstoffs und Wasserstoffs. Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 214—216.

63. K. Ogata, über eine neue Methode zur Bestimmung des Kohlenstoffgehaltes der organischen Substanzen.

*Fr. Blau, Verfahren zur Bestimmung des Stickstoffes in organischen Substanzen. Monatsh. f. Chemie **13**, 277—285. Die im Schiffchen befindliche Substanz wird im beiderseits offenen Rohre im Kohlensäurestrom verkohlt, die Dämpfe werden durch grobes Kupferoxyd, die restirende Kohle im stickstofffreien Sauerstoffstrome verbrannt und der überschüssige Sauerstoff im Rohr selbst durch glühendes Kupfer absorbirt, schliesslich der Stickstoff, der sich noch im vorderen Theil des Rohres befinden mag, durch Kohlensäure in das Messrohr gespült. Ueber die Ausführung siehe das Original.
Andreasch.

*C. Arnold und Konr. Wedemeyer, Beiträge zur Stickstoffbestimmung nach Kjeldahl. Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 525—533. Behandelt die Wirkung verschiedener Oxydationsmittel; besonders wird die Methode von Gunning [J. Th. **19**, 66] empfohlen oder eine Combination Gunning-Arnold, wobei 40 Grm. H_2SO_4 + 20 Grm. K_2SO_4 + 1 Grm. HgO + 1 Grm. $CuSO_4$ zur Verwendung kommen. Um das Schäumen bei ersterer Methode zu vermeiden, erhitzt man anfangs nur mit Schwefelsäure und dem vierten Theile von Kaliumsulfat und setzt den Rest erst nach 10—15 Minuten zu.
Andreasch.

*W. F. Keating Stock, eine neue und schnelle Methode der Stickstoffbestimmung in organischen Körpern. The Analyst **17**, 109—112; chem. Centralbl. 1892, II, 182. Der organische Körper wird mit concentrirter Schwefelsäure und Braunstein oxydirt und das gebildete Ammoniak durch Lauge ausgetrieben. Die Aufschliessung soll sehr rasch vor sich gehen, Knochenmehl ist z. B. in 3 Minuten oxydirt.

*E. Wagner, über die Bestimmung des Albuminoidstickstoffs der Wässer. Journ. de Pharm. et de Chim. **23**, 5.

*A. Sokoloff, über die Fehlerquellen bei der Bestimmung des Sauerstoffs im Wasser nach der von Levy verbesserten Methode Mohr's. Wratsch 1892, pag. 546—548.

*E. Boyer, über ein neues Verfahren, die Salpetersäure und den Gesammtstickstoff zu bestimmen. Compt. rend. **118**, 503–505.

*J. Mai, chemisches Vademecum. Repertitorum der anorganischen, organischen und analytischen Chemie. Mannheim, J. Bensheimer.

---

42. **Karl Lange: Ueber das Verhalten der Schwefelharnstoffe im thierischen Körper**[1]). Die Versuche wurden an Fröschen, Kaninchen und Hunden angestellt. Schwefelharnstoff erwies sich in Mengen von 2 Grm. für Kaninchen als ungiftig; kurze Zeit nach der Einführung per os liess sich die Substanz im Harne durch die Rhodanreaction von Claus [Annal. Chem. Pharm. **179**, 129] und durch die Schwarzfärbung von alkalischer Bleilösung nachweisen. Allyl-, Phenyl- und Acetylschwefelharnstoff rufen bei Kaninchen und Hunden in relativ grossen Dosen Appetitlosigkeit, später Erbrechen hervor, die Thiere werden apathisch, unsicher in ihren Bewegungen, es stellen sich Zittern des Körpers und krampfartige Contractionen ein und es erfolgt der Tod unter dispnoetischen Erscheinungen (Hund). Am giftigsten wirkt der Phenylschwefelharnstoff, 1 Grm. tödtet einen grossen Hund, dann folgt das Thiosinamin, welches in intravenösen Gaben von 0,6—0,75 Grm. für Kaninchen und Hunde tödtlich ist. Bei Fröschen ist Anasarka, bei den anderen Versuchsthieren Hydrothorax und Lungenödem als Vergiftungserscheinung hervorzuheben. Aethylschwefelharnstoff erwies sich als ungiftig. Von den zweifach (symmetrisch) substituirten Schwefelharnstoffen sind jene mit gleichen Alkylen (Diphenyl- und Dimethylschwefelharnstoff wurden geprüft) fast ungiftig, während die mit verschiedenen Alkylen (Allylphenyl-, Allyläthyl-, Methyläthylschwefelharnstoff) sehr giftig sich erweisen. Als Vergiftungsbild treten besonders nervöse Symptome auf, Lungenödem fehlt stets. Da die Schwefelharnstoffe im Körper möglicherweise in Cyanamide übergehen konnten, war Veranlassung gegeben, auch diese zu prüfen. Doch waren die Vergiftungserscheinungen ganz andere; am giftigsten erwies sich das Allylcyanamid, indem es Kaninchen in Mengen von 0,1 Grm. bei sub-

1) Ing.-Diss. Rostock 1892, 48 pag. Laboratorium von Prof. O. Nasse.

cutaner Einführung momentan unter klonischen Krämpfen tödtete. Cyanamid selbst, das bereits von Gergens und Baumann [J. Th. **6**, 71] geprüft wurde, ruft nur vorübergehende Intoxication hervor (0,1 Grm.), während endlich das noch untersuchte Phenylcyanamid selbst in grösserer Menge (2,2 Grm.) ungiftig ist. Andreasch.

43. **E. Schulze: Ueber einige stickstoffhaltige Bestandtheile der Keimlinge von Vicia sativa**[1]. Verf. hat unter den stickstoffhaltigen Producten der Wickenkeimlinge Guanidin aufgefunden. Zur Darstellung extrahirt man die getrockneten fein zerriebenen Keimlinge mit 91 %igem Weingeist, destillirt vom Extracte den Weingeist ab, löst den Rückstand in Wasser, versetzt die Flüssigkeit mit etwas Gerbsäure, hierauf mit Bleiessig, filtrirt den Niederschlag ab, entfernt aus dem Filtrate das Blei durch Schwefelsäure und fällt mit Phosphorwolframsäure. Der Niederschlag wird mittelst Kalkmilch in der Kälte zerlegt, die Flüssigkeit mit Salzsäure neutralisirt, zum Syrup verdunstet, letzterer mit Weingeist ausgezogen und aus dem Extracte Cholin und Betaïn mit alcoholischem Quecksilberchlorid gefällt; man verdunstet die abgegossene Mutterlauge, befreit durch Schwefelwasserstoff vom Quecksilber und versetzt wieder mit Phosphorwolframsäure. Der Niederschlag wird mit Kalkmilch zerlegt, in das Filtrat Kohlensäure geleitet, der Niederschlag abfiltrirt, das Filtrat mit Salpetersäure neutralisirt und eingedampft, wobei salpetersaures Guanidin auskrystallisirt. Dasselbe wurde durch sein Verhalten, sowie durch die Analyse des Golddoppelsalzes identificirt. Der Gehalt ist für getrocknete Keimlinge etwa 0,23 %. Die Bildung von Guanidin ist desshalb interessant, als auch Lossen durch Oxydation von Eiweiss etwas Guanidin erhalten hat. Ausser Guanidin liessen sich noch Cholin und Betaïn, ferner von Amidosäuren Phenylalanin, Leucin und Amidovaleriansäure isoliren oder doch nachweisen. Dazu kommen noch Asparagin, Glutamin und Tyrosin (Gorup-Besanez), welche wohl grösstentheils dem Zerfall von Eiweissstoffen ihre Entstehung verdanken. Das Cholin ist als Zersetzungsproduct des Lecithins aufzufassen,

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 193—216; zum Theile auch Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 658—661.

während Betaïn bereits in dem ungekeimten Samen enthalten ist. Von den genannten Substanzen prävalirt der Menge nach das Asparagin (mehr als die Hälfte des Gesammtstickstoffes bei 4 – 5 wöchentlichen Keimlingen). Andreasch.

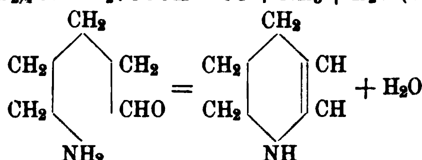
44. E. Drechsel: Eine neue Reaction gewisser Xanthinkörper[1]. Vorläufige Mittheilung. Wenn man die Lösung eines harnsauren Alkalis mit der Lösung eines Kupferoxydsalzes versetzt, so entsteht bekanntlich ein missfarbiger Niederschlag, der schnell zu weissem harnsaurem Kupferoxydul wird, welches durch Alkalien nicht zersetzt wird. D. hat nun gefunden, dass auch die meisten Xanthinkörper, vor Allem Xanthin, Hypoxanthin, Guanin, im Stande sind, ähnliche Verbindungen zu geben, wenn man entweder ihre ammoniakalische Lösung mit einer ebensolchen Lösung von Kupferchlorür versetzt, oder in ihrer alkalischen, mit Fehling'scher Flüssigkeit versetzten Lösung das Kupferoxyd zu Oxydul reducirt. Kocht man eine solche Lösung und tröpfelt eine wässrige Dextroselösung hinzu, so fällt nicht rothes oder gelbes Kupferoxydul aus, sondern ein weisser flockiger Niederschlag, welcher die betreffende Kupferoxydulverbindung ist, und derselbe oder ein ganz ähnlicher Niederschlag entsteht schon in der Kälte auf Zusatz eines Hydroxylaminsalzes. Die Niederschläge ähneln sehr den Silberverbindungen der Xanthinkörper; an der Luft oxydiren sich dieselben nur langsam.

Andreasch.

45. E. Drechsel: Ueber das Verhalten des Alanins in höherer Temperatur[2]. D. hat die Beobachtung gemacht, dass Alanin beim Erhitzen für sich oder noch besser beim Erhitzen mit conc. Phosphorsäure auf 220—230° unter Entwickelung von Kohlenoxyd und Aldehyd zersetzt wird: $CH_3.CH(NH_2)COOH = CH_3.CHO + CO + NH_3$. Dieser Befund gibt vielleicht den Schlüssel zu einer anderen Beobachtung, nämlich der Bildung von Kohlenoxyd bei der Zersetzung des Lysins. Man wird kaum fehlgehen, wenn man dieses als α-ε-Diamidonormalcapronsäure auffasst: ist diese Ansicht richtig, so darf man erwarten, dass dasselbe beim Erhitzen in Kohlenoxyd, Ammoniak und Amidovaleraldehyd bezw. Tetrahydropyridin und Wasser[3]) zerfällt:

1) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 2454. — 2) Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 3502—3504. — 3) Daselbst **25**, 2782.





Sollte diese Vermuthung bestätigt werden, so würde damit ein übersehbarer Weg vom Eiweiss zu den hydrirten Pyridinbasen gefunden sein.

Andreasch.

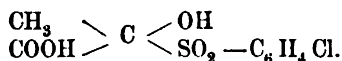
46. **K. Brenzinger: Zur Kenntniss des Cystins und des Cysteïns**[1]). Wird zu einer salzsauren Lösung von Cysteïn Quecksilberchlorid gefügt, so entsteht sofort ein schwerer krystallinischer Niederschlag, dem die Zusammensetzung $C_6H_{14}N_2O_4S_2Hg_3Cl_6$ zukommt. Man kann diese Verbindung zur Bestimmung des Cystingehaltes in Cystinsteinen verwenden, da die anderen Beimengungen derselben, wie phosphorsaurer Kalk und Magnesia bei der Ausfällung in Lösung bleiben. Ein Ueberschuss von Sublimat ist zu vermeiden. Man titrirt gleichsam so lange mit einer Quecksilberlösung, bis ein bleibender Niederschlag entsteht und fügt dann zur völligen Abscheidung noch die Hälfte der schon verbrauchten Flüssigkeit hinzu. Der Niederschlag wird rasch abgesaugt und lufttrocken gewogen. Jodäthyl bildet damit Aethylcysteïn, $CH_3 - C\genfrac{}{}{0pt}{}{\diagup NH_2}{\diagdown SC_2H_5}COOH$, welches wie das Phenylcysteïn mit Natronlauge und Fehling'scher Lösung gekocht, Mercaptan und Ammoniak abspaltet; doch erfolgt die Zersetzung langsamer als beim Phenylcysteïn. Beim Aethylcysteïn ist durch alkalische Mittel, sowie durch salpetrige Säure die Brenztraubensäure als Spaltungsproduct nicht nachweisbar, weil letztere zu leicht weiter verändert wird. Cystin bildet ein Benzoylderivat, $C_6H_{10}N_2S_2O_4(C_7H_5O)_2$, welches durch Salzsäure in Benzoësäure und Cystin gespalten wird. Endlich vereinigt sich Cystin mit Isocyansäure zu einer Uramidosäure, welche durch Abspaltung von Wasser leicht in das entsprechende Hydantoïn übergeht. Verf. beschreibt verschiedene erfolglose Versuche, um von dem Benzoylalanin und anderen Verbindungen zum Cystin zu gelangen. Andreasch.

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 552—588.

47. Georg König: Die Oxydationsproducte der Mercaptursäuren[1]). Die von Baumann und Preusse aufgefundenen Mercaptursäuren werden durch vorsichtige Oxydation mittelst Permanganat in schwach alkalischer Lösung in Sulfone verwandelt. So wurden aus der Chlor-, Brom- und Jodphenylmercaptursäure [Schmitz, über p-Jodphenylmercaptursäure. Inaug.-Dissert. Freiburg i. B., 1886] die entsprechenden αα-Acetamidophenylsulfonpropionsäuren erhalten: die Chlorphenylmercaptursäure bildet z. B. αα-Acetamido-p-chlorphenylsulfonpropionsäure:



Von diesen Säuren werden mehrere Derivate beschrieben. Auch die durch Reduction aus den Halogensubstitutionsproducten erhältliche Phenylmercaptursäure gibt bei der Oxydation das entsprechende Sulfon, welches man auch durch Reduction der obigen halogenisirten Säuren, insbesondere der Bromverbindung erhalten kann. Kochen mit verdünnten Säuren (Schwefelsäure 1 : 2) spaltet aus diesen Sulfonsäuren Essigsäure ab unter Bildung der entsprechenden Amidosäuren, z. B. α-Amido-p-Chlorphenylsulfonpropionsäure, $C_9H_{10}ClSNO_4$; umgekehrt können letztere Säuren durch Behandlung mit Essigsäureanhydrid in die acetylirten Verbindungen zurückverwandelt werden. Behandelt man die Amidochlorphenylsulfonpropionsäure mit Kaliumcyanat, so bildet sich die entsprechende Uramidosäure, $H_2N - CO - NHC_9H_8ClSO_4$. — Kochen mit Alkalien bildet aus der α-Acetamido-p-Chlorphenylsulfonsäure Ammoniak, Brenztraubensäure und p-Chlorphenylsulfinsäure. Natriumnitrit und Schwefelsäure bildet unter Ersetzung der Amidogruppe durch Hydroxyl aus der Amidochlorphenylsulfonsäure eine p-Chlorphenylsulfonoxypropionsäure:



Bezüglich der Eigenschaften der erwähnten Körper möge das Original eingesehen werden. Andreasch.

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 525—551. Mitgetheilt von E. Baumann.

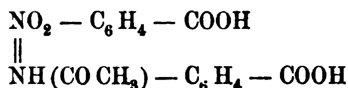
48. **P. Marfori: Ueber die Umwandlungen einiger Säuren aus der Oxalsäurereihe im menschlichen Körper**[1]). Die Untersuchungen des Autors über die Oxalsäure und ihre Verwandlungen im menschlichen Organismus ergeben folgendes Resultat. Er stellte bei sich in zwei Untersuchungen, bei einer Diät von Brod, Fleisch und Eiern, die Ausscheidung der Oxalsäure im Urin auf 0,016 und 0,02 Grm. pro die fest. Zugleich findet er den normalen Stuhlgang frei von Oxalsäure. Darauf nimmt Verf., ohne ausser leichter Migräne beschwert zu sein, 1,06 Grm. Oxalsäure innerhalb 15 Stunden. Der 24stündige Urin enthielt 0,15 Grm. Oxalsäure. Davon sind 0,018 normal, also ergab sich ein Plus von 0,13 Grm. Oxalsäure. Am nächsten Tage trat keine vermehrte Ausscheidung auf. Im Stuhlgang wurde in 48 Stunden 0,12 Grm. Oxalsäure entleert, somit sind resorbirt worden 0,9 Grm., von denen nur 14,3 % im Harn wieder erschienen. Auch die Untersuchung auf Oxalursäure, durch Kochen mit Ammoniak und Calciumchlorid fiel negativ aus. Da somit die Umwandlung der Oxalsäure zu Oxalursäure ausgeschlossen war, bestimmte Verf. die Acidität des Urins vor und nach der Oxalsäurezufuhr. Da sie von 2,4 auf 1,1 Grm. und in einem anderen Versuche von 2,0 auf 1,2 herunterging, so nimmt Verf. eine Verbrennung der Oxalsäure zu CO_2 an, die dann an Alkalien gebunden im Harn erscheint. Die Ca- und Na-Salze der Oxalsäure verbrennen in noch grösserer Quantität im Organismus. Die Methode der Oxalsäurebestimmung für den Harn ist die von Neubauer mit geringer Modification, die für Stuhlgang siehe im Original. Beide sind gut controlirt. Rosenfeld.

49. **Rud. Cohn: Ueber das Auftreten acetylirter Verbindungen nach Darreichung von Aldehyden**[2]). Verf. hat mit Jaffé nachgewiesen, dass Furfurol im Organismus des Hundes und Kaninchens sich in Furfuracrylsäure umwandelt [J. Th. **17**, 80]; es wurde desshalb versucht, ob auch andere Aldehyde diese Synthese mit Essigsäure im Thierkörper eingingen. Benzaldehyd. Nach Fütterung mit Benzaldehyd konnte in der aus dem Harne dar-

1) Annali di Chim. et di Farm. XII. 1890. — 2) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 274—310.

gestellten Benzoë- resp. Hippursäure durch die charakteristische Zimmtsäurereaction (Benzaldehydgeruch bei Behandlung mit Permanganat) Zimmtsäure nachgewiesen werden, doch war es nicht möglich, dieselbe in Substanz darzustellen. Specielle Versuche zeigten, dass verfütterte Zimmtsäure nur zum kleinsten Theile unverändert in den Harn übergeht. Thiophenaldehyd. Hier liess sich die Bildung einer der Furfuracrylsäure analogen Verbindung erwarten. Doch wurde bei der Verfütterung am Kaninchen und am Hunde nur Thiophenursäure resp. deren Harnstoffverbindung erhalten. Möglicherweise herrschen hier ähnliche Verhältnisse wie beim Benzaldehyd, denn synthetisch dargestellte Thienylacrylsäure ging im Organismus des Kaninchens in Thiophenursäure über. Aldehyd, Paraldehyd, Chloralhydrat und Vanillin. Die ersteren scheinen im Körper ganz verbrannt zu werden, Chloralhydrat liefert Urochloralsäure, und aus dem Vanillinharn wurde Vanillinsäure [Preusse, J. Th. **10**, 277] erhalten. Acrylverbindungen wurden in keinem Falle aufgefunden. Nitrobenzaldehyde. Zunächst wurde m-Nitrobenzaldehyd einem Hunde verfüttert (20 Grm.). Die alcoholischen Harnextracte wurden verdampft, mit Schwefelsäure angesäuert und mit Aether extrahirt. Aus den Auszügen wurden im Ganzen $15^1/_2$ Grm. eines Körpers erhalten, der bei 151^0 schmolz und farblose microscopische Nadeln bildete; die Spaltung durch Baryt liess ihn als m-nitrohippursauren Harnstoff erkennen. Daneben wurde noch etwas freie m-Nitrohippursäure erhalten. Sieber und Smirnow [J. Th. **17**, 89] hatten bei ihren Untersuchungen nur letztere erhalten, was sich durch die von ihnen angewandte Methode erklärt; die Harnstoffverbindung wird nämlich in wässriger Lösung sehr leicht gespalten. Von Kaninchen wurde der m-Nitrobenzaldehyd sehr schlecht vertragen, die Thiere gingen nach Verabreichung von 4—5 Grm. zu Grunde. Aus den sauren Aetherextracten des Harns wurden neben m-Nitrobenzoësäure und m-Nitrohippursäure etwa $10^0/_0$ des verfütterten Aldehydes in Form einer in Aether schwer löslichen Verbindung erhalten, die aus verdünntem Alcohol oder kochendem Wasser umkrystallirt, bei der Analyse die Zusammensetzung $C_9H_9NO_3$ ergab. Dieselbe bildet feine, microscopische, stark gebogene und baumartig verästelte Nädelchen vom Schmelzpunkte 248^0.

Kochen mit Salzsäure spaltete die Substanz in Essigsäure und m-Amidobenzoësäure, so dass dieselbe als m-Acetylamidobenzoësäure anzusprechen ist, mit der sie auch in ihren Eigenschaften übereinstimmt. Es tritt also auch hier eine Paarung mit Essigsäure ein, nur ist der Ort der Anlagerung ein anderer wie bei der Furfuracrylsäure. Jedenfalls wird die primär entstandene Nitrobenzoësäure in dem langen Kaninchendarm zur Amidosäure reducirt, welche dann der Acetylirung unterliegt. Doch gab verfütterte Amidobenzoësäure keine Acetylverbindung, sondern nur, wie schon Salkowski gefunden hatte, Uramidobenzoësäure. — o-Nitrobenzaldehyd wurde bis zu 90 $^0/_0$ im Organismus zerstört, als einziges Umwandlungsproduct ergab sich nur o-Nitrobenzoësäure. — p-Nitrobenzaldehyd wurde den Kaninchen in Wasser suspendirt zu je 1 Grm. jeden Uebertag verabreicht. Aus den Aetherextracten wurde nach dem Umkrystalliren das fast quantitativ gebildete Umwandlungsproduct in Form kugeliger Aggregate, die aus einem Gewirr feiner Nadeln bestanden, gewonnen. Der Körper ist in kochendem Wasser schwer löslich, leicht in kochendem Alcohol, schmilzt bei 252—254° und hat die Zusammensetzung $C_{16}H_{14}N_2O_7$. Ein eingehendes Studium, sowie die Synthese dieser Substanz aus p-Nitrobenzoësäure und p-Acetylamidobenzoësäure, veranlassen Verf., ihr die Constitutionsformel:



$$\begin{array}{l} NO_2 - C_6H_4 - COOH \\ \| \\ NH(CO\,CH_3) - C_6H_4 - COOH \end{array}$$

zu geben. Andreasch.

50. **J. Ville: Umwandlung von Sulfanilsäure zu Sulfanilcarbaminsäure im Organismus**[1]). Salkowski [J. Th. **3**, 141] zeigte, dass Taurin $HSO_3 - C_2H_4 - NH_2$ im Organismus in Taurocarbaminsäure $HSO_3 - C_2H_4 - NH - CO - NH_2$ übergeht. Verf. fand, dass Sulfanilsäure $HSO_3 - C_6H_4 - NH_2$ bei Hunden in gleicher Weise theilweise zu Sulfanilcarbaminsäure $HSO_3 - C_6H_4 - NH - CO - NH_2$ umgewandelt wird, deren künstliche Synthese V. bereits früher [J. Th. **21**, 43] gelang. Zur Ge-

[1]) Transformation, dans l'économie, de l'acide sulfanilique en acide sulfanilocarbamiqne. Compt. rend. **114**, 228—231.

winnung der Carbaminsäure aus dem Urin wird derselbe zum Syrup eingedampft und allmählich das 4 bis 5fache Volum absoluten Alcohols hinzugefügt. Nach 24 Stunden wird der erhaltene Niederschlag, welcher die Carbaminsäure an Natrium gebunden enthält, auf dem Filter gesammelt, mit concentrirtem Alcohol gewaschen, über Schwefelsäure im Vacuum getrocknet, in möglichst wenig Wasser gelöst und mit einem Ueberschuss von Schwefelsäure und concentrirtem Alcohol versetzt; es entsteht eine Fällung, hauptsächlich aus Sulfanilsäure und Kaliumsulfat bestehend, während die Carbaminsäure in Lösung bleibt. Nach 24 Stunden wird filtrirt und die Lösung im Vacuum eingedampft, der erhaltene saure Syrup wird mit Wasser versetzt und mit Baryumcarbonat neutralisirt. Man filtrirt und entfernt aus dem Filtrat das Baryum mit der berechneten Menge Schwefelsäure. Die erhaltene Lösung wird mittelst Silbercarbonat entchlort, mit Schwefelwasserstoff behandelt, filtrirt, aufgekocht und eingedampft, der Rückstand mit absolutem Alcohol aufgenommen, die alcoholische Lösung wieder eingedampft, der Rückstand in Wasser gelöst, mit Thierkohle entfärbt und im Vacuum concentrirt. Die Sulfanilcarbaminsäure krystallisirt nun in federförmigen Lamellen, welche sehr leicht in Wasser, ziemlich leicht in absolutem Alcohol, nicht in Aether, Chloroform, Benzin löslich sind. — Die Analysen ergaben S 14,63 % (ber. 14,82), N 12,78 (ber. 12,96). Mit Natriumhypobromit tritt reichliche Entwickelung von Stickstoff ein, beim Kochen mit Jod eine dunkel orangerothe Färbung. In geschlossenem Rohr mit Barytwasser auf 135 bis 140° erhitzt, spaltet sich die Säure in Ammoniak, Kohlensäure und Sulfanilsäure. Neben der Carbaminsäure findet sich im Urin unveränderte Sulfanilsäure. Man erhält sie aus der alcoholischen Urinlösung, aus welcher das Natriumsalz der Carbaminsäure ausgefallen ist. Der Alcohol wird verjagt; der wässerige Rückstand gibt auf Zusatz von Salzsäure einen krystallinischen Niederschlag von Sulfanilsäure, der durch Umkrystallisiren und Entfärben mit Thierkohle gereinigt wird. Dieselbe kann auch aus der oben erwähnten aus Kaliumsulfat und Sulfanilsäure bestehenden Fällung erhalten werden. Die wässerige Lösung derselben wird mit Baryumcarbonat neutralisirt, filtrirt, eingeengt und mit Salzsäure versetzt. Herter.

51. J. Pruszynski: **Ueber das Verhalten der Amidosalicylsäuren im Organismus**[1]. Verf. untersuchte im Laboratorium von Prof. Nencki in Bern das Verhalten im Organismus von drei isomeren Amidooxybenzoësäuren, das heisst der Orthoamidosalicylsäure ($CO_2H : OH : NH_2 = 1 : 2 : 3$), der Paramidosalicylsäure ($CO_2H : OH : NH_2 = 1 : 2 : 5$) und der Amidoparaoxybenzoësäure. Die untersuchten Säuren wurden von Hunden in Dosen von 3 bis 8 Grm. pro die ohne wesentliche Störungen vertragen, am wenigsten noch die Amidoparaoxybenzoësäure. Antiseptische Eigenschaften kommen den Säuren in beschränktem Maasse zu. Am stärksten für die Bacterien entwickelungshemmend erwies sich noch die Orthoamidosalicylsäure. Diese letzte Säure, sowie die Paramidosalicylsäure werden von Hunden und Kaninchen zum grössten Theil als die entsprechenden Uramidosäuren = $C_6H_3(OH)(CO_2H)(NHCONH_2)$ ausgeschieden. Die Orthoamidosalicylsäure wurde zum geringen Theil unverändert aus dem Harne erhalten. Bei der Fütterung mit der Paramidosalicylsäure wurde ausser der Uramidosäure noch in geringer Menge eine schwarze amorphe Substanz erhalten, welche 53,2 % C, 3,89 % H und 9,2 % N enthielt. Nach Fütterung mit Amidoparaoxybenzoësäure hat Verf. das Umwandlungsproduct aus dem Harne nicht isolirt. Die Amidosalicylsäuren verhalten sich im Organismus ähnlich wie dies schon früher Salkowski [J. Th. **13**, 189] bezüglich der Metaamidobenzoësäure, die ebenfalls als Uramidosäure ausgeschieden wird, gezeigt hat. Pruszyński.

52. G. Schubenko: **Materialien zur Pharmakologie und Pharmacie gewisser aromatischer Substanzen**[2]. Salicylphenacetin geht fast unzersetzt durch den Organismus des Hundes und Menschen; es lassen sich nur geringe Mengen Salicylsäure im Harne nachweisen, auch die Menge der gepaarten Schwefelsäuren in demselben steigt nicht erheblich. Die Wiedergewinnung aus dem Harne wurde durchgeführt. Temperaturerniedrigende Eigenschaften gehen dem Salicylphenacetin ab. Zimmtäthylphenacetin wird im menschlichen Organismus theilweise zersetzt. Seine Spaltungsproducte: Paramidophenetol

---

[1]) Gazeta Lekarska 1889, No. 49 u. 50, pag. 972 u. 992. — [2]) Dissertation. St. Petersburg 1892, pag. 1—51.

scheidet sich theils gebunden an Glycuronsäure, theils an Schwefelsäure aus; Zimmtaldehyd wird zu Benzoësäure oxydirt und als solche ausgeschieden. Anilidoacetopyrocatechin und Anilidoacetopyrogallol finden sich im Hundeharn theils an Glycuron-, theils an Schwefelsäure gebunden. Paraoxybenzophenon durchwandert unzersetzt den Körper; dasselbe wirkt fäulnisshemmend. Tammann.

53. **Otto Schulz: Untersuchungen über die Wirkung des Chinon und einiger Chinonderivate**[1]. Die von C. Wurster [J. Th. **19**, 79] bekannt gegebenen Farbenreactionen, welche Chinon mit Tyrosin, Amidosäuren und Amiden gibt, werden im Wesentlichen bestätigt. Die Versuche mit Gelatin und mit Gelatingallerte, bei tagelanger Einwirkung des Chinons, haben gelehrt, dass das α-Glutin unter Schwarzbraunfärbung der Leimsubstanz in eine sehr widerstandsfähige Verbindung, unlöslich in kochendem Wasser, auch bei erhöhtem Drucke, umgewandelt wird, doch liess sich nicht feststellen, ob das Chinon oder ein Chinonderivat in demselben enthalten ist. Mit β-Glutin entsteht eine ähnliche Färbung der Flüssigkeit, während das Glutin selbst keine nachweisbare Veränderung erleidet. Eine ähnliche feste Verbindung bildet das Chinon mit Eiweiss. Bei diesen Umwandlungen wurde wiederholt die Bildung von Hydrochinon constatirt, möglicherweise wurde dabei Glutin und Eiweiss partiell oxydirt. Hämoglobin wird durch Chinon in Methämoglobin umgewandelt; dabei bleibt aber die Wirkung nicht stehen: Das Hämoglobin wird gespalten. Das Eiweiss mit Chinon verbunden scheidet sich aus, wobei die Flüssigkeit gallertig werden kann, und in der Ausscheidung ist auch das Hämatin mit enthalten, wahrscheinlich ebenfalls weiter oxydirt und mit Chinon verbunden. Schwefelammon stellt aus dieser hypothetischen Verbindung das Hämatin wieder her. Bei den Versuchen mit geformten und zwar lebenden Körperbestandtheilen fällt vor Allem ein rasches Aufhören der Lebenserscheinungen, sowie eine rasche Braunfärbung der Gewebe in die Augen. Versuche am lebenden Thiere ergaben zunächst starke Reizung der Nerven, welche sich in Schmerzensäusserungen erkennen lässt. Intravenöse Injection tödtet Kaninchen und Hunde binnen wenigen Stunden; bei Einführung per

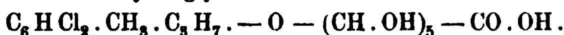
[1] Ing.-Dissert., Rostock 1892; 49 pag. Laborat. von Prof. O. Nasse.

os tritt Erbrechen und schwere Schädigung des Intestinaltractus ein. Im dunkelbraun-grünlichen Urin findet sich Hydrochinonglycuronsäure. Aehnlich dem Chinon verhält sich das Toluchinon. — Trichlorchinon und Tetrachlorchinon gleichen sich in ihren Wirkungen. Frisches Blut wird dadurch braun gefärbt, Oxyhämoglobin in Methämoglobin verwandelt. Chloranil erzeugt innerlich keine erkennbare Wirkung bei kleineren Gaben, grössere erzeugen Durchfall. Im Harn befinden sich dann Tetrachlorhydrochinonglycuronsäure und die Aetherschwefelsäure des Tetrachlorhydrochinons. Chloranilsäure oder Dichlordioxychinon, $C_6Cl_2(OH)_2O_2 + H_2O$, fällt Eiweiss und scheint in Form von Salzen, denen diese Eigenschaft abgeht, nicht schädlich zu wirken. Der Harn enthält nach Einführung des Körpers Glycuronsäure, vielleicht mit Hydrochloranilsäure gepaart. Chloranilaminsäure, $C_6Cl_2O_2(NH_2).OH + 3H_2O$, scheint im Thierkörper in Chloranilsäure verwandelt zu werden, welche dann weiter zu Hydrochloranilsäure reducirt wird. Andreasch.

54. **F. Blum: Ueber Thymolglycuronsäure**[1]. Verf. hat nach Verabreichung von Thymol (3 Grm. pro die) eine Säure im Harn aufgefunden, deren Chlorsubstitutionsproduct man in folgender Weise gewinnt. Jene Harnpartien, welche stärker nachdunkeln, werden gesammelt, filtrirt, dann mit einem Drittel ihres Volums an concentrirter Salzsäure und mit mindestens eben so viel einer verdünnten Lösung von unterchlorigsaurem Natron versetzt. Nach 96 St. ist die Krystallisation der Substanz beendet. Man löst die abfiltrirten Krystalle in Sodalösung und schüttelt die Lösung zur Entfernung der Chlorverbindungen des Thymols und Thymohydrochinons mit Aether aus, wodurch sie klar wird. Aus dem so gereinigten Natronsalze fällt Schwefelsäure die Substanz quantitativ in feinen weissen Nadeln aus. Die Elementaranalyse und die Bestimmung des Aequivalentgewichtes durch Titrirung mit Lauge ergaben $C_{16}H_{22}Cl_2O_8$ als Formel; es lag somit eine zweifach gechlorte Thymolglycuronsäure vor. Sie ist in kaltem Wasser unlöslich, in kochendem etwas löslich, leicht löslich in Alcohol, Aether, Aceton, Benzol, Alkalien; der Schmelzpunkt liegt bei 125 bis 126°, bei 116 be-

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 514—524.

ginnt sie zu sintern. Als specifisches Drehungsvermögen ergab sich $\alpha_D = - 66^0 11'$. Durch Kochen mit $5\,^0/_0$ iger Schwefelsäure wird die Säure in ein bisher unbekanntes Dichlorthymol und in Glycuronsäure gespalten. Da der gepaarten Säure die Eigenschaften eines Aldehydes fehlen, nimmt Verf. an, dass die Glycuronsäure als zweiwerthiger Alcohol in Reaction getreten ist. Danach wäre die Constitutionsformel der Dichlorthymolglycuronsäure:



$$C_6 H Cl_2 . CH_3 . C_3 H_7 . - O - (CH . OH)_5 - CO . OH .$$

Das Thymol wird mithin im Harne des Menschen abgeschieden: als Chromogen eines grünen Farbstoffs, als Thymolschwefelsäure, als Thymolglycuronsäure und als Thymolhydrochinonschwefelsäure [vergl. J. Th. **21**, 192]. Andreasch.

55. **Albanese und Barabini: Pharmakologische Untersuchungen über die Ketone** [1]). I. Theil. Die Autoren haben zunächst die gemischten Ketone untersucht, deren —CO-Gruppe je zwei verschiedene Reste vereinigt. 1. Methylphenylketon $CH_3 - CO - C_6 H_5$. Das in Substanz injicirte Keton ruft Lähmungserscheinungen hervor, welche zunächst das Hirn, dann das Rückenmark und schliesslich den Bulbus erfassen, sodass schliesslich Herzthätigkeit und Athmung pausirt. Zugleich lässt es, in kleinen Dosen wiederholt applicirt, die Thiere merklich abmagern. 2. Aethylphenylketon $C_2 H_5 - CO - C_6 H_5$. Seine Wirkung ist ganz analog der des Methylphenylketons, nur sind erst höhere Dosen toxisch und verläuft die ganze Reihe von Erscheinungen langsamer und gegliederter. Bei Säugethieren gelingt es durch 1,3 Grm. pro Kilo einen nicht sehr tiefen Schlaf hervorzurufen, durch 1,75 Grm. pro Kilo einen tiefen Schlaf von 9 Stunden; dabei sind der Blutdruck, Pulsfrequenz und Pulsgrösse normal. Am Tage nach dem Versuche und auch bei längerem Gebrauch (15 Tage lang) sind die Thiere in jeder Beziehung munter. 3. Das Propylphenylketon $C_3 H_7 - CO - C_6 H_5$ bringt dieselben Erscheinungen hervor. Nun müssen die wirksamen Dosen hier noch höher sein wie bei 2. 1,8 Grm. pro Kilo führt nur zu einem leichten Schlaf von 4 Stunden Dauer. Der Tod, durch 2,5 pro Kilo erzeugt, tritt unter

[1]) Ricerche farmacologiche sui chetoni Sicilia Medica 1891 und Annali di Chim. e di Farmac. **15**, 225.

Erlöschen der Reflexe, Speichelfluss und Bewusstseinsverlust auf. Auch hier führen kleine Dosen, wiederholt gegeben, zu rapidem Abmagern. Die Verff. stellen ihre Resultate in Parallele mit denen Albertoni's am Aceton erhaltenen: die Wirkung aller die Ketongruppe enthaltenden Substanzen sei eine ähnliche. Bei den untersuchten Ketonen scheint die Wirkung mit der Zahl der eintretenden Kohlenstoffatome abzunehmen. — II. Theil. 1. Dimethylketon $CH_3 - CO - CH_3$ 4 Grm. pro Kilo erzeugen einen Zustand von Trunkenkeit bei Hunden, tödlich wirken 8 Grm. pro Kilo. Mittlere Dosen, 5 Grm., rufen Erregung der Herzthätigkeit hervor. Auch hier tritt die lähmende Wirkung zuerst am Gehirn, dann an der Medulla, zuletzt erst am Bulbus auf. 2. Diaethylketon $C_2H_5 - CO - C_2H_5$ zeigt sich deutlich als Schlafmittel, welches die Herzthätigkeit nicht beeinflusst. In der Quantität von 0,5 in 100 Aq. in refracta dosi gegeben, hat es bei zwei Frauen als kräftiges Schlafmittel gewirkt. Es wirkt depressorisch auf die Nervencentra in der schon bekannten Reihenfolge. In schlafmachender Dosis bleiben Athmung und Herz unbeeinflusst. Die Einathmung durch die Lunge erzeugt die gleichen Erscheinungen. Die hypnotische Dosis variirt bei innerlicher Darreichung zwischen 1,0 und 1,5 pro Kilo. 3. Dipropylketon $C_3H_7 - CO - C_3H_7$ führt in der Dosis von 2,5 Grm. pro Kilo zu einem leichten und nur 2 bis 3 stündigen Schlaf. Die höhere Dosis von 3,0 pro Kilo wirkt auch nicht stärker hypnotisch und kann doch schon den Tod herbeiführen. 4. Diphenylketon $C_6H_5 - CO - C_6H_5$ ist unwirksam. So haben alle Ketone die Lähmung der Centra in der beschriebenen Reihenfolge an sich und ähneln sie nicht nur chemisch, sondern auch pharmakologisch den Alcoholen und Aldehyden. Es können ausserdem keine klaren Beziehungen gewonnen werden zwischen chemischer Constitution und pharmakologischer Wirkung, nur scheint die CH_3-Gruppe keinen, die C_2H_5-Gruppe einen günstigen Einfluss auf die hypnotisirende Wirkung zu haben. Rosenfeld.

56. M. Nencki und H. Boutmy: Ueber den Einfluss der Carboxylgruppe auf die toxische Wirkung aromatischer Substanzen[1].

[1]) Archives des sciences biologiques de St. Petersbourg **1**, 61—85 und Archiv für experim. Patholog. und Pharmac. **30**, 300—310.

Die Verf. erinnern zunächst daran, dass, wie namentlich Binz und Schulz gezeigt haben, unter den unorganischen Verbindungen diejenigen für den Organismus die stärkste toxische Wirkung haben, deren Molecül leicht veränderlich und unbeständig ist. Aus den zahlreichen Untersuchungen, die über das Verhalten aromatischer Substanzen im Thierkörper angestellt wurden, geht nun ebenfalls hervor, dass, sobald sie in ihrem Molecül die beständige Carboxyl- (CO_2H) oder Sulfogruppe (SO_3H) enthalten, ihre toxische Wirkung ausnahmslos herabgesetzt wird. So sind für die Organismen: Benzol und dessen Homologe, Naphtalin, Phenol und dessen Homologe, Anilin, Pyridin, Chinolin giftiger als wie die Benzoësäure, Naphtalincarbonsäure, die Oxybenzoësäuren, die Amido- und Oxyamidobenzoësäuren, die Pyridin- und die Chinolincarbonsäuren. Durch weitere Versuche wird diese Gesetzmässigkeit auch für das Acetanilid, Oxycarbanil und Phenacetin resp. deren Carbonsäuren bestätigt. Die dem Organismus zugeführten oder in ihm gebildeten Carbonsäuren werden entweder unverändert oder mit Glykocoll gepaart ausgeschieden. Die höchst oxydirte beständige Carboxylgruppe schützt die aromatische Carbonsäure vor jeder weiteren Veränderung, während die aromatischen Substanzen, die keine Carboxyl- oder Sulfogruppe enthalten, in das fortwährende Spiel der Oxydationen und Reductionen, auf denen das Leben der Organismen beruht, hineingezogen werden und so störend auf die normalen Processe im lebendigen Protoplasma wirken. Pruszyński.

57. Lazzaro: Ueber die Beziehung zwischen chemischer Constitution der Körper und ihrer pharmakologischen Wirkung[1]. I. Mittheilung: Ueber Ammoniak und seine Derivate. Verf. untersucht die substituirten Ammoniake und kommt zu folgenden Gesetzen. 1. Ammoniak wirkt krampferregend. 2. Durch Substitution eines Ammoniak-H durch ein Alcoholradical der Fettreihe hört diese Wirkung auf. 3. Die Substitution eines H durch ein Phenylradical beeinflusst die ursprüngliche Wirkung des Ammoniaks nicht. 4. Wird dagegen in den Anilinen ein H der Amidogruppe durch ein Alcohol-

[1]) Sul rapporto tra la costituzione chimica dei corpi e la loro azione farmacologica. Nota I: Sull ammoniaca e suoi derivate. Arch. per le sienze Med. XV. 16, citirt nach Centralbl. f. klin. Med. 1892, No. 30.

radical der Fettsäurereihe ersetzt, so hört die Krampfwirkung auf. 5. Wird beim Anilin ein H des Benzols substituirt, so bleibt die Krampfwirkung erhalten, wenn der substituirende Körper ein einfaches Element ist, z. B. Br, sie wird verstärkt, wenn er ein Alcoholradical ist, und aufgehoben, wenn er eine zusammengesetzte Gruppe ist (z. B. Amidobenzolsulfosäure). Rosenfeld.

58. **Oddi und Lo Monaco: Ueber den physiologischen und therapeutischen Werth des unorganischen Eisens**[1]. Die Verff. haben einen Hund 9 Tage lang bei durchaus eisenfreier Diät gehalten. Dabei wurden die Schleimhäute deutlich blässer, dementsprechend nahm das Hämoglobin erheblich ab, während sich eine microcythische Vermehrung der rothen Blutkörperchen zeigte. Zuletzt sank die Zahl der rothen Blutkörperchen, welche schwärzliche Granulationen und kleinere Formen aufwiesen. Als auf der Höhe dieser Veränderungen 8 Tage lang milchsaures Eisen gegeben ward, wurde die Beschaffenheit des Blutes normal, die Blässe der Schleimhäute verschwand und das Allgemeinbefinden hob sich. Ein Theil des Eisen war im Organismus retinirt worden. Rosenfeld.

59. **Karl Ullmann: Ueber Localisation des Quecksilbers im thierischen Organismus nach verschiedenartigen Anwendungsweisen von Quecksilberpräparaten**[2]. Thierversuche ergaben in Uebereinstimmung mit den Befunden von Ludwig, dass die Hauptmengen von Quecksilber sich in den drüsigen Organen anhäufen. Niere, Leber, Milz sind am reichsten daran, weiter schliesst sich der Darmtractus an, der stets mit seinem Inhalte untersucht wurde und von oben nach abwärts eine Steigung des Quecksilbergehaltes aufwies, so zwar, dass der Magen kaum wägbare Mengen, der Dickdarm beträchtliche Mengen enthielt. Geringe noch wägbare Mengen waren vorhanden in den Muskeln, in einzelnen Fällen auch in den Lungen, sowie in grösseren Blutmengen. Unwägbare Spuren oder nichts wurde gefunden in Gehirn, Speicheldrüsen, Pankreas, Schilddrüse, Galle, Knochensubstanz. Das relative Mengenverhältniss in den einzelnen Organen ändert sich nicht, wenn seit der letzten Application 1—3 Wochen verstrichen waren, nur waren die absoluten Werthe entsprechend kleiner. Andreasch.

---

1) Lo Sperimentale 1891 No. 13, citirt nach Centralblatt f. klin. Med. 1892, No. 3. — 2) Prager med. Wochenschr. 1892, No. 39.

60. **Paul Binet: Vergleichende Untersuchungen über die physiologische Wirkung der Alkali- und Erdalkalimetalle**[1]. Die allgemeinste Wirkung der Salze der Alkalien und der alkalischen Erden ist nach Verf. der Verlust der Erregbarkeit des Nervensystems und die Störung der Muskelcontractilität. Diesem letzten Stadium gehen Störungen der Respiration und der Herzthätigkeit vorher, welche auch direct, besonders bei Warmblütern zum Tode führen können. Bei letzteren zeigen sich häufig auch Erbrechen und Diarrhoe. Neben diesen gemeinschaftlichen Wirkungen treten besondere Erscheinungen auf, welche für die chemischen Gruppen der Metalle charakteristisch sind. Die Gruppe Lithium, Natrium, Kalium bewirkt Herzstillstand in Diastole, motorische Unthätigkeit, die Gruppe Calcium, Strontium, Baryum führt zu systolischem Stillstand des Herzens und erregt Contracturen, die besonders das Baryum charakterisiren. Das Calcium hat noch eine specielle Wirkung auf das Centralnervensystem: einen Zustand von Torpor mit Erhaltung der Reflexerregbarkeit und der Sensibilität. Das Magnesium nähert sich der ersten Gruppe, indem es ebenfalls Herzstillstand in Diastole bewirkt, es unterscheidet sich aber durch die frühzeitige Paralysirung des peripheren Nervensystems. Nach der toxischen Wirkung am Frosch besteht folgende Reihe sehr giftiger Metalle: Lithium, Kalium, Baryum, dann folgen die viel unschädlicheren: Calcium, Magnesium und Strontium, schliesslich Natrium, dem fast gar keine toxische Wirkung zukommt, wahrscheinlich in Folge der Gewöhnung der Vorfahren unserer heutigen Thierwelt an salzige Medien[2]. Bei Säugethieren ist wegen der Störung von Herz und Respiration das Baryum am giftigsten. Verf. vermisst die von Rabuteau aufgestellte Beziehung zwischen Giftigkeit und Atomgewicht der Metalle. Herter.

61. **M. Krüger: Ueber die quantitative Bestimmung geringer Mengen von Kalk**[3]. Verf. zeigt, dass die bekannte Hempel'sche

---

1) Recherches comparatives sur l'action physiologique des métaux alcalins et alcalins-terreux. Rev. méd. de la Suisse rom. 1892, août et sept., pp. 54; Comp. rend. **115**, 251—253. — 2) Vergl. Bunge, Lehrbuch der physiologischen und pathologischen Chemie, Leipzig 1887, 118. — 3) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 445—452.

Methode den Kalk durch Titration der an ihn gebundenen Oxalsäure mittelst Permanganats zu bestimmen, auch bei geringen Mengen von Kalk gute Resultate liefert. Die kalkhaltige Flüssigkeit wird mit Ammoniak, dann mit Essigsäure bis zur sauren Reaction versetzt, erwärmt und in der Wärme der Kalk durch Ammoniumoxalat gefällt. Nach 24 St. wird auf ein Filter (Schleicher und Schüll No. 588, $5^1/_2$ Cm.) filtrirt, darauf der Niederschlag mit heisser verdünnter Schwefelsäure (5 CC. zu 100 CC. Wasser) in Lösung gebracht und das Filter 5–6 mal mit derselben Flüssigkeit ausgewaschen. Das 25—30 CC. betragende Filtrat wird direct mit $^1/_{50}$-N.-Chamäleonlösung titrirt. Zur genauen Feststellung des Endpunktes wurde der Flüssigkeit nach der erfolgten Rothfärbung abwechselnd je 1 CC. $^1/_{50}$-N.-Oxalsäure und dann wieder Chamäleon bis zur Rothfärbung hinzugesetzt. Bei dreimaligem Oxalsäurezusatz erhält man so im Ganzen nach Abrechnung der für die hinzugefügte Oxalsäure berechneten Menge Chamäleon vier Werthe, welche nur um einige Hundertstel CC. differiren. Das Mittel gibt den richtigen Werth. Resultate genau (mittlerer procentischer Verlust 2,34).

Andreasch.

62. **J. Brandl und H. Tappeiner: Ueber die Ablagerung von Fluorverbindungen im Organismus nach Fütterung mit Fluornatrium**[1]. Einem ausgewachsenen Hunde von 12750 Grm. wurde vom 7. Februar 1890 bis 16. November 1891 mit seinem Futter wechselnde Mengen (0,1—1,0 Grm.) von Fluornatrium verabreicht. Um die Ausscheidung kennen zu lernen, wurde der Harn in einer Platinschale unter Zusatz von Soda und Chlorcalcium eingedampft, bei 110° vorsichtig getrocknet, verascht, zur Entfernung der Kohlensäure mit verdünnter Essigsäure abgedampft, der trockene Rückstand durch Erschöpfung mit heissem Wasser von löslichen Salzen befreit und mit reinem Quarz gemengt. Der Koth wurde ohne weiteres verascht und die Asche so wie die des Harns weiter behandelt. Die Bestimmung des Fluors geschah nach der Methode von Fresenius [Zeitschr. f. anal. Chemie **5**, 190], indem die Asche mit concentrirter

---

1) Zeitschr. f. Biologie **28**, 518—539; im Auszuge Münchener med. Wochenschr. 1892, No. 23.

Schwefelsäure erwärmt wurde und das entwickelte Fluorsilicium in in einer mit feuchtem Bimsstein gefüllten U-röhre aufgefangen und gewogen wurde. — Ein Gesammtüberblick über den Kreislauf des gefütterten Fluornatriums ergibt sich aus folgender Tabelle.

Zeit	Fluornatrium gefüttert	Fluornatrium durch Harn u. Koth ausgeschieden	Fluornatrium angesetzt
7. Febr. bis 28. Mai 1890	73,2	45,4	27,8
28. Mai bis 12. April 1891	157,5	136,3	21,2
12. April bis 16. Nov. 1891	172,2	148,8	23,4
Summa	402,9	330,5	72,6

Besondere Krankheitserscheinungen zeigten sich am Thiere nicht, nur fiel eine steife Haltung des Rückgrades auf. Am 16. November musste das Thier in Folge einer Kohlenoxydgasvergiftung getödtet werden; die wichtigsten Organe ergaben folgende Fluornatriummengen:

	100 Thl. wasserfreier Subst. %	Gewicht der frischen Organe Grm.	Fluornatrium Grm.
Blut	0,12	750	0,14
Muskeln	0,13	5710	1,84
Leber	0,59	360	0,51
Haut	0,33	1430	1,98
Skelet	5,19	2039	59,94
Zähne	1,00	25	0,23
		Summa	64,64

Nachdem sich die normalen Hundeknochen fast als fluorfrei erwiesen, muss diese ganze Menge auf das verfütterte Fluornatrium bezogen werden, sodass der Fehlbetrag gegenüber der Einnahme nur 7,8 Grm. oder 1,9 % der verfütterten Menge beträgt. Bei microscopischer Untersuchung zeigten sich in den Knochen krystallinische Ablagerungen, welche wahrscheinlich als Fluorcalcium anzusprechen sind.

Andreasch.

63. K. Ogata: Ueber eine neue Methode zur Bestimmung des Kohlenstoffgehalts der organischen Substanzen[1]. Das Princip

[1]) Arch. f. Hygiene **14**, 364—373.

der Methode besteht darin, die organische Substanz nach dem Verfahren von Kjeldahl durch Schwefelsäure zu oxydiren und die gebildete Kohlensäure in Barytwasser aufzufangen und zu titriren; das gleichzeitig entstehende Schwefeldioxyd wird durch eine Lösung von Permanganat absorbirt. Der Kjeldahl'sche Erhitzungskolben wird mittelst einer gut eingeschliffenen und passend gebogenen Glasröhre mit einer Waschflasche (c), die Wasser enthält, verbunden; an diese schliesst sich eine zweite Waschflasche mit Permanganat und daran die Pettenkofer'sche Röhre. In die Flasche c ist eine dritte, bis zum Boden reichende Glasröhre eingesetzt, durch welche mittelst einer am Ende der Kohlensäureröhre befindlichen Wasserluftpumpe während des ganzen Versuches kohlensäurefreie Luft gesaugt wird. Zur Oxydation werden 20 CC. einer Mischung aus gleichen Theilen conc. und rauchender Schwefelsäure und einige Tropfen Quecksilber verwendet. Die trockene Substanz wird am passensten in einem kleinen Schiffchen aus Staniol abgewogen, dieses dann zusammengebogen und in den Kolben einführt. Die erste Waschflasche enthält 100 CC. Wasser, die zweite 300 CC. kalt gesättigter Permanganatlösung; die Pettenkofer-sche Röhre wird mit 300 CC. Barytwasser (37 Grm. Barythydrat, 3,7 Grm. Chlorbaryum, 1000 CC. Wasser) beschickt, das Zurücktitriren geschah mit Oxalsäurelösung, 2,8636 Grm. im Liter. Stets wurde etwas zu wenig Kohlenstoff gefunden und zwar z. B. in absoluten Werthen (Mgrm.) bei Rohrzucker 0,7, Milchzucker 0,5, Harnstoff 0,6, Harnsäure 0,1; in Procenten wurden als Mittelwerthe gefunden:

	berechn.	gef.		berechn.	gef.
Rohrzucker	42,0	41,9	Harnsäure	35,7	35,57
Milchzucker	42,0	41,95	Schweinefett	76,5	76,23
Harnstoff	20,0	19,75			

Die Methode eignet sich auch für Fleisch, Milch, Harn, Fäces etc. Bei Flüssigkeiten thut man gut, dieselben vorher möglichst zu trocknen (im Staniolschiffchen), weil sonst die Oxydation zu lange währt. Länger als 3 Stunden dauerte kein Versuch. Die restirende Flüssigkeit kann selbstverständlich zu einer Stickstoffbestimmung benützt werden.

Andreasch.

V. Blut.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Hämoglobin, Blutgase.

*A. Hénocque, Analyse des Blutes in den lebenden Geweben, Hämatospectroscop mit blauen und gelben Gläsern, welche die Condensation, die Schwächung und die Auslöschung des Blutspectrums an der Oberfläche der Haut bewirken, chromatischer Analysator. Compt. rend. soc. biolog. 44, 821—824. Derselbe. Analyse des Blutes in den lebenden Geweben. Ibid., 847—851.

*Conr. Tomberg, zur Kritik des Fleischl'schen Hämometers. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 76 pag.

*R. Leepin, quantitative Hämoglobinbestimmungen nach Fleischl an Thieren unter der Einwirkung pharmakologischer Agentien. Ing.-Diss. Dorpat 1891. Karow, 116 pag.

*H. Grabe, Untersuchungen des Blutfarbstoffes auf sein Absorptionsvermögen für violette und ultraviolette Strahlen. Ing.-Diss. Dorpat, 1892.

64. F. Hoppe-Seyler, verbesserte Methode der colorimetrischen Bestimmung des Blutfarbstoffgehaltes im Blute und in anderen Flüssigkeiten.

*Em. Cattaneo, Untersuchungen über den Hämoglobingehalt im Blute der Neugeborenen. Ing.-Diss. Basel 1891.

*A. Smiechowski, über das erste Auftreten des Hämoglobins bei Hühnerembryonen. Ing.-Diss. Dorpat 1892.

*Heinr. Mey, zur Kenntniss des Hämoglobingehaltes des Blutes beim Typhus exanthematicus. Ing.-Diss. Dorpat 1891. Karow, 28 pag.

*Leop. Bernhard, Untersuchungen über Hämoglobingehalt und Blutkörperchenzahlen in der letzten Zeit der Schwangerschaft und im Wochenbett. Münchener medic. Wochenschr. 1892, No. 12 und 13.

*P. Regnard, die Anaemischen im Gebirge; Einfluss der Höhe auf die Bildung von Hämoglobin. Compt. rend. soc. biolog. 44, 470—472. Die Bestimmungen von Bert, Viault und Müntz haben gelehrt, dass die im Gebirge lebenden Thiere einen grösseren Gehalt an Hämoglobin im Blute haben als die niedriger lebenden und dass

dieselben deswegen trotz der Verdünnung der Luft, welche sie athmen, ihren normalen Bedarf an Sauerstoff aufnehmen. R. bemerkt zu diesen Untersuchungen, dass die Verschiedenheit anderer Lebensbedingungen hier mitwirken könne und hat desshalb in Paris einen Laboratoriumsversuch angestellt, in dem ein Meerschweinchen einen Monat lang unter einer Glocke gehalten wurde, in der die Luft bis zu dem einer Erhebung von 3000 M. entsprechenden Grade verdünnt war. Die respiratorische Capacität im Blute des Thieres betrug nach dieser Zeit 21 %, während die unter dem atmosphärischen Druck lebenden Controlthiere nur eine Capacität von 14 bis 17 % aufwiesen. R. empfiehlt desshalb Anaemischen den Aufenthalt im Gebirge. Herter.

65. H. Bertin-Sans und J. Moitessier, über die Bildung von Oxyhämoglobin vermittelst Hämatin und Albuminstoff.

66. Z. Donogány, einfache und sichere Art der Darstellung von Hämochromogen und Hämochromogenkrystallen.

67. M. Mühlmann, zur Pigmentmetamorphose der rothen Blutkörperchen.

68. G. Janecek, die Grenzen der Beweiskraft des Hämatinspectrums und der Häminkrystalle für die Anwesenheit von Blut.

*H. Hammerl, Untersuchungen über einige den Blutnachweis störende Einflüsse. Vierteljahrsschr. f. gerichtl. Medic. u. öffentl. Sanitätswesen 1890, 7. Heft.

*J. Kratter, über den Werth des Hämatoporphyrin-Spectrums für den forensischen Blutnachweis. Vierteljahrsschr. f. gerichtl. Medic. u. öffentl. Sanitätswesen 1892, Juli.

*A. v. Vorkampff-Laue, Beiträge zur Kenntniss des Methämoglobins und seiner Derivate. Ing.-Diss. Dorpat 1892.

Blutfarbstoffe bei niederen Thieren Cap. XIII.

*Schmitt, die Wirkung einiger der aromatischen Reihe angehöriger Antipyretica auf das Blut. Revue méd. de l'Est. 15. Sept. 1892. Oesterr.-ung. Centralbl. f. d. med. Wissensch. 4, No. 6. Nach Sch. wirken sämmtliche Mittel auf das Blut ein, indem sie bald das Oxyhämoglobin in Methämoglobin verwandeln, oder die respiratorische Capacität verringern, oder die Blutkörperchen zerstören. Man kann sie in folgende Gruppen eintheilen: 1. Antipyretica, die in mittleren Dosen blos den Sauerstoff mehr oder minder an das Hämoglobin fixiren: Antipyrin und Phenacetin. 2. Die Mittel, welche in mässigen Dosen eine intracorpusculäre Methämoglobinämie erzeugen: Anissäure, Thallin, Antithermin, Kairin, Exalgin, Methacetin, Acetylamidophenol. 3. Die Mittel, welche Methämoglobinämie mit Zerstörung der Blutkörperchen erzeugen: Acetanilid, Benzanilid, Formanilid, Methylformanilid und Pyrodin.

69. Gallerani, Resistenz des Hämoglobins im Hunger.
70. F. Jolyet und C. Sigalas, über den Stickstoff des Blutes.

*E. Lahousse, neue Untersuchungen über das Peptonblut. Bull. d. l'Acad. de Med. éd. de Belg. 1892; Centralbl. f. Physiol. 6, No. 24. Hämoglobingehalt und Salze haben infolge der Peptoneinspritzung nicht abgenommen, das Peptonblut absorbirt ebensoviel Kohlensäure wie das normale Blut. Bei morphinisirten Hunden verliert das Blut durch die Peptoneinspritzung seine Gerinnungsfähigkeit, ohne dass der Kohlensäuregehalt abnimmt, bei curarisirten Thieren steigt der Kohlensäuregehalt. Der Verlust der Gerinnbarkeit ist vom Kohlensäuregehalte unabhängig, denn es erhält seine Gerinnungsfähigkeit nicht nur durch Kohlensäure (Faur), sondern auch durch Zusatz kleiner Mengen von Oxal-, Essig- oder Salzsäure. Ebenso wirkte zweistündige Dialyse. Verf. nimmt daher an, dass das im peptonisirten Hundeblut enthaltene, die Coagulation verhindernde Princip auflöslich sei und durch Säuren seine Eigenschaften einbüsst.

*V. Grandis, über die Tension der Gase im Blut und im Serum der peptonisirten Thiere. Atti d. R. Acc. d. Lincei 1891, II, 471—478. Die Tension der Kohlensäure im Peptonblut ist grösser als im normalen; das Pepton wirkt wie eine Säure auf das Serum, indem es darin die Menge der Bicarbonate vermehrt.

*Ig. Salvioli, Veränderung des Blutes durch Peptone und lösliche Fermente. Rendiconti d. Acad. dei Lincei 7, 478—484; chem. Centralbl. 1892, I, 488. Normales Hundeblut wirkt zerstörend auf Kaninchenblut ein, indem es das Hämoglobin auflöst. Mischt man peptonisirtes oder diastatisches Hundeblut, so tritt diese Erscheinung nicht auf; man kann auch grössere Mengen Kaninchen ohne Störung injiciren. Die alkalimetrische Untersuchung und Bestimmung der Kohlensäure hat ergeben, dass das Hundeblut unter dem Einflusse von Pepton oder Diastase an seiner Alkalinität verliert.

*J. Baratynsky, über die Wirkung des Chloroforms auf die Farbe und den Gasaustausch des im Körper circulirenden Blutes. Wratsch 1892, pag. 1133—1167.

71. A. Jaquet, über die Wirkung mässiger Säurezufuhr auf Kohlensäuremenge, Kohlensäurespannung und Alkalescenz des Blutes.
72 W. Cohnstein, über die Aenderung der Blutalkalescenz durch Muskelarbeit.

*A. Loewy, über Titriren des Blutes. Centralbl. f. klin. Medic. 18, No. 34. Die bei der Blutalkalimetrie zur Verhinderung der Blutgerinnung benutzten Mittel wie Natrium- und Magnesiumsulfat bewirken Veränderungen, durch welche ein Theil des Alkalis in den Blutkörperchen zurückgehalten wird, so dass man zu niedere Werthe

erhält. Man verwendet zum Titriren am besten lackfarbiges Blut, das man durch Einfliessenlassen des Blutes in Glycerin oder Eiswasser herstellt. Andreasch.

*H. Bertin-Sans und J. Moitessier, über die Umwandlung von Kohlenoxyd-Hämoglobin zu Methämoglobin und über ein neues Nachweis-Verfahren für Kohlenoxyd im Blut. Compt. rend. 118, 210—211. Verff. bestreiten die Angabe von Weyl und von Anrep [J. Th. 10, 166], dass das Kohlenoxyd mit Methämoglobin eine Verbindung bilde. Sie fanden, dass das Gas aus einer Methämoglobinlösung durch das Einleiten von Wasserstoff oder Kohlensäure, sowie durch die Wirkung des Vacuum ebenso leicht ausgetrieben wird, als aus Wasser. Sie begründen darauf sogar eine Methode des Nachweises. Das zu prüfende Blut wird mit $^2/_3$ Volum Wasser verdünnt, dann in einem flachen Gefäss bei 40° mit Ferricyankalium in Pulver behandelt, um alles Hämoglobin in Methämoglobin überzuführen. Man entgast dann die Lösung mittelst eines Vacuum (4 Cm. Hg) und treibt die entwickelten Gase langsam durch eine mit sehr verdünnter Oxyhämoglobinlösung beschickte Cloëz'sche Röhre, wo das absorbirte Kohlenoxyd spectroscopisch nachgewiesen wird. Auf diese Weise konnten Verff. in 400 CC. Blut die Beimischung von $^1/_{15}$ Volum Kohlenoxydblut auffinden. Herter.

*H. Bertin-Sans und J. Moitessier, Nachweis von Kohlenoxyd im Blute. Bull. d. l. soc. chim. de Paris [3] 6, 663—665; chem. Centralbl. 1892, I, pag. 238.

*N. Gréhant, physiologischer Nachweis von Kohlenoxyd in einem Medium, welches nur $^1/_{10000}$ davon enthält. Compt. rend. 118, 289—290. Lässt man mittelst einer Golaz'schen Pumpe während einer halben Stunde durch 50 CC. defibrinirtes Hundeblut 200 CC. Luft mit $^1/_{10000}$ Kohlenoxyd hindurchstreichen, so sinkt die respiratorische Capacität des Blutes von 23,7 auf 23,0, es werden also 0,7 CC. Kohlenoxyd absorbirt. Steigert man durch eine Compression entsprechend 5 Atmosphären die Spannung des Gases in der Luft, so sinkt die Capacität auf 17,2, das Blut absorbirt also 6,5 CC. Kohlenoxyd. Herter.

73. N. Gréhant, Gesetz der Absorption von Kohlenoxyd durch das Blut eines lebenden Säugethieres.

Blutgerinnung, morphologische Elemente.

74. H. Griesbach, Beiträge zur Kenntniss des Blutes.
75. C. A. Pekelharing, über die Gerinnung des Blutes.
76. C. A. Pekelharing, über die Bedeutung der Kalksalze für die Gerinnung des Blutes.

77. L. Lilienfeld, hämatologische Untersuchungen.
78. L. Lilienfeld, über Leucocyten und Blutgerinnung.
79. L. Lilienfeld, über den flüssigen Zustand des Blutes und die Blutgerinnung.

*H. Griesbach, zur Frage nach der Blutgerinnung. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892. No. 27, pag. 497—500. G. hat in seiner Arbeit [dieser Band Ref. No. 74] nachgewiesen, dass bei der Blutgerinnung ausser den Kalksalzen, die Pekelharing allein für maassgebend hält [dieser Band Ref. No. 76], noch die amöboiden Blutzellen betheiligt sind. Daran anknüpfend werden einige Differenzen mit den Ansichten von Pekelharing besprochen. Gegenüber Lilienfeld [vorstehende Referate], der die Faserstoffgerinnung als eine Function des Kernes der amöboiden Zellen hinstellt, betont Verf., dass aus seinen Versuchen unzweideutig hervorgeht, dass es in erster Linie ein Theil des Zellenleibes ist, welcher durch Plasmoschise zerfällt, während der Kern noch intact bleibt. Andreasch.

*C. A. Pekelharing, Untersuchungen über das Fibrinferment. Amsterdam, J. Müller, 1892.

*A. Dastre, über die Bereitung von Blutfibrin durch Schlagen. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 426—427. D. macht darauf aufmerksam, dass die Menge des durch Schlagen erhältlichen Fibrin dem spontan sich abscheidenden nicht entspricht. Blutproben, welche spontan nicht coagulirten, lieferten beim Schlagen 0,012 bis 0,630 Grm. Fibrin pro L. Herter.

*A. Dastre, Beziehung zwischen dem Reichthume des Blutes an Fibrin und der Schnelligkeit der Coagulation. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 937—938. D. bestreitet, dass das Blut um so schneller gerinne, je weniger Fibrin es liefert; er beobachtete Blutportionen, welche nur ein Zehntel der normalen Fibrinmenge lieferten und dabei sehr langsam gerannen. Herter.

*A. Dastre, Glycose nach der Defibrinirung. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 998—999. D. untersuchte den Einfluss, den die totale Defibrinirung eines Thieres auf den Zuckergehalt des Blutes hat. Er entnahm das Blut, defibrinirte dasselbe und injicirte es wieder, bis dasselbe kein Fibrin mehr lieferte. Zahlreiche Bestimmungen zeigten, dass das Blut schliesslich etwas ärmer an Zucker wird, dass die erhaltenen Werthe bei der letzten (neunten bis siebenten) Blutentnahme (0,89 bis 1,58 ‰) immer noch innerhalb der normalen Grenzen bleiben. Das Blut hatte anfänglich 0,97 bis 2,38 ‰ Zucker enthalten. Das so erhaltene nicht gerinnbare Blut verringert beim Stehen allmählich seinen Zuckergehalt wie das normale. Herter.

*P. Grützner, einige neuere Arbeiten, betreffend die Gerinnung des Blutes. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 1 und 2. Zusammenfassendes Referat.

*Gürber, weisse Blutkörperchen und Blutgerinnung. Sitzungsbericht d. physik.-medic. Gesellsch. zu Würzburg 1892, pag. 95—100. Ausführlichere Mittheilung in Aussicht gestellt.

*G. Hauser, ein Beitrag zur Lehre von der pathologischen Fibringerinnung. Deutsches Arch. f. klin. Med. **50**, 363—380.

*P. Kollmann, über den Ursprung der faserstoffgebenden Substanzen des Blutes. Ing.-Diss. Dorpat, Karow, 81 pag.

*S. Fubini, über das von den Blutegeln gesogene Blut. Moleschott's Unters. z. Naturlehre **14**, 520—521.

*Heinr. Hellin, der giftige Eiweisskörper Abrin und seine Wirkung auf das Blut. Ing.-Diss. Dorpat 1891, Karow, 108 pag.

*J. Corin und G. Ansiaux, über die Gerinnung des Serumalbumins aus Rindsblut durch Hitze. Bull. de l'acad. royal. Belgiques **21**, 345—361. Centralbl. f. Physiol. **5**, 826. Bei den Untersuchungen wurde stets zuerst das Paraglobulin durch Magnesium- oder Ammoniumsulfat ausgefällt. Es ergab sich: Salze setzen den Zeitpunkt der Coagulation herab, Verdünnung verlangsamt dieselbe (1—2 St.). Bisher hat man geglaubt, dass die Trübung und die Flockenbildung bei verschiedener Temperatur auftreten. Verff. finden jedoch, dass zwischen dem Stadium der Opalescenz und dem der Flockenbildung eine Reihe von Uebergängen existiren; man kann die Trübung als den ersten Grad der Coagulation der Eiweisskörper ansehen. Erhält man eine bereits opalescente Eiweisslösung längere Zeit auf derselben Temperatur, so kommt es zur Flockenbildung. Bei kurzem Erwärmen lösen sich die Flocken beim Abkühlen und Schütteln wieder auf; wenn man länger erwärmt hat, lösen sich die Flocken erst nach dem Abfiltriren in destillirtem Wasser. Diese Löslichkeit der Flocken gibt ein Mittel ab, die verschiedenen Eiweisskörper des Serums zu trennen und rein darzustellen. Man muss die Flocken längere Zeit bei der niedrigsten Temperatur, bei der sie auftreten, erwärmen, dann abfiltriren, in destillirtem Wasser auflösen und diese Operation mehrere Male wiederholen. Die Verff. finden die Coagulationstemperatur für β-Albumin bei 73—74° C., für γ-Albumin bei 79—80°, wenn das Serum nach Hammarsten's Methode behandelt ist. In Gegenwart von Ammoniumsulfat sind diese Temperaturen einige Grade niedriger.

*A. Schmidt, zur Blutlehre. Leipzig, Verlag von Vogel. Durch Berliner Ber. **25**, Referatb. 950. Die Muttersubstanz des Fibrinfermentes befindet sich im Blutserum, Verf. nennt sie Prothrombin. Sie selbst ist nicht dargestellt worden, doch ergibt sich ihre Existenz daraus, dass nach Zerstörung des Fibrinfermentes im Serum neue

Mengen des Fermentes erzeugt werden können. Dies geschieht durch Zusatz der „zymoplastischen Substanzen", d. h. der Alcoholextractivstoffe der Zellen, welche vom Zymogen das Enzym abspalten. In der Zelle gibt es eine Substanz (Cytoglobin), welche die Fähigkeit hat, die Gerinnung zu hemmen. Diese Substanz und ihr Spaltungsproduct (Präglobulin) können direct durch Zusammenbringen mit Blutserum in Paraglobulin übergeführt werden. Das Fibrinogen, das zweite Globulin des Blutes, ist ein Derivat des Paraglobulins.

*Chabrié, über eine neue Albuminoidsubstanz des menschlichen Blutserums. Gaz. méd. de Paris 1891, No. 45. Bei Nephritischen, bei Pneumonie, Syphilis und auch bei Gesunden soll im Blute eine eigenthümliche Globulinsubstanz vorkommen, die Verf. Albumon nennt. Darstellung und Eigenschaften werden näher beschrieben.

80. A. E. Wright, eine Studie über die durch Injection von Wooldridge's Gewebefibrinogen bewirkte intravasculäre Coagulation.

Cl. Fermi, Lösung des Fibrins durch Salze und verdünnte Säuren. Cap. I.

*G. Bizzozero, über die Blutplättchen. Internat. Festschr. zu Virchow's 70. Geburtstage. Berlin 1891.

*M. Loewit, die Präexistenz der Blutplättchen. Centralbl. f. allg. Pathol. 1891, No. 25.

*J. Weiss, Beiträge zur histologischen und microchemischen Kenntniss des Blutes. Mitth. a. d. embryol. Inst. Wien **5**, 1892.

*H. Freiberg, experimentelle Untersuchungen über die Regeneration der Blutkörperchen im Knochenmark. Ing.-Diss. Dorpat 1892.

*M. Grünberg, experimentelle Untersuchungen über die Regeneration der Blutkörperchen in den Lymphknoten. Ing.-Diss. Dorpat 1891.

*R. v. Braunschweig, experimentelle Untersuchungen über das Verhalten der Thymus bei der Regeneration der Blutkörperchen. Ing.-Diss. Dorpat 1891.

*G. Grigorescu, über die Möglichkeit, die Blutkörperchen des Menschen von den Blutkörperchen der anderen Säugethiere zu unterscheiden. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 325—328.

81. O. Lange, Volumbestimmungen der körperlichen Elemente im Schweine- und Ochsenblute.

82. H. Wendelstadt und L. Bleibtreu, Bestimmung des Volumens und des Stickstoffgehaltes des einzelnen Blutkörperchens im Pferde- und Schweineblut.

83. H. Rosin, Blutuntersuchungen mittelst der Centrifuge.

84. G. Gärtner, über eine Verbesserung des Hämatokrit.

*E. Niebergall, der Hämatokrit, ein Apparat zur Bestimmung des Volumens der rothen und weissen Blutkörperchen im Blute des Menschen. Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte **22**, 105—108.

*M. Bethe, Beiträge zur Kenntniss der Zahl- und Maassverhältnisse der rothen Blutkörperchen. Ing.-Diss. Strassburg 1891.

*E. Reinert, die Zählung der Blutkörperchen und deren Bedeutung für Diagnose und Therapie. Leipzig, F. C. W. Vogel, 1891.

*H. Schaper, Blutuntersuchungen mittelst Blutkörperchenzählung und Hämoglobinometrie. Ing.-Diss. Göttingen 1891, 47 pag.

*Viault, physiologische Wirkung des Bergklima. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 569—570. V. hat auf dem Pic du Midi (2877 M.) seine auf den peruanischen Cordilleren angestellten Beobachtungen wiederholt. Innerhalb 14 Tagen stieg daselbst die Zahl der Blutkörperchen um 2 Millionen pro Kubikmillimeter beim Kaninchen und um 1 Million bei Hühnern. Mittelst Jolyet's Colorimeter wurde eine entsprechende Erhöhung des Hämoglobin-Gehaltes constatirt. Beim Menschen und beim Hund waren die Resultate weniger ausgesprochen, doch bemerkte man auch hier zahlreiche junge Blutkörperchen in dem Blut der kürzlich auf den Berg gebrachten Individuen. In höheren Orten (4392 M.) hat Verf. früher auch bei dieser Species eine entschiedene Vermehrung der Blutkörperchen nachgewiesen. Herter.

*Max Glogner, Blutuntersuchungen in den Tropen. Virchow's Arch. **128**, 160—180. Verf. untersuchte (in Padang auf Sumatra) Blut von erwachsenen, gesunden eingewanderten Europäern und von Eingeborenen und fand im Mittel folgende Zahlen:

	Zahl d. roth. Blutkörperchen nach Thoma-Zeiss pro Cbmm.	Hämoglobin in Proc. mit d. Fleischl-schen Hämometer je nach Intensität d. Beleuchtung.	Hämoglobin in Proc. mit dem Gower'schen Apparate.	Spec. Gew. nach Hammerschlag.
bei Europäern	5,282.666 (51 Fälle)	87,4—95,5 (80 Fälle)	109,1 (15 Fälle)	1054,4 (15 Fälle)
„ Eingeborenen	5,578.000 (30 Fälle)	91,9—90,2 (35 Fälle)	118,0 (15 Fälle)	1055,0 (15 Fälle)

Das Blut der in den Tropen lebenden Europäer zeigt daher etwas kleinere Werthe als dasjenige der Eingeborenen, sowie der in Europa Lebenden. Die Abhandlung enthält noch eine abfällige Kritik der denselben Gegenstand betreffenden Untersuchungen von C. Ejkmann. Horbaczewski.

*C. Ejkmann, Blutuntersuchungen in den Tropen. Erwiderung auf Glogner's gleichbetitelte Abhandlung. Virchow's Arch. **180**, 196—204. Polemisches.

*Theod. Lackschewitz, über die Wasseraufnahmefähigkeit der rothen Blutkörperchen nebst einigen Analysen pathologischen Blutes. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 43 pag.

85. H. J. Hamburger, über den Einfluss von Säure und Alkali auf defibrinirtes Blut.

86. H. Hamburger, über den Einfluss der Athmung auf die Permeabilität der Blutkörperchen.

87. Castellino, über die Einwirkung des Serums aus pathologischem Blute auf die physiologischen rothen Blutkörperchen.

88. Maragliano, Beitrag zur Pathologie des Blutes.

*Otto Taussig, über Blutbefunde bei acuter Phosphorvergiftung. Arch. f. experim. Pathol. und Pharmak. **30**, 161—179. Entgegen der bisherigen Annahme findet Verf., dass der Phosphor beim Menschen in toxischer Dose keine Zerstörung der Blutkörperchen bewirkt, sondern eine transitorische Vermehrung ohne gleichzeitige Steigerung des Hämoglobingehaltes. Bei Kaninchen tritt weder eine Vermehrung noch eine Verminderung der rothen Zellen ein, bei Hühnern dagegen bewirkt eine letale Dose in Uebereinstimmung mit den Versuchen von Fränkel und Röhmann eine enorme Zerstörung der rothen Blutkörperchen. Andreasch.

Fr. Krüger, Zusammensetzung des Blutes bei Anämie und Leukämie. Cap. XVI.

Gesammtblut, Eiweisskörper, Zucker.

89. Alb. Hammerschlag, eine neue Methode zur Bestimmung des specifischen Gewichtes des Blutes.

90. Alb. Hammerschlag, über das Verhalten des specifischen Gewichtes des Blutes in Krankheiten.

*Menicanti, über das specifische Gewicht des Blutes und dessen Beziehung zum Hämoglobingehalte. Deutsches Arch. f. klin. Medic. **50**, 407—422. Kurz zusammengefasst, ergab sich: 1. Bei Gesunden steht das spec. Gewicht des Blutes mit dem Hämoglobingehalte in bestimmtem, constantem Verhältnisse mit sehr geringen, verschwindend kleinen individuellen Schwankungen. 2. Dasselbe kommt bei Chlorose, bei gewöhnlichen Anämien und anderen Krankheiten vor. Bei der Schwangerschaft und manchmal bei den Herzkranken wechselt dies Verhältniss so, dass dem gleichen Hämoglobingehalte ein kleineres spec. Gewicht entspricht. Andreasch.

91. H. Schlesinger, über die Beeinflussung der Blut- und Serumdichte durch Veränderungen der Haut und durch externe Medicationen.

*O. Th. Siegl, über eine Verbesserung der Roy'schen Methode zur Blutdichtebestimmung und damit angestellte Untersuchungen bei Kindern. Prager medic. Wochenschr. 1892, No. 20, 21, 22.

*M. J. Oertel, Beiträge zur physikalischen Untersuchung des Blutes. Deutsches Arch. f. klin. Medic. **50**, 293—316.

*Sophie Scholkoff, zur Kenntniss des specifischen Gewichtes des Blutes unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen. Ing.-Diss. Bern 1892, 20 pag.

*Sigism. Kröger, ein Beitrag zur Physiologie des Blutes. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 39 pag.

*W. Ostrowsky, quantitative Analysen des Blutes tragender Hunde und Katzen. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 34 pag.

*R. Holz, über die Unterschiede in der Zusammensetzung des Blutes männlicher und weiblicher Katzen, Hunde und Rinder. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 26 pag.

*Schröder, Untersuchungen über die Beschaffenheit des Blutes von Schwangeren und Wöchnerinnen, sowie über die Zusammensetzung des Fruchtwassers und ihre gegenseitigen Beziehungen. Ing.-Diss. Leipzig 1890; referirt Centralbl. f. Gynäkol. **15**, 617.

*B. Dorn, Bluntuntersuchungen bei perniciöser Anämie. Ing.-Diss. Berlin 1891.

*Ernst Landergren und Rob. Tigerstedt, Studien über die Blutvertheilung im Körper. 2. Abh. Skandiv. Arch. f. Physiol. **4**, 241—280.

*J. Osterspoy, die Blutuntersuchung und deren Bedeutung bei Magenerkrankungen. Ing.-Diss. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No. 31, pag. 591.

*H. Chr. Geelmuyden, von einigen Folgen übergrosser Blutfülle. Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 480 bis 496. Es ergab sich unter Anderem: Ein Hund, in dessen Gefässe eine grössere Menge lebendigen Blutes von aussen her zugeführt wurde, zeigt keine Störungen seines Befindens. Er scheidet mit dem Tagesharn ein grösseres Gewicht an Stickstoff aus, als die mit dem Futter gereichten Eiweissstoffe liefern können. Mit dem Gewichte des zugeführten Blutes steigt auch die ausgeschiedene Stickstoffmenge; die Ausscheidung erstreckt sich auf mehrere Tage und dauert um so länger, je mehr Blut zugeführt wurde. Andreasch.

92. T. Irisawa, über die Milchsäure im Blut und Harn.

*R. Lépine und Barral, über die Glycolyse des in einer an beiden Enden verschlossenen Vene enthaltenen Blutes. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 220—221. Arthus [J. Th. **21**, 100] beobachtete keine Abnahme des Zuckergehaltes in einer abgeschnürten Jugularvene vom Pferd und schloss daraus auf das Fehlen von glycolytischem Ferment im lebenden Blut. Verff. erklären diesen Befund durch die in der Vene stattfindende schnelle Senkung der Blutkörperchen, welche das, übrigens bei Herbivoren weniger reichliche, Ferment enthalten. Wurde das Blut in der Vene in Bewegung erhalten, so liess sich eine Abnahme des Zuckergehaltes constatiren, einmal von 0,74⁰/₀₀ bis auf 0,47⁰/₀₀. Herter.

93. M. Arthus, Glycolyse im Blute.

94. M. Bial, über die diastatische Wirkung des Blut- und Lymphserums.

95. F. Röhmann, zur Kenntniss des diastatischen Fermentes der Lymphe.

96. M. Bial, weitere Beobachtungen über das diastatische Ferment des Blutes.

F. Röhmann, Verzuckerung der Stärke durch Blutserum. Cap. III.

97. F. Kraus, über die Zuckerumsetzung im menschlichen Blute ausserhalb des Gefässsystems.

*J. Seegen, über die Umsetzung von Zucker im Blute. Centralbl. f. Physiol. **5**, No. 25 und 26. Lépine nimmt an, dass die Umsetzung des Zuckers im Blute ein normaler Lebensvorgang ist. Nach S. lässt sich der umgesetzte Zucker weder als Milchsäure noch als Kohlensäure nachweisen. Verf. hat eine Reihe von Versuchen mit Chloroformzusatz ausgeführt, aus denen hervorging, dass dieser Zusatz ohne Einfluss auf die Zuckerumsetzung ist; dieser Vorgang kann mithin nicht eine Function des lebenden Blutes sein, sondern ist durch Fermente veranlasst. Die Zuckerumsetzung ist wahrscheinlich ein postmortaler Vorgang; damit fallen auch die von Lépine gemachten Annahmen über das Entstehen und Fehlen des glycolytischen Fermentes im Blute. Andreasch.

98. M. Colenbrander, über die Zersetzung des Zuckers im Blute.

99. R. Lépine, über die Bildung von Zucker im Blute auf Kosten der Peptone.

100. J. Seegen, die Enteiweissung des Blutes zum Behufe der Zuckerbestimmung.

101. J. Seegen, über eine neue Methode der Enteiweissung zum Behufe der Zuckerbestimmung.

102. M. Pickardt, der Nachweis von Traubenzucker im Blute.

103. A. Jacobsen, über die reducirenden Substanzen des Blutes.
104. Huppert, über das Vorkommen von Glycogen im Blute.
105. G. Salomon, über das Vorkommen von Glycogen im Blute.
106. E. Freund, über das Vorkommen von thierischem Gummi in normalem Blute.
107. Berthelot und G. André, über die Fäulniss des Blutes.
E. Salkowski, über die durch das Blut bewirkte Oxydationsvorgänge. Cap. XIV.

---

64. **F. Hoppe-Seyler: Verbesserte Methode der colorimetrischen Bestimmung des Blutfarbstoffgehaltes in Blut und in anderen Flüssigkeiten**[1]. Das Vergleichen von Blutlösungen mit rothem Glase oder mit einer Mischung von Carmin und Picrinsäure zum Zwecke der quantitativen Bestimmung ist ganz verwerflich, weil die erwähnten Farben mit der der Blutlösung nie genau übereinstimmen. Am zweckmässigsten bedient man sich einer Normallösung von CO-Hämoglobin (von 3—4,5 % Hämoglobingehalt), die durch Lösen eines 2—3 mal umkrystallirten CO-Hämoglobin aus Hunde- oder Pferdeblut (nach dem vom Verf. angegebenen Verfahren dargestellt) bereitet wird, und deren Gehalt man durch Eindampfen einer Parthie und Trocknen bei 120° C. ein für alle Mal genau bestimmt. Eine solche Lösung, in gut verschlossenen Fläschchen aufbewahrt, hält sich Jahre lang unverändert und wird für die Ausführung der Bestimmung auf einen Gehalt von ungefähr 0,2 % (0,18—0,23) CO-Hämoglobin verdünnt. Die Blutlösung, in welcher der Blutfarbstoffgehalt bestimmt werden soll, wird derart vorbereitet, dass das zu untersuchende Blut (eventuell genügen 1—2 Tropfen) in einem cylindrischen, mit einem Fuss versehenen Glasröhrchen, welches ungefähr 5 Ccm. fasst und in $^1/_{10}$ Ccm. genau getheilt ist, aufgefangen, gewogen, mit einem Glasstäbchen gut umgerührt und mit einem Tropfen nicht zu conc. Sodalösung versetzt wird. Nach dem Abspritzen des Stäbchens wird genau auf 5 Ccm. verdünnt und ein langsamer Strom von CO-Gas durchgeleitet. Von der Lösung filtrirt man in ein zweites Glasröhrchen genau 4 Ccm. und verwendet dieselben zur Bestimmung. Die Farbenvergleichung geschieht in der

[1] Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 505—513.

vom Verf. construirten »colorimetrischen Doppelpipette«. Dieselbe besteht aus zwei Messingrahmen von 5 Mm. Durchmesser, plan abgeschliffen, die durch eine Messingfassung festgehalten werden. Die Hälfte jeder Rahmenöffnung ist mit einem planparallel abgeschliffenen Glaskörper von 5 Mm. Durchmesser erfüllt. Beide Messingrahmen sind von aussen und von einander durch polirte Glasplatten begrenzt. Die erwähnten Glaskörper sind so angebracht, dass der eine in einem Rahmen links, der andere im anderen Rahmen rechts liegt. Hinter dem ersten und vor dem zweiten Glaskörper resultirten zwei 5 Mm. im Durchmesser messende Hohlräume, die zur Aufnahme der zu vergleichenden Blutlösungen dienen. Diese letzteren werden mittelst in die Rahmen eingefasster und mit Quetschhähnen versehener Röhrchen in die Pipetten aufgesaugt. Sieht man nach der Füllung gerade von vorn auf den Apparat, so fallen die Begrenzungsflächen der Flüssigkeiten an den Glaskörpern in eine feine verticale Linie (wie im Soleil-schen Saccharimeter), was bei der Ausführung einer scharfen Farbenvergleichung von grösster Wichtigkeit ist. Zur Belichtung benützt man eine weisse, nicht glänzende Papierfläche bei Tageslicht oder weisse Wolken am Himmel. Bei der Ausführung der Bestimmung wird die zu untersuchende Blutlösung mit CO-Gas geschütteltem Wasser so lange verdünnt, bis die Farbe derselben mit derjenigen der Normallösung übereinstimmt. Bei zahlreichen Bestimmungen mit dieser colorimetrischen Doppelpipette ergab sich unter nicht ganz günstigen Bedingungen als möglicher Fehler 4 % des Hämoglobingehaltes, jedoch hat der Fehler in Wirklichkeit selten 2 % überstiegen und war in nicht geringer Zahl von Bestimmungen verschwindend gering. Diese Doppelpipette kann auch so aufgestellt werden, dass die beiden vergleichenden Lösungen auch mit dem Spectroscop oder Spectrophotometer geprüft werden können. Horbaczewski.

65. **H. Bertin-Sans und J. Moitessier: Ueber die Bildung von Oxyhämoglobin vermittelst Hämatin und Albuminstoff**[1]. Verff. fällten defibrinirtes Blut vom Ochs oder Meerschweinchen durch 2 Volum Aether 56°, behandelten den Niederschlag auf dem Filter mit kochendem Alcohol 95°, der 8—10 % Weinsäure enthielt.

[1]) Compt. rend. **114**, 923—926.

Die erhaltene Lösung wurde tropfenweise in einen Ueberschuss von Aether 65° eingebracht und der flockige Eiweiss-Niederschlag mit Aether gewaschen und in Wasser gelöst. Die ätherische Hämatin-Lösung wurde abgedampft, der Rückstand in wenig Alcohol aufgenommen. Fügten sie nun vor dem Spalt des Spectroscops zu dieser alcoholischen Hämatinlösung die obige farblose Eiweisslösung, und so viel Wasser, dass die alcoholische Lösung acht- bis zehnfach verdünnt wurde, so wanderten die Absorptionsstreifen; die Mitte des ersten derselben wurde von λ 626 auf λ 648 verlegt. Neutralisirten sie nun sehr langsam das Gemisch mit 1 % Natronlauge, so wanderte die Mitte des Streifens auf λ 633; die Flüssigkeit enthielt jetzt saures Methämoglobin. Einige Tropfen Ammoniumsulfid liessen nun sehr deutlich zunächst das Spectrum des Oxyhämoglobin, dann dasjenige des reducirten Hämoglobin auftreten. Auch konnten Verff. aus dem sauren Methämoglobin vermittelst Schwefelwasserstoff Hämoglobin bilden. Ohne vorherige Trennung der Componenten wurde die Reaction folgendermaassen ausgeführt. Man setzte zu der alcoholischen sauren Lösung des Aetherniederschlages direct Wasser, Natronlauge und Ammoniumsulfid. Statt des Aetherniederschlages wurde in anderen Fällen krystallisirtes Oxyhämoglobin vom Hunde genommen. Herter.

66. **Zacharias Donogány: Einfache und sichere Art der Darstellung von Hämochromogen und Hämochromogenkrystallen**[1]. Hämochromogen, d. h. reducirtes Hämatin ist mit Hülfe verschiedener Verfahren herzustellen, doch sind dieselben langwierig und umständlich (S. Hoppe-Seyler's Verfahren, J. Th. **10**, 99 und jenes Trasaburo Araki's, J. Th. **20**, 92). Verf. schlägt hierzu folgenden einfachen Weg ein: Ein Tropfen defibrinirten Blutes wird mit der gleichen Menge Pyridin am Objectträger gemengt und mit einem Deckgläschen verschlossen, hierauf jedoch sofort unter dem Spectroscop betrachtet. Die Blutzellen verschwinden, das Blut wird lackfarbig und der ganze Tropfen nimmt lebhaft bräunlichrothe Farbe an. Im Spectrum sind zwei sehr schöne Absorptionsstreifen wahrzunehmen, der eine zwischen D und E der Fraunhofer'schen

[1]) Orvosihetilap, Budapest 1892, S. 601. (Vorläufige Mittheilung.)

Linien ist sehr intensiv und scharf begrenzt, der zweite erfüllt den Raum zwischen E und b vollständig, ist blasser und nicht so scharf begrenzt; in breiterer Schicht fliessen beide Streifen zu einem einzigen, breiten Absorptionsstreifen zusammen. In dem vorher mit Schwefelammon reducirten Blute, aber auch in solchem, welches nicht mit Schwefelammonium behandelt war, erscheinen nach einigen Stunden kleine stern- oder ährenförmig gruppirte, dunkler oder lichter bräunlichrothe Hämochromogenkrystalle. Ihrer geringen Grösse wegen können sie mittelst des Microspectroscopes nicht untersucht werden; nachdem sie jedoch in dem so dargestellten Hämochromogen immer nachzuweisen sind, weiter, bei dessen Ueberführung in Hämatin verschwinden, so ist ihre Identität zweifellos. Das Präparat ist unter Zutritt der atmosph. Luft unbeständig; das rothe Hämochromogen geht, besonders an den Rändern, in braunes Hämatin über und nach Verlauf von einigen Tagen verschwindet aus dem ganzen Präparat das Hämochromogen; es findet sich dann nur ein Absorptionsstreifen, welcher dem Hämatin in alkalischer Lösung entspricht. Auch im Proberohr kann aus dem mit Wasser verdünnten defibrinirten Blute und Pyridin Hämochromogen hergestellt werden; die Hälfte der Flüssigkeit wird in ein anderes Proberohr abgegossen und mit Luft öfters geschüttelt. Nach Verlauf einiger Minuten verwandelt sich das rothe Hämochromogen in braunes Hämatin. Der Farbenunterschied zwischen beiden Flüssigkeiten ist sehr gross, entsprechend diesem ist auch der spectroscopische Befund. Liebermann.

67. **M. Mühlmann: Zur Pigmentmetamorphose der rothen Blutkörperchen**[1]. Verf. untersuchte das an der Wand der Arachnoidealgefässe vorkommende gelbe Pigment, welches glänzende, goldgelbe, gelbgrüne, sowie blassgelbe bis beinahe farblose Körner und Körnchen von sehr variabler Grösse und in gruppenweiser Anordnung darstellt und fand, dass dasselbe namentlich an frischen Objecten Eisenreaction zeigt, was auf den hämotogenen Ursprung hinweist und dass dann das Eisen in das umgebende Medium übergeht und die Pigmentkörner zu eisenlosen „Gallenfarbstoffpigmentkörnern" werden, die verschieden ausfallende Gallenfarbstoffreaction zeigen. Horbaczewski.

68. **G. Janecek: Die Grenzen der Beweiskraft des Hämatinspectrums und der Häminkrystalle (Teichmann's Krystalle) für**

[1] Virchow's Arch. **126**, 160—186.

die Anwesenheit von Blut[1]. J. empfiehlt die spectralanalytische Untersuchung auf Stokes' Hämatin. Das Untersuchungsobject wird mit conc. Cyankaliumlösung behandelt und die so erhaltene Lösung spectroscopirt. Man sieht dann im Spectrum entweder ein deutliches, breites Band im Grün, welches dem Bande des reducirten Hämoglobins sehr ähnlich ist, oder bloss eine Beschattung dieses Theils des Spectrums. Auf Zusatz von einigen Tropfen Schwefelammon löst sich das breite Band in zwei Bänder auf, die sich von den ähnlichen Streifen des Oxyhämoglobins dadurch unterscheiden, dass sie dem violetten Ende des Spectrums mehr genähert sind. Die Methode ist auch für die Untersuchung kleinster Objecte geeignet, jedoch mit einigen Einschränkungen. So geben begreiflicher Weise Wanzen- und Flohblut, aber auch Wanzen- und Flohexcremente nicht allein das in Rede stehende Blutspectrum, sondern auch die Teichmann-schen Krystalle. Auch mit den Excrementen der Hausfliege wurde das Spectrum des Hämatins und des reducirten Hämatins intensiv erhalten, sowie Häminkrystalle daraus mit Leichtigkeit dargestellt. Dies ist in forensischer Beziehung von Wichtigkeit. Andreasch.

69. **Gallerani: Resistenz des Hämoglobins im Hunger**[2]. Um die Resistenz des Hämoglobins im Hunger und im Fütterungszustande zu studiren, stellt Verf. zunächst fest, bei einer wieviel procentischen Chlornatriumlösung das Hämoglobin auszufallen beginnt, und bei welchem Procentgehalt es völlig ausgefallen ist. Er stellt Kölbchen auf mit Lösungen von: 3,0, 3,2, 3,5, 3,7, 4,0, 4,2 etc. bis 9,0 pro Mille Kochsalz. In jedes dieser 10 Cbcm. Lösung enthaltenen Kölbchen werden je 3 Tropfen Blut aus einer Hautvene hineinfallen gelassen. Nach Umschütteln bleiben die Kolben 12 St. stehen, dann wird bestimmt, in welcher Lösung der Ausfall des Hämoglobins anfängt, und wann er vollendet ist. Ausserdem wird gleichzeitig mit der Beschickung der Kölbchen ein Aderlass von ca. 15 Cbcm. gemacht. Das Blut wird durch Schütteln mit Quecksilber defibrinirt und je 0,5 Cbcm. in Kölbchen mit je 20 Cbcm. einer

---

[1] Mathem. naturw. Classe d. südslavischen Akademie d. Wissensch. etc. 7. Nov. 1891, Agram. referirt Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 236. — [2] Resistenza della emoglobina nel digiuno. Annali di chim. e di farm. XVI, 141.

4 und 5 $^0/_{00}$ igen Na Cl-Lösung hineingebracht, ebenso in ein Kölbchen mit destillirtem Wasser und am nächsten Tage diejenige Menge Hämoglobin, welche in die Lösungen übergegangen ist, mit dem Fleischlschen Hämometer bestimmt. Es ist aus dieser Versuchsanordnung ersichtlich, dass der Verf. statt der Resistenz des Hämoglobins vielmehr die Resistenz der rothen Blutkörperchen untersucht. Seine Resultate sind folgende: Im Hunger fängt das Hämoglobin bei etwas höher procentirten Lösungen an auszufallen und ist bei niedrigerem Procentgehalt völliger ausgefällt als im Fütterungszustande. Verf. schliesst auf eine vermehrte Resistenz des Hämoglobins durch den Hunger, die sich auch darin zeigt, dass im Hungerthier viel weniger Hämoglobin in die 5 promillige Na Cl-Lösung übergeht, als im Fütterungszustande. Nimmt man die Menge des Hämoglobins, welche sich in der 4 $^0/_0$-Na Cl-Lösung gelöst hat, gleich 100 an, so ist die Menge Hämoglobin in der Na Cl-Lösung beim Hunger durchschnittlich 11,30, während im Fütterungszustande 36,16 Theile Hämoglobin in der 5 $^0/_0$-Lösung sich lösen. Die etwas unklaren Vorstellungen, die sich in der Wahl eines nicht zutreffenden Ausdruckes schon im Titel zeigen, führen zu nicht klareren Schlussfolgerungen über Hämoglobin neueren und älteren Ursprunges, welchem Ursprungsdatum auch die höhere und niedrigere Resistenzfähigkeit entsprechen soll, während es sich doch eigentlich blos um neuere oder ältere rothe Blutkörperchen mit grösserer oder geringerer Resistenz handeln kann. So nimmt der Autor an, dass im Hunger das älteste Hämoglobin verschwindet und sich neues nicht bildet, wodurch eine gewisse mittlere Widerstandsfähigkeit erzielt wird. Aehnliche Befunde erhebt er auch beim Hungerzustande der Frösche. Rosenfeld.

70. **F. Jolyet und C. Sigalas: Ueber den Stickstoff des Blutes**[1]. Bekanntlich absorbirt das Blut mehr Stickstoff als das Serum, ein Theil des Gases muss also durch die Blutkörperchen gebunden werden. Verff. machten vergleichende Bestimmungen, indem sie Serum und Blut mit verschiedenem Körpergehalt, sowohl mit erhaltenen als mit aufgelösten Körperchen, durch Schütteln mit atmosphärischer Luft sättigten

[1] Sur l'azote du sang. Compt. rend. **114**, 686—688.

und den absorbirten Stickstoff durch Auspumpen bestimmten. Die Sättigung wurde bei 14 bis 15 ^{0} vorgenommen.

Stickstoff absorbirt in 100 CC.

		Blut mit erhaltenen Körperchen	Blut mit zerstörten Körperchen	Serum
I.	Hund	1,84 CC.	—	1,17 CC.
II.	Pferd	1,78 „	1,5 CC.	1,11 „
III.	„	2,36 „	—	1,11 „
IV.	„	2,76 „	1,7 „	1,11 „
V.	„	3,78 „	1,8 „	1,11 „

Portion V war ein an Blutkörperchen sehr reicher Brei, Portion III und IV ein Blut, dessen Gehalt an Körperchen verdoppelt worden war. Es zeigt sich also, dass die Absorption des Stickstoffs mit Vermehrung der Blutkörperchen wächst. Aehnlich verhält sich der Wasserstoff. Der Absorptionscoefficient des Serums für dieses Gas ist ebenfalls etwas kleiner als der des Wassers. Verff. bestimmten denselben an Pferdeserum zu 1,74 resp. 1,76 %. Auch hier ist der Coefficient des Blutes (1,85 %) höher als der des Serums, und durch Bereicherung des Blutes an Körperchen steigt auch die Absorption des Wasserstoffs, aber nicht so hoch als die des Stickstoffs (auf 1,94 bis 2,5 %). Die Bindung von Stickstoff und von Wasserstoff an die intacten Blutkörperchen ist nach Merget[1]) durch eine Condensation der Gase auf der Oberfläche derselben zu erklären. Diese Bindung ist die Ursache, weshalb die Absorption des Stickstoffs im Blut nicht genau dem Henry-Dalton'schen Gesetz folgt. Hammelblut, welches bei 758 Mm.-Druck 1,76 % Stickstoff absorbirte, enthielt bei 612 Mm. 1,58 %, bei 503 Mm. 1,44 %. Pferdeblut nahm bei 749 Mm.-Druck 2,76 % Stickstoff auf, bei 374 Mm. 1,48 %. Herter.

71. **A. Jaquet: Ueber die Wirkung mässiger Säurezufuhr auf Kohlensäuremenge, Kohlensäurespannung und Alkalescenz des Blutes. Ein Beitrag zur Theorie der Respiration**[2]). Zuntz und

1) Merget, Mém. de la soc. d. sc. phys. et nat. Bordeaux 1882. —
2) Arch. f. exp. Pathol. und Pharmakolog. 30, 311—362.

Geppert zeigten im J. 1888 [J. Th. 18, 255], dass bei dyspnoisch athmenden Thieren — entgegen den bis dahin geltend gewesenen Ansichten — weder der O-Mangel noch die CO_2-Anhäufung, sondern irgendwelche im Blute circulirende Producte des Muskelstoffwechsels als Athemreize fungiren. Die Natur dieser Athemreize ist vorläufig nicht aufgeklärt — sicher ist jedoch, dass die von den Muskeln producirte Säure eine erregende Wirkung besitzt. Unter solchen Umständen erscheint es nicht überflüssig zunächst die Wirkungen der Verminderung der Alkalescenz auf die respiratorische Leistungsfähigkeit des Blutes und der Gewebssäfte quantitativ zu studiren, da durch diese Alkalescenzverminderung in Folge von Säurezufuhr — wenn specifisch wirkende Stoffe nicht vorhanden sind — das Verhalten der CO_2 beeinflusst, und dadurch der Athemreiz erzeugt werden könnte. Es wurden nun am Blute und am Serum von Rindern bei theils normaler, theils in verschiedenem und bestimmtem Grade verminderter Alkalescenz mehrere Reihen tonometrischer Absorptionsversuche ausgeführt, insgesammt bei 37,5 ° C. Innerhalb einer jeden Reihe war die Alkalescenz annähernd constant, CO_2-Menge und CO_2-Spannung aber mehrfach variirt und genau bestimmt. Für jeden Alkalescenzgrad ergab sich das Verhältniss der Menge zur Spannung, das in besonderen Curven dargestellt ist. Die Alkalescenzbestimmung wurde nach Zuntz unter Anwendung von $^1/_{10}$ norm. Oxalsäure nach Vermischung des Blutes mit gleichem Volum conc. Glaubersalzlösung mit (aus Seidenpapier hergestelltem) Lakmuspapier ausgeführt. Die Titrirungsfehler waren unbedeutend und die Resultate der Alkalescenzbestimmung stimmten mit der aus derselben Blutprobe auspumpbaren CO_2-Menge. Entgegen dem Verhalten des Hundeblutes, welches eine bedeutende Variabilität in der Alkalescenz aufweist (Zuntz), zeigte das Rinderblut, welches zu Versuchen verwendet wurde, überaus constante Werthe: im Mittel aus 44 Bestimmungen 442,5 Mg. CO_3Na_2 für 100 Ccm. Blut. Auch die Alkalescenzabnahme in Folge von Gerinnung ist bei dieser Blutart, sowie derjenigen vom Pferde geringer und zeigt bedeutend geringere Differenzen, als das Hundeblut. Die Bestimmung der CO_2-Spannung im Blute geschah mit einem von Miescher construirten Absorptionstonometer, der vor dem Hüfner'schen Apparate den Vortheil bietet, dass das

Schüttelgefäss vom Manometer nicht abgenommen werden muss, und dass dem Blute noch nachträglich andere Substanzen zugegeben werden können. Gleichzeitig mit dem Absorptionsversuche wurde eine Blutportion mit der Ludwig'schen Pumpe entgast und die darin enthaltene CO_2 unter schliesslichem Zusatz von Weinsäure bestimmt. Die Gase wurden nach Geppert analysirt. — Bei den Versuchen war nun die Alkalescenz eine constante, während die Menge und Spannung der CO_2 Variable waren, deren gegenseitige Beziehungen untersucht wurden. Zunächst wurde das Blut mit unverminderter (normaler) Alkalescenz, welches — wie oben erwähnt — annähernd gleiche CO_2-Menge enthält, untersucht, indem die Menge der CO_2 beliebig variirt (vergrössert und vermindert) wurde, um die Spannung als Function der Menge zu studiren. Nach Sicherstellung der Verhältnisse für das normal alkalische Blut wurde dann die Alkalescenz um 10, 20, 30 % (durch $^1/_4$ norm. Oxalsäure in 1,5 proc. ClNa-Lösung) vermindert und für jede dieser Stufen dieselbe Untersuchung vorgenommen. Die in diesen 4 Versuchen erhaltenen Ziffern ordnete Verf. in 4 Curven (Ordinaten = Spannungen in Mm. Hg und Abscissen = %-CO_2-Mengen in Ccm.), welche insgesammt gleichmässig und nach unten convex sind und einander auffallend gleichen, so dass dieselben beinahe parallel laufen. Der wachsenden CO_2-Menge entspricht Anfangs ein langsames, späterer rascheres Wachsthum der CO_2-Spannung in allen untersuchten Alkalescenzgraden. Alle Curven haben ein nahezu geradliniges Anfangsstück und scheinen nach einer nicht plötzlichen Wendung, die für normale Alkalescenz etwa um 40 Mm. Hg-CO_2-Druck, für die um 30 % verminderte um etwa 70 Mm. liegt, wiederum einer geradelinigen Form zuzustreben. Gedeutet werden diese Befunde auf folgende Weise: Wenn zum Blute, welches Natron, CO_2 und mit schwach saueren Affinitäten begabte Stoffe (Eiweiss, Hämoglobin), die vom Verf. generell »subacide Stoffe« genannt werden, enthält, eine weitere CO_2-Menge hinzugefügt wird, so wird sich dieselbe im Verhältniss der chemischen Massen vertheilen zwischen Natron und frei bleibender CO_2, welche letztere als vermehrte Spannung sich bemerkbar macht, wogegen andererseits ein besimmtes Quantum subacider Stoffe sein Natron verliert und frei wird. Der geradelinige Verlauf der Curvenschenkel spricht dafür,

dass die beim ersten CO_2-Zuwachs bereits freigewordenen subaciden Stoffe auf die Reactionen bei weiteren CO_2-Zuwächsen keinen Einfluss mehr ausüben und dass dann ein annähernd proportionales Ansteigen von CO_2-Menge und CO_2-Spannung stattfindet. Der in keiner Curve fehlende Wendepunkt, erklärt sich kaum anders, als durch die Annahme, dass bei einer bestimmten Spannung ein vorher unmerklicher Faktor mit erheblichen Wirkungswerthen in die Massengleichung einzutreten beginnt. Hier muss man in erster Linie an Hämoglobin denken, welches leichter als Eiweiss des Serums im Vacuum Soda zersetzt und daher wahrscheinlich erst bei höherem CO_2-Druck anfängt Alkali abzugeben. — Wenn nun durch sauere Producte des Muskelstoffwechsels die Blutalkalescenz vermindert wird, so ist die Voraussetzung gar nicht berechtigt, dass mit zunehmender CO_2-Menge die Spannung rascher ansteigen würde, als im normalen Blute, wodurch eine Veranlassung zur Entstehung verstärkter Athembewegungen, beziehungsweise Reizung des Athemcentrums, welches gegen sehr geringe Unterschiede der CO_2-Spannung sehr empfindlich ist, gegeben sein könnte. Dasselbe gilt aber nicht nur vom Blut, sondern auch von anderen im Körper circulirenden Flüssigkeiten, namentlich Lymphe, wie aus Versuchsreihen, die mit dem der Lymphe sehr ähnlichen Serum ausgeführt wurden, hervorgeht. Der Säurezusatz vermindert in beiden Fällen nur einen für die Verhältnisse der CO_2-Spannung und CO_2-Bewegung irrelevanten Theil des Alkalis — »Alkalireserve«. Im Augenblicke, wo die Säure zum Blute kommt und die Alkalireserve vermindert wird, muss die CO_2-Spannung steigen, bis die dem gebundenen Alkali entsprechende CO_2-Menge entfernt ist. Bei normaler Erregbarkeit des Athemcentrums wird dieses aber bald geschehen sein und dann functionirt das Blut bezüglich des CO_2-Wechsels wieder wie normales Blut. Wenn demnach aus einer Verminderung der Alkalescenz des Blutes oder der Lymphe, welche bloss die Alkalireserve in Mitleidenschaft zieht, secundär irgend welche erregende Wirkungen an Nervencentra oder anderen Geweben entstehen sollten, so muss der Angriffspunkt der Functionsstörung jenseits des Blutes und Lymphe liegen. Um zu sehen, wie sich die Gewebe gegenüber einer solchen Blutalkalescenzverminderung verhalten, stellte Verf. Versuche an Hunden an, bei

denen durch allmähliche Einspritzung einer $^1/_4$ norm. Salzsäure in die Vene die Blutalkalescenz um 27,1—28,4 $^0/_0$ herabgesetzt werden sollte. Das Blut der unter der Säurewirkung anhaltend dyspnoisch gewordenen Thiere zeigte jedoch nur eine sehr unbedeutende Alkalescenzabnahme von im Mittel 5,5 $^0/_0$, obzwar die Säure weder durch den Harn noch Magensaft ausgeschieden wurde, wie directe Bestimmungen zeigten, und die Neutralisation derselben durch compensatorisch vermehrte Ammoniakbildung (Walter und Schmiedeberg) nicht gedeckt werden konnte, da dieser Ammoniak-Ueberschuss nie so hohe Werthe erreichen kann. Es resultirt somit aus der Wechselwirkung zwischen Geweben und Blut schliesslich die fast völlige Restitution der Alkalien des Blutes. Es wäre denkbar, dass bei diesem Vorgange etwa durch Massenwirkung der CO_2 Spuren freier fixer Säure auftreten, die erregend wirken könnten — bei der Muskelthätigkeit namentlich Milchsäure — die Anwesenheit freier Milchsäure kann jedoch ausgeschlossen werden, wofür die Beobachtungen von Setschenow und vom Verf. sprechen, so dass die Säurezufuhr auf die Functionen der Nervencentra sich geltend machen kann, trotzdem das Blut wieder eine nahezu normale Alkalescenz besitzt. Es dürften daher die — mit Rücksicht auf die Beobachtungen am Hunde — von Zuntz und Geppert geäusserten Bedenken, dass das Auftreten der von den Muskeln producirten Säuren die Dyspnoë nicht genügend erklärt und dass weitere unbekannte Stoffwechselproducte als Erreger postulirt werden müssen, dahinfallen. Verf. glaubt annehmen zu dürfen, dass die im Blute und in den Geweben vorkommenden Eiweissstoffe und colloide Gewebsbildner von subacidem Character, deren Säureaviditäten gleicher Ordnung sind, wie die der CO_2, mit welcher sie daher um den Besitz des Alkali in Concurrenz der chemischen Massen treten, durch Zufluss einer stärkeren Säure zum Blute, wodurch ein Theil des Blutalkali gebunden wird, in Freiheit gesetzt werden und dass der daraus entstehende Gegensatz im Verhältnisse der freien und gebundenen Subacide nur in dieser Weise ausgeglichen werden kann, dass die Alkalien aus den Geweben ins Blut wandern. Es ist nun sehr unwahrscheinlich, dass durch die resultirende Alkalescenzverminderung der Gewebe die Beziehungen zwischen Menge und Span-

nung der CO_2 sich ändern würden — offenbar gelten auch hier die gleichen Regeln, wie im Blute. Dagegen werden jene Gewebe, ungeachtet der vielleicht noch neutralen oder sogar alkalischen Reaction auf Lakmus eine grössere Menge an freien Subaciden haben, welche, da diese Subacide nicht diffundiren, so lange erhöht bleibt, bis durch Verbrennung, Paarung und Ausscheidung der dem Blute zugeflossenen Säuren, mit oder ohne Beihülfe von Ammoniak die normale Alkalescenz wieder hergestellt ist. Warum sollen nun auf Nervencentra, die gegen freie CO_2 besonders empfindlich sind, nicht auch solche subacide Substanzen gleichfalls erregend wirken, sobald sie frei sind, während sie im Zustand salzartiger Bindung keine Wirkung ausüben? Dieser von der CO_2 unabhängige erregende Einfluss könnte die Athembewegungen auch so weit und so dauernd verstärken, dass der Einfluss der stärkeren CO_2-Zufuhr durch noch stärkere Ventilation übercompensirt werden kann. — Es ist möglich, dass bei der Muskelthätigkeit Stoffe entstehen, die specifisch erregend auf das Athemcentrum wirken — die vorstehenden Untersuchungen und Betrachtungen gestatten jedoch unbeschadet einer fast normalen Beschaffenheit des Blutes, eine bedeutende und anhaltende Erregung des Athemcentrums aus einer indirecten Säurewirkung abzuleiten.

Horbaczewski.

72. **W. Cohnstein: Ueber die Aenderung der Blutalkalescenz durch Muskelarbeit**[1]. Dass der thätige Muskel Säure producirt und dass die Blutalkalescenz durch Muskelarbeit herabgesetzt wird, ist eine durch vielfache Beobachtungen festgestellte Thatsache. Schon aus diesen Beobachtungen geht aber hervor, dass Pflanzen- und Fleischfresser gegen Muskelarbeit verschieden reagiren. Verf. untersuchte nun, ob dieses Verhalten der verschiedenen Thierspecies ein gesetzmässiges sei und wie es erklärt werden könnte, und stellte daher erneuerte alkalimetrische Blutuntersuchungen an an Thieren verschiedener Species und andererseits an einem abwechselnd mit vegetabilischer respect. animalischer Kost ernährten Thiere um zu entscheiden, ob es sich hier um eine specifische Eigenthümlichkeit der Thierart, oder um Unterschiede in der Ernährung handelt. Die Blutalkalescenz wurde

[1]) Virchow's Arch. 130, 332–360.

durch Titration unter Anwendung von Lacmoid-Papier bestimmt. Die kleineren Thiere verrichteten in dieser Weise die Muskelarbeit, dass bei denselben intermittirender Tetanus erzeugt wurde mittelst zweier in die Rückenhaut eingestossener Plattenelektroden, welche die Pole der secundären Spirale eines Du Bois'schen Schlittens bildeten — während bei grösseren Thieren das von Lehmann und Zuntz construirte Tretrad benutzt wurde, wobei die Arbeitsleistung aus den Umdrehungen des Rades unter Berücksichtigung der Steigung berechnet werden konnte. Bei jedem Versuche wurde die Blutalkalescenzbestimmung bei Ruhe und ein- oder mehreremal bei Arbeit des Versuchsthieres ausgeführt. Die Arbeitsprobe wurde stets während der Muskelthätigkeit aufgefangen. — Die Versuche ergaben: 1) Die Blutalkalescenz wird bei Fleischfressern (Hund) und Pflanzenfressern (Kaninchen) durch Muskelarbeit herabgesetzt. 2) Bei Pflanzenfressern gelingt es leicht die Blutalkalescenz durch Steigerung der Muskelthätigkeit mehr und mehr herabzusetzen, so dass der Tod des Thieres — offenbar als Folge der (Milch?)-Säurevergiftung erfolgt. Beim Fleischfresser tritt nach einem verhältnissmässig schnell erreichten Alkalescenzminimum ein Regulationsmechanismus in Thätigkeit, der ein weiteres Absinken der Alkalescenz inhibirt. 3) Die Ernährungsweise ist von bedeutendem Einfluss auf die Blutalkalescenz des ruhenden und arbeitenden Thieres. Durch Beschränkung oder Entziehung der stickstoffreichen Kost (Fleisch) gelingt es, den Fleischfresser dem Pflanzenfresser insofern ähnlich zu machen, als die Alkalescenzschwankungen bedeutender werden. Eine Steigerung der Alkalescenzabnahme über ein gewisses Maass hinaus aber kann auf keinerlei Weise beim Fleischfresser erzielt werden. — Was die Erklärung dieser Resultate anbelangt, so weist Verf. auf folgende Möglichkeiten hin: Dem Fleischfresser steht ein Vorrath an Ammoniak zur Verfügung, welches die Säure neutralisirt, worauf schon frühere Forscher aufmerksam machten. Diese Möglichkeit ist a priori wahrscheinlich bei Berücksichtigung der vom Verf. beobachteten Schwankungen, die durch den wechselnden N-Gehalt der Nahrung hervorgerufen wurden. Ferner kann die schon vor längerer Zeit beobachtete, und vom Verf. bei seinen Versuchen bestätigte Thatsache, dass das Blut bei der Muskelthätigkeit

eingedickt wird, für die mehr oder weniger vollständige Compensation der durch die Muskelthätigkeit gebildeten Säure verantwortlich gemacht werden, und schliesslich käme noch die Annahme einer Verschiedenheit in der Oxydationsgeschwindigkeit der saueren Umsatzproducte bei verschiedenen Thierspecies in Betracht. — Im Anhange berichtet noch Verf., dass nachdem Löwy vor kurzem darauf aufmerksam machte, dass bei der Alkalescenzbestimmung ausschliesslich lackfarbenes Blut zu verwenden wäre, weil sonst zu niedrige Werthe erhalten werden, [dieser Band pag. 89] hierauf bezügliche Controllbestimmungen nach der Methode von Löwy ausgeführt wurden, welche zwar gewisse Verschiedenheiten in den absoluten vom Verf. gefundenen Werthen ergaben, die jedoch im relativen Verhältniss der Ruhe- und Arbeitswerthe eine gute Uebereinstimmung mit diesen Werthen zeigten, so dass die Berechtigung der oben mitgetheilten Schlüsse kaum angezweifelt werden kann. Horbaczewski.

73. **Gréhant: Gesetz der Absorption von Kohlenoxyd durch das Blut eines lebenden Säugethiers**[1]. G. liess Hunde vermittelst einer Kautschukmaske aus einem Kautschuksack Gasgemische einathmen, welche aus atmosphärischer Luft mit 0,1 bis 1 ‰ Kohlenoxyd bestanden. Nach einer halben Stunde wurden Proben des arteriellen Blutes entnommen und die Gase desselben bestimmt. Das Blut wurde zunächst bei 40° ausgepumpt, dann mit Essigsäure auf 100° erhitzt und das entweichende Kohlenoxyd nach Behandeln mit Natronlauge und mit Pyrogallussäure durch Absorption mittelst Kupferchlorür bestimmt. Es wurden folgende Werthe erhalten, bezogen auf 100 CC. Blut.

CO in der Luft.	Gase im arteriellen Blut.			
	CO_2	O_2[2]	N_2	CO
1 ‰	28,9 %	12,2 %	1,5 %	5,5 %
0,5 «	51,8 «	15,5 «	1,5 «	2,8 «
0,33 «	42,2 «	13,4 «	1,8 «	1,7 «
0,25 «	40,4 «	21,5 «	1,5 «	1,3 «

[1] Loi de l'absorption de l'oxyde de carbone par le sang d'un mammifère vivant. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 163—164; Compt. rend. **114**, 309-310. — [2] Vor dem Versuch betrug der Sauerstoff im arteriellen Blut der Thiere 15,4, 21,2, 15,2 resp. 22,7 %.

Die Absorption des Kohlenoxyds im Blut entspricht dem Henry-Dalton'schen Gesetz. Für einen Gehalt von 0,1 ⁰/₀₀ des Gases in der Athmungsluft berechnen sich danach 0,55 ⁰/₀ im Blut; gefunden wurden 0,5 ⁰/₀. Die tödliche Dose in der Luft wurde von G. für Hunde bei 3,3 bis 4,0 ⁰/₀₀ gefunden; aus der Herabsetzung der respiratorischen Capacität von 25 auf 5 ⁰/₀ berechnen sich für das durch Kohlenoxyd vergiftete Thier 20 ⁰/₀ Kohlenoxyd im Blut; wenn 0,55 ⁰/₀ im Blut 0,1 ⁰/₀₀ in der Luft entsprechen, so entsprechen 20 ⁰/₀ im Blut 3,6 ⁰/₀₀ Kohlenoxyd in der Luft.

Herter.

74. **H. Griesbach: Beiträge zur Kenntniss des Blutes**[1]. G. beschäftigt sich besonders mit den amöboiden Zellen des Blutes und deren Betheiligung an der Gerinnung desselben. Es wurde das Blut von Astacus fluviatilis und Anadonta cellensis gewählt, welches nur amöboide Zellen aufweist. Auf den morphologischen Theil der Untersuchung muss hier verwiesen werden. — Beim Antrocknen frischen Blutes am Deckglase zeigen sich Krystallisationen, die beim Krebse aus Kochsalz, bei der Muschel wahrscheinlich aus Kalksalzen bestehen. Der rothe Farbstoff im Blute des Krebses ist wahrscheinlich in der contractilen Zwischensubstanz der amöboiden Zellen enthalten. Im verdünnten Blute sind zwei Eiweissstoffe enthalten, ein dem gewöhnlichen Fibrinogen nahestehendes Globulin und ein den Zellen entstammendes Albumin. Die Gerinnung des Krebsblutes anbetreffend, lassen sich die gerinnungshemmenden Substanzen in folgender Art zusammenfassen. 1) Substanzen, welche die Zellen fixiren und dadurch den Austritt irgend welcher Bestandtheile verhindern: Osmiumsäure, citronensaures Ammoniak. 2) Substanzen, welche die Zellen nicht fixiren, aber den Eiweisskörper das Plasma fällen: Goldchlorid. 3) Substanzen, welche die Plasmoschise der Zellen nicht nur nicht hindern, sondern sogar befördern, aber die Eiweisskörper eigenthümlich modificiren, sodass die Gerinnung unterbleibt: Schwefelsäure, Salze etc. 4) Substanzen, welche die Kalksalze aus dem Blute ausfällen und dadurch die Gerinnung hindern: Kalium- und Ammoniumoxalat. 5) Substanzen, welche die Blutgerinnung aus bis jetzt un-

[1]) Pflüger's Arch. **50**, 473—550.

bekannten Gründen verhindern: Kohlenoxyd, Schwefelwasserstoff. — Gr. spricht sich gegen die Theorie von Wooldridge aus, und glaubt, dass das Unlöslichwerden von Erdalkalien (nach Freund) eine der Ursachen der Gerinnung bildet.

75. **C. A. Pekelharing: Ueber die Gerinnung des Blutes**[1]. Verf., sich stützend auf die von Arthus und Pagès aufgestellte Theorie der Blutgerinnung, nach welcher das Calcium einen integrirenden Bestandtheil des Fibrins bildet und das Fibrinferment auf Fibrinogen nur in der Gegenwart von Kalksalzen einwirkt, theilt seine Anschauungen mit, nach welchen das Fibrinferment eine Kalkverbindung sein soll. Dieselbe ist nach Verf. im Stande, der fibrinogenen Substanz Kalk zu liefern, in Folge dessen aus dem löslichen Fibrinogen die unlösliche, kalkhaltige Eiweissverbindung (das Fibrin) entstehe, welche sich sofort bildet, nachdem das Blut ausser Contact mit der lebenden Gefässwand gekommen ist, und die Blutzellen im Absterben begriffen sind, ihr Nucleoalbumin freilassend. Letztere Substanz verbindet sich mit den im Plasma vorhandenen Kalksalzen zum Fibrinferment. In ähnlicher Weise haben andere Nucleoalbumine, z. B. die aus der Thymusdrüse und dem Hoden [J. Th. **19**, 119], sowie aus Milch (Caseïn) gewonnenen Körper, das Vermögen, mit Kalk Fibrinfermente zu erzeugen. Im lebenden Kaninchenkörper sah Verf. (wie Wright im Hundeblut [J. Th. **12**, 67]) ebenfalls eine intravitale Blutgerinnung nach intravenöser Injection grösserer Quantitäten dieser in physiologischer Kochsalzlösung (mittelst Natron carbonicum) gelösten Nucleoalbumine zu Stande kommen, welche durch schnelle Eröffnung der Brust- und Bauchhöhle nach dem durch Erstickung erfolgenden Tode bestätigt werden konnte. Andererseits tritt bei der Einverleibung kleinerer Nucleoalbumindosen sogar an dem aus der Ader gelassenen Blute keine Gerinnung auf, indem das Blut durch die schnelle Zersetzung des eingeführten Nucleoalbumins die Zeichen des Peptonblutes darbietet, und sogar im Harn (Wright) Albumose,

[1]) Over de stolling van hed bloed (Voordracht, gehouden in de 43. Algemeene Vergadering der Nederlandsche Maatschappy tot bevordering der Geneeskunst, auch Deutsche medic. Wochenschr. 1892, pag. 1133—1136.

resp. Pepton, vorhanden sein kann; hier entwickelt sich mitunter wie in einigen unter Aufsicht Stokvis' angestellten Untersuchungen [Jitta, J. Th. **15**, 474] nach intravenöser Injection verschiedener die Blutkörperchen schädigender Agentia das Bild der Peptonintoxication. Zeehuisen.

76. **C. A. Pekelharing: Ueber die Bedeutung der Kalksalze für die Gerinnung des Blutes**[1]. Aus dem nach der Methode von A. Schmidt durch Vermischen des Blutes mit $^1/_3$ Volum conc. Magnesiumsulfatlösung hergestellten Salzplasma kann man durch Zusatz des gleichen Volumens conc. Kochsalzlösung das Fibrinogen ausfällen und im Filtrate durch wiederholte Fällung mit Magnesiumsulfat das Globulin vom Serumalbumin trennen. Mischt man das durch anhängendes Kochsalz in Wasser lösliche Fibrinogen mit dem durch Dialyse salzarm gemachten Globulin, so erhält man selbst nach Stunden keine Gerinnung. Dieselbe tritt aber ein, wenn man vorher das salzarme Globulin 1—3 St. mit einer Lösung von Chlorcalcium bei 30° digerirt hat. Das Fibrinferment scheint nichts anderes zu sein als eine Globulinkalkverbindung; dieselbe bleibt noch wirksam, wenn man durch Dialyse das überschüssige Chlorcalcium entfernt hat. Auch oxalsaures Ammon hebt die Wirksamkeit nicht auf; Oxalate können wohl das Zustandekommen der Globulinkalkverbindung verhindern, sind aber nicht im Stande, das gebildete Ferment zu zerstören. Bei seiner Wirkung auf Fibrinogen wird Kalk an dieses abgegeben. Im Salzplasma ist eine Globulinsubstanz vorhanden, welche selbst noch nicht Ferment ist, aber sich mit im Blut gelösten Kalksalzen verbindend, Ferment wird, also als Zymogen zu bezeichnen ist; dieser Körper wird von den farblosen Formelementen des Blutes beim Absterben an das Plasma abgegeben. Es ist daher auch verständlich, dass das Ferment nicht entstehen kann, wenn aus dem Blute durch Vermischen mit einer Oxalat- oder Seifenlösung die Kalksalze entfernt wurden. Dadurch wird auch die gerinnungshemmende Wirkung des intravenös eingeführten Peptons verständlich, da dieses die Kalksalze bindet. Spritzt man daher Pepton ein, das

[1]) Festschr. f. Virchow I, 435; nach Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No. 29, pag. 531 (Ref. I. Munk).

vorher mit Kalk gesättigt worden ist, so gerinnt das Blut wie normales, auch die sonstigen toxischen Wirkungen treten nicht ein. Dasselbe findet statt, wenn man mit dem Peptone Kalksalze in die Blutbahn einführt. Selbst bereits eingetretene Symptome von Peptonvergiftung können durch injicirte Kalksalze zum Verschwinden gebracht werden. Das Gewebsfibrinogen von Wooldridge (aus Kalbsthymus) ruft in reinen Fibrinogenlösungen nur dann Gerinnung hervor, wenn man gleichzeitig etwas Chlorcalcium oder Gips zufügt. Durch Chlorcalcium kann auch aus dem Thymusextract wirkliches Fibrinferment bereitet werden. Es muss also das Fibrinogen beim Gerinnen Kalk aufnehmen, den es aus der eigenthümlichen kalkhaltigen Globulinsubstanz, dem sog. Fibrinferment, erhält.

Andreasch.

77. Leon Lilienfeld: **Hämatologische Untersuchungen**[1]. 78. Derselbe: **Ueber Leucocyten und Blutgerinnung**[2]. 79. Derselbe: **Ueber den flüssigen Zustand des Blutes und die Blutgerinnung**[3]. Ad 77. I. Ueber die morphologische und chemische Beschaffenheit der Plättchen und ihre Abstammung. A. enthält Historisches und Kritisches über diesen Gegenstand, worauf hier nur verwiesen werden kann. B. Ueber das Nucleïn. Nach Kossel enthält jede entwickelungsfähige Zelle nie fehlende, primäre Stoffe und überdies secundäre Bestandtheile. Zu ersteren gehören: Die Eiweisskörper und die Nucleïne, die Lecithine, die Cholesterine und die anorganischen Stoffe. Die Beziehungen des Nucleïns ergeben sich am besten aus dem folgenden Schema (von Kossel):

Nucleoalbumin (unter 1 % P)
in Säuren löslich; zerfällt bei
der Pepsinverdauung in

Eiweiss (Pepton) — Nucleïn (3—4 % P)
in Säuren unlöslich; zerfällt bei
der Behandlung der alkalisch-alcoholischen Lösung in

Eiweiss — Nucleïnsäure (9—10 % P)
zerfällt beim Erhitzen mit verd. Säure in

Phosphorsäure — Nucleïnbasen (Adenin, Guanin etc.) — Kohlehydrat

[1] Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 115—154. — [2] Verhandl. d. physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. 1892, pag. 167—174. — [3] Daselbst 1892, pag. 550—556.

Vitellin (unter 1 % P)
globulinartig, in Säuren löslich, durch Pepsinverdauung

Eiweiss — Paranucleïn (2—3 % P)

Eiweiss — Paranucleïnsäure
(7,9 % P, Altmann).
Zerfallsproducte unbekannt,
liefert keine Nucleïnbasen.

Indem Verf. die Einwirkung des künstlichen Magensaftes auf frisches Blut unter dem Microscope studirte, kommt er zu dem Ergebnisse, dass die dabei auftretende, körnige Masse der Blutplättchen aus Nucleïn, während die homogene Masse vorwiegend aus Eiweiss besteht, dass also durch die Pepsinverdauung das Nucleïn aus seiner Verbindung herausgelöst wird. — Weitere Beobachtungen machen es Verf. wahrscheinlich, dass die Nucleïnplättchen Derivate des Zellkerns der Leucocyten sind. Ad 78. Neben microscopischen Beobachtungen der Gerinnungsvorgänge wird über die Darstellung eines Körpers aus den Leucocyten der Thymus- und der Lymphdrüsen berichtet. Die feinzerhackten Drüsen wurden mit Wasser geschüttelt, über Nacht kalt stehen gelassen, colirt, die Flüssigkeit centrifugirt und das klare Filtrat mit Essigsäure gefällt. Nach Alcohol-Aetherbehandlung stellte der Körper ein äusserst zartes Pulver dar, das Verf. als Leuconucleïn bezeichnet; es löst sich im Ueberschuss der Säure und sehr leicht in verdünnten Neutralsalzlösungen, Natriumcarbonat etc. Nach der Alcoholbehandlung verliert es diese Eigenschaften. In alkalischer Lösung spaltet es sich in Eiweiss und Leuconucleïnsäure, durch erhitzte, verdünnte Schwefelsäure bildet letztere freie Phosphorsäure und die charakteristischen Nucleïnbasen. Die Zusammensetzung wurde bei Präparaten verschiedener Darstellung constant gefunden: 48,41 C, 7,21 H, 16,85 N, 2,425 P, 0,702 S; der Verdauungsrückstand nach vollendeter Verdauung ergab 4,99 % P. — In den Leucocyten wurde auch reichlich das Histon Kossel's aufgefunden. Dieses Leuconucleïn ruft in der Schmidt'schen Reactionsflüssigkeit (Pferdeblut in Magnesiumsulfat aufgefangen, verdunstet und mit Wasser extrahirt) binnen zwei Stunden vollständige Gerinnung hervor. Das Leuconucleïn ist wahrscheinlich ein Bestandtheil des Zellkerns der Leucocyten, so dass das coagulative Vermögen der Leucocyten nicht ihrem Zellleibe, sondern ihrem Zellkerne zugeschrieben werden muss. Ad 79. Verf. hat gefunden, dass das Histon auch ein Bestandtheil des durch Essigsäure gefällten Körpers ist, dass also diese letztere Substanz kein Nucleïn, sondern eine Verbindung von Nucleïn mit Histon ist; es wird dem Körper daher statt des Namens Leuconucleïn nun der Name Nucleohiston gegeben; das „Gewebsfibrinogen" von Wooldridge besteht grösstentheils aus dieser Substanz, auch der von Brieger, Kitasato und Wassermann aus der Thymusdrüse dargestellte Körper scheint damit identisch zu sein. Das eine Spaltungsproduct des Nucleohistons, das Histon,

existirt in einer durch Ammoniak gefällten, in Wasser unlöslichen und einer durch Alcohol und Aether gefällten, in Wasser löslichen Modification. Erstere lässt sich durch Lösen in verd. Salzsäure und Fällen mit Alcohol und Aether in die lösliche überführen. Da es in der Hitze coagulirbar ist, bildet es einen Uebergang von der Gruppe der Propeptone zu den echten Eiweisskörpern. — Das Histon der Leucocyten soll die Substanz sein, welche das Flüssigbleiben des Blutes in den Gefässen bewirkt. Führt man in den Kreislauf eines Hundes eine Histonlösung ein, so bleibt das aus der Ader gelassene Blut permanent flüssig, ebenso verliert in Histonlösung aufgefangenes Blut seine Gerinnungsfähigkeit. Im Histonblute sind die Leucocyten noch nach 24 Stunden in lebhafter Bewegung, die Plättchen sind besser erhalten, als durch irgend ein anderes Conservirungsmittel. Des Weiteren wird beobachtet, dass eine reine Fibrinogenlösung, mit Nucleohiston versetzt, nicht gerinnt, dass aber binnen Kurzem Gerinnung eintritt, sobald ein Kalksalz zugesetzt wird. Durch die Kalksalze wird das Nucleohiston gespalten in Nucleïn und Histon. Verf. resumirt: „Danach ist der flüssige Zustand des Blutes eine Function der Leucocyten und im Besonderen einer von denselben producirten Substanz, des Histons. Andererseits ist die Gerinnung ebenfalls eine Function der Leucocyten und einer besonders in denselben enthaltenen Substanz, des Nucleïns. Beide Substanzen sind aneinander chemisch gebunden und zwar als das Nucleohiston — und auf dieser chemischen Bindung beruht eben der flüssige Zustand des Blutes. Mit der Spaltung des Nucleohistons tritt die Gerinnung ein. Diese Spaltung wird hervorgebracht durch die im Blute gelösten Kalksalze." Andreasch.

80. **J. E. Wright: Eine Studie über die durch Injection von Wooldridge's Gewebe-Fibrinogen bewirkte intravasculäre Coagulation**[1]. Lösungen von Gewebe-Fibrinogen, wie man sie durch Extraction der Thymus oder der Testikeln mit Wasser erhält, sind dadurch charakterisirt, dass sie die Gerinnung von Blutplasma befördern. Diese Wirkung lässt sich am besten bei Versuchen in vitro zeigen, besonders mit »Pepton-Plasma«. Schwieriger sind die bei intravasculärer Injection (am Hund und Kaninchen[2])) eintretenden Wirkungen [Wooldridge, J. Th. **16**, 124; **19**, 119] zu beherrschen. Zur Isolirung des Gewebe-Fibrinogen [vergl. ibid. **21**, 490] empfiehlt W. die Natriumcarbonatlösung nochmals mit Essigsäure und Chlornatrium zu fällen; der

---

[1]) A study of the intravascular coagulation produced by the injection of Wooldridge's tissue-Fibrinogen. Proc. roy. ir. ac. [3] 2, 117—146. — [2]) An der Katze erhielt Verf. sehr wechselnde Resultate.

Niederschlag wird in wenig Natriumcarbonat gelöst und durch Leinewand filtrirt. Filtrirt man die Lösungen durch Papier, so bleibt ein Theil des Gewebe-Fibrinogen auf dem Filter, und die Wirksamkeit der Lösungen wird geschwächt, so dass die Injection derselben wohl die Gerinnungsfähigkeit des Blutes erhöht, aber nicht sicher intravasculäre Gerinnung herbeiführt, weil es schwer ist, die nöthige Concentration zu erhalten; die schleimige Beschaffenheit der Lösungen ist für die Wirkung derselben ohne Bedeutung. Verf. zeigte bereits früher (l. c.), dass das Gewebe-Fibrinogen als ein leicht zersetzliches Nucleoalbumin aufzufassen ist und deswegen die Reactionen der Albumosen gibt. Nach wochenlanger Behandlung mit Alcohol, sowie nach dem Kochen der mit Essigsäure angesäuerten Lösungen erhält man die Biuretreaction nicht mehr. Die Siedehitze schwächt nach Wooldridge die Wirksamkeit der Lösungen; Verf. zeigt, dass es sich hier um eine partielle Zersetzung handelt, denn nach dem Erhitzen mit etwas freiem Alkali erhält man beim Fällen mit Essigsäure eine Lösung, die eine ausgesprochene Biuretreaction gibt, also abgespaltene Albumose enthält[1]). Der Fibrinogenniederschlag, nach sorgfältigem Waschen in Wasser suspendirt, theilt demselben beim Kochen saure Reaction mit und spaltet Phosphorsäure ab. Schon bei 50° wird die Wirksamkeit des Gewebe-Fibrinogen abgeschwächt. Wurde einem Hunde eine während mehrerer Stunden gekochte Lösung injicirt, so zeigte sich nur eine Herabsetzung der Gerinnbarkeit des Blutes [Wooldridge's »negative Phase«, J. Th. **19**, 119]. Verf. hat früher [ibid. **21**, 67] zu zeigen versucht, dass die leichtere Gerinnbarkeit des Blutes im Pfortadersystem nicht durch die Aufnahme eines coagulirenden Stoffes aus dem Darm (Wooldridge), sondern durch den höheren Gehalt an Kohlensäure bedingt sei. Eine allgemeine Erhöhung des Kohlensäuregehalts im Blut in Folge von Einathmung kohlensäurereicher Luft oder von Verschluss der Trachea hatte Gerinnung des Blutes im ganzen Gefässsystem zur Folge. Verringerung der Kohlensäure im Blut von Kaninchen durch Zufuhr von Salzsäure (0,7 Grm. HCl pro Kgrm. nach Walter) verhinderte

1) Nach Hofmeister [J. Th. **10**, 462] spaltet Alkali aus Eiterzellen schon in der Kälte Pepton ab.

die Gerinnung in den Gefässen nicht, vielleicht, weil die Spannung der Kohlensäure hierbei von Bedeutung ist. Hunde, welche Blutverluste erlitten hatten, zeigten nach Injection von Gewebe-Fibrinogen reichlichere intravasculäre Gerinnung, was W. durch eine relative Vermehrung der Kohlensäure in dem zurückgebliebenen Blute erklärt. Electrische Reizung motorischer Nerven befördert die Gerinnung in den Venen der entsprechenden Muskeln, nach Verf. durch locale Erhöhung der Kohlensäurespannung; Versuche, durch Reizung des Vagus oder des Accelerator ähnlich auf die Coronargefässe des Herzens zu wirken, führten zu keinem entscheidenden Resultat. Abkühlung auf 35,3^0 durch Injection von kaltem Wasser in den Magen war bei einem Hunde ohne Einfluss auf die Gerinnung, vielleicht weil in diesem Falle die Kohlensäure nicht verringert war (Verschluss der Trachea); in einem Versuch, in welchem der Hund durch Einbringung in Eiswasser allmählich abgekühlt wurde, unterblieb die Gerinnung; wahrscheinlich war die Kohlensäure des Blutes hier herabgesetzt. Verf. macht ferner Mittheilungen über den Einfluss von Atropin und Morphin auf die durch Gewebe-Fibrinogen bewirkte Gerinnung. Zur Erklärung des Eintretens einer positiven und einer negativen Phase in der Gerinnbarkeit des Blutes nach den Injectionen nimmt W. an, dass das Gewebe-Fibrinogen im Blute zerlegt wird, unter Bildung von Albumose, welche die negative Phase bedingt. Für diese Erklärung spricht, dass letztere Phase stets die secundäre ist (die primäre, positive Phase ist manchmal so kurz, dass sie sich nur während der Injection selbst zeigt[1])), dass das Blut während der negativen Phase kein Gewebe-Fibrinogen mehr enthält (Wooldridge), dagegen die Eigenschaften des »Pepton-Plasma« zeigt, dass nach intravenöser oder subcutaner Injection von Gewebe-Fibrinogen bei Kaninchen Albumose oder Pepton in den Urin übertritt, dass nach Injection von Pepton sich ähnlich locale Verschiedenheiten in der Gerinnung des Blutes verschiedener Gefässprovinzen zeigen, als nach Injection

1) In den Versuchen von Groth [J. Th. 14, 138] über die Injection von Leucocyten in das Blut wurden dieselben Erscheinungen beobachtet; die Wirksamkeit der Leucocyten beruht nach W. auf ihrem Gehalt an Gewebe-Fibrinogen.

von Gewebe-Fibrinogen, und dass Schwankungen des Kohlensäuregehalts in beiden Fällen die gleichen Wirkungen haben. (Ueber die Kohlensäure im »Pepton«-Blut vergleiche Lahousse und Bohr, J. Th. **19**, 110, 334). Herter.

81. **O. Lange: Volumbestimmungen der körperlichen Elemente im Schweine- und Ochsenblute**[1]. Verf. berichtet über zwei im Pflüger'schen Laboratorium ausgeführte Versuchsreihen, bei denen die von M. und L. Bleibtreu [J. Th. **21**, 88] ausgearbeitete Methode zur Bestimmung des Volums der körperlichen Elemente im Blute auf Schweineblut und Rinderblut angewandt wurde. Diese Bestimmung geschieht bekanntlich auf zweierlei Art, entweder: 1. durch Ermittelung des N-Gehaltes der Serum-Kochsalz-Mischungen nach Kjeldahl, oder 2. durch Bestimmung des spec. Gewichts der Mischungen mittelst Pyknometer, worauf das gesuchte Volum nach zwei Formeln (l. c.) berechnet wird. Beim Schweineblut verwendete Verf. beide Methoden, beim Rinderblut, welches sich nur sehr langsam absetzt und eine zur Bestimmung des spec. Gewichts nothwendige Menge von Serum erst nach langem Absetzen liefert, nur die erste Methode. Beide Versuchsreihen ergaben:

		A. Schweineblut.					B. Rinderblut.				
	Versuchs-No.	1.	2.	3.	4.	5.	1.	2.	3.	4.	5.
Volum der körperlichen Elemente in % nach: Methode I. (N-Analysen.)	—	30,11	41,61	34,38	41,24	43,41	40,05	35,39	26,22	27,37	36,95
Volum der körperlichen Elemente in % nach: Methode II. Best. d. spec. Gew.	—	—	41,82	32,72	41,07	42,50	—	—	—	—	—

Es zeigen demnach beide Blutarten beträchtliche Schwankungen des Gehaltes an körperlichen Elementen. Defibrinirtes Schweineblut hatte

[1]) Pflüger's Arch. **52**, 427—455.

an Eiweissgehalt (N × 6,25) 18,948 %—23,124 % und das spec. Gewicht 1052,65—1064,67. Dagegen waren die Schwankungen im Serum desselben gering: Eiweissgehalt 7,38 %—8,28 %, spec. Gewicht 1027,30—1030,38. Die Körperchen-Substanz dieses Blutes scheint sowohl in Bezug auf den Eiweissgehalt (43,43 %—45,79 %) als auch auf das spec. Gewicht (1109,4—1114,3) ziemlich gleichmässig zu sein. — Im Ochsenblut schwankt auch der Eiweissgehalt des Serums: 6,7 %—8,5 %. In Anbetracht des ziemlich constanten Eiweissgehaltes der Blutkörperchen-Substanz des Schweineblutes kann zur Bestimmung der körperlichen Elemente auch dieser Blutart das von M. und L. Bleibtreu (l. c.) für das Pferdeblut empfohlene abgekürzte Verfahren angewendet werden, bei dem das Volum (V) nach der Formel $V = C(E - e)$ berechnet wird, wobei E den Eiweissgehalt des Blutes, e denjenigen des Serums und C den Factor = 2,55 bedeutet. Dieser Factor ist beim Schweineblute natürlich anders und findet ihn Verf. = 2,71. Horbaczewski.

82. **H. Wendelstadt und L. Bleibtreu: Bestimmung des Volumens und des Stickstoffgehaltes des einzelnen rothen Blutkörperchens im Pferde- und Schweineblut**[1]. Eine von M. und L. Bleibtreu ausgearbeitete Methode gestattet das Volum der Blutkörperchen-Substanz im Blute zu bestimmen [J. Th. **21**, 88]. Die erwähnten Autoren fanden, dass bei derselben Thierspecies grosse Schwankungen im Volum der Blutkörperchen-Substanz vorkommen, dass aber die Blutkörperchen-Substanz selbst annähernd denselben Procentgehalt an N enthielt. Es war von vorneher wahrscheinlich, dass das Volum der gesammten Blutkörperchen von der Zahl derselben abhängt und dass das durchschnittliche Volum des einzelnen Blutkörperchens, sowie auch dessen N-Gehalt bei verschiedenen Individuen derselben Species annähernd gleich ist. Diese Frage wurde in der Weise zu entscheiden gesucht, dass neben der Volumbestimmung auch die Zahl der rothen Blutkörperchen nach der Methode von Thoma-Zeiss festgestellt wurde, indem durch einfache Division das mittlere Volum des einzelnen Blutkörperchens erhalten wird, wobei dann noch nebenher der N-Gehalt des Blutkörperchens resultirt.

---

[1]) Pflüger's Arch. **52**, 323—356.

Bei Untersuchung des Pferdeblutes in 6 Versuchen und des Schweineblutes in 5 Versuchen wurde gefunden:

		Volum der körperl. Elemente in %	Zahl der Blutkörp. in 1 Cbmm.	Volum d. einzelnen Blutkörp. aus den vorigen Werthen berechn. in Cbmm.	Eiweissgehalt d. Blutkörp.-Substanz in %	Eiweissgehalt des einzelnen Blutkörperchens in Milligrm.
Pferdeblut	Maximum	37,40	11,492,063	0,00000004004	47,7	0,0000000174
	Minimum	22,64	6,517,000	0,00000003718	45,7	0,00000001874
	Mittel . .	—	—	0,00000003858	46,7	0,000000018023
Schweineblut	Maximum	43,00	10,168,000	0,0000000457	47,18	0,00000001976
	Minimum	33,70	7,854,000	0,0000000414	43,24	0,00000001872
	Mittel . .	—	—	0,0000000435	44,35	0,00000001928

Eine noch nicht abgeschlossene Untersuchung von pathologischen Blutarten am Menschen hat anscheinend ergeben, dass das Volum des einzelnen Blutkörperchens ziemlich übereinstimmt, während der Eiweissgehalt sehr zu schwanken scheint. Die Eingangs erwähnten Autoren verwendeten zur Bestimmung des Volums der körperlichen Elemente im Pferdeblute auch ein abgekürztes Verfahren nach der Formel $V = C(E - e)$, wobei V das gesuchte Volum, E den Eiweissprocentgehalt des Blutes, e denjenigen des Serums und C eine constante = 2,55 (beim Pferdeblut) bedeutet.. Verff. bestätigen die Brauchbarkeit dieser Methode, sowie die Brauchbarkeit derselben auch für das Schweineblut, welche bereits von O. Lange (vorstehendes Referat) festgestellt wurde. Während aber Lange diese Constante für das Schweineblut = 2,71 fand, berechnen Verff. dieselbe aus 5 Versuchen zu 2,72. Horbaczewski.

83. **Heinr. Rosin: Blutuntersuchungen mittelst der Centrifuge**[1]. Vorversuche hatten ergeben, dass nur verdünntes Blut, dem man durch passenden Zusatz seine Gerinnungsfähigkeit genommen hat, zum Centrifugiren geeignet sei. Es wurden 25 Grm. Pepton

---

[1]) Centralbl. f. klin. Medic. 18, No. 17.

und 0,65 Grm. Kochsalz in 100 Grm. Wasser gelöst, von dieser Lösung 4,5 CC. in ein graduirtes Messgläschen gebracht und von der angestochenen Fingerbeere genau 0,5 CC. Blut eintropfen gelassen; diese Lösung wurde zur Verwendung noch auf das 5 fache verdünnt. Nach $1^1/_2$ stündigem Centrifugiren in einem passend construirten Gläschen, das unten verengt und in Cubikmillimeter getheilt war, hatten sich die corpusculären Gebilde abgesetzt. Es zeigten sich nun sowohl bei Gesunden, wie Kranken erhebliche Schwankungen im Volumen des Bodensatzes, sodass das Ergebniss der Versuche ein negatives war. Verf. nimmt an, dass innerhalb des Capillarbezirkes der Figerbeere sich erhebliche Schwankungen in der Concentration der Blutflüssigkeit abspielen. Als bei 2 Gesunden und 2 Anämischen das Blut direct durch Venesection gewonnen wurde, betrug bei den Gesunden die Menge des Bodensatzes fast das Doppelte von demjenigen der Anämischen. Andreasch.

84. **G. Gärtner: Ueber eine Verbesserung des „Hämatokrit"** [1]. Verf. modificirte den von Hedin construirten »Hämatokrit« [J. Th. **19**, 121 und **20**, 113] zur Bestimmung des Blutkörperchenvolums im Blute in folgender Weise: Zum Blutabmessen dient eine oberhalb der Marke erweiterte Capillarpipette, die bis zur Marke 0,02 Ccm. fasst, und in deren Erweiterung die Verdünnungsflüssigkeit aufgesaugt wird, welche dann das bis zur Marke abgemessene Blut aus der Pipette verdrängt. Das Blut wird mit der Verdünnungsflüssigkeit in einer »Bürette« gemischt und centrifugirt. Diese besteht aus einer $5^1/_2$ Cm. langen, weiten Thermometerröhre, an deren oberes Ende ein 2 Cm. langes Trichterchen angeschmolzen ist, während das untere Ende einen Hartgummiverschluss trägt. Die Röhre trägt eine Scala, die in 100 Intervalle getheilt ist und hat einen Fassungsraum (0—100) = 0,02 Ccm. Wenn der Inhalt der bis zur Marke gefüllten Pipette (Blut) in die Bürette entleert wird, so füllt derselbe die Bürette bis zum Theilstrich 100. Bei der Bestimmung bringt man einen beliebig grossen Tropfen der Verdünnungsflüssigkeit (2,5 %-Lösung von Kalibichromat) in das Trichterchen der Bürette und entfernt aus derselben mit einem Draht

[1]) Berl. klin. Wochenschr. 1892, No. 36.

die Luftblasen. Nun wird die Pipette mit Verdünngsflüssigkeit ungefähr zur Marke gefüllt und die Flüssigkeit in die Erweiterung hinaufgesogen. Dann wird das Blut von dem durch Einstich gewonnenen Blutstropfen unter entsprechenden Vorsichtsmaassregeln bis zur Marke aufgesogen und nach dem Reinigen der Pipette sammt Verdünnungsflüssigkeit in die Bürette entleert, worauf die so gefüllte Bürette in einem Futteral in die Centrifuge gestellt wird. Bei diesem Verfahren wird daher die Verdünnungsflüssigkeit nicht abgemessen und das Blut kommt direct in die Bürette, wodurch der hierbei beim Hedin'schen Verfahren unvermeidliche Fehler vermieden wird. Die Centrifuge besteht aus einer kreisrunden Büchse, die wie ein Kreisel durch Abziehen einer um die Achse gewickelten Darmsaite in Bewegung gesetzt wird. Im Anfange macht dieselbe ca. 3000 Touren pro Minute und dient auch zum Sedimentiren des Harns oder dergl. Bei Blutuntersuchungen lässt man die Centrifuge 3 Mal je drei Minuten laufen, in welcher Zeit eine Constanz der Blutkörperchensäule gefunden wurde. Das Percent der Blutkörper wird an der Theilung der Bürette direct abgelesen — $^1/_2$ % können mit Lupe geschätzt werden. — Verf. beobachtete, dass die mit seinem Hämatokrit bei demselben Individuum ausgeführten Bestimmungen viel kleinere Schwankungen (bis 2 %) zeigten, als die mit dem Hedin'schen. Horbaczewski.

85. H. J. Hamburger: **Ueber den Einfluss von Säure und Alkali auf defibrinirtes Blut**[1]. Die Resultate dieser bereits über den Rahmen der Thierchemieberichte hinausgehenden Arbeit werden vom Verf. in folgende Punkte zusammengefasst: 1. Durch die Einwirkung von Säuren und Alkalien auf defibrinirtes Blut findet eine Auswechslung zwischen den Bestandtheilen von Blutkörperchen und Serum statt. 2. Trotz der bedeutenden Auswechselung bleibt das wasseranziehende Vermögen des Serums und folglich auch das der Blutkörchen unverändert, was zu dem Schlusse berechtigt, dass die Wirkung von Säure und Alkali auf defibrinirtes Blut auf einer Aenderung in der Permeabilität beruht. 3. Die mit Säure oder Alkali behandelten Blutkörperchen folgen bezüglich des Austretens von Farb-

[1] Dubois-Reymond's Arch., physiol. Abth. 1892, pag. 512–544.

stoff durch Salzlösungen den Gesetzen der isotonischen Coëfficenten. Die Permeabilität hat also auf die letzteren keinen Einfluss gehabt. 4. Säure und Alkali ändern die Permeabilität in entgegengesetztem Sinne. Dies geht hervor: a) aus der Vergleichung von den Concentrationen der Salzlösungen, in welchen die unveränderten und die mit Säure oder Alkali behandelten Blutkörperchen Farbstoff abgeben; b) aus der Richtung, in welcher sich Bestandtheile der Blutkörperchen zum Serum und umgekehrt bewegen. Durch die Einwirkung von Säure geben ja die Blutkörperchen dem Serum vorzüglich Eiweissstoffe ab, doch nehmen sie Chloride und Phosphate daraus auf. 5. Der Einfluss, welchen die Kohlensäure auf die Permeabilität der Blutkörperchen ausübt, ist nicht specifisch für diese Säure, sondern wird auch bei der Einwirkung anderer Säuren wieder gefunden. 6. Der Einfluss, welchen Alkali auf das Blut ausübt, wird vollkommen aufgehoben durch Hinzufügung einer äquivalenten Menge Säure und umgekehrt. Die Processe sind also umkehrbar. 7. Die Empfindlichkeit der Blutkörperchen für Alkali und Säure ist sehr gross. Die Aenderung der Permeabilität ist noch zu beobachten bei einer Verdünnung von 1 KOH auf 12,900 Blut und von 1 HCl auf 40 Blut, desshalb bezw. 0,00775 % KOH und 0,0025 % HCl. 8. Alkali schützt die Blutkörperchen gegen die Einwirkung von gallensauren Salzen, von Galle und Chlorammonium, insoweit diese Stoffe das Vermögen besitzen, Farbstoff aus den Blutkörperchen austreten zu lassen.

Andreasch.

86. **H. Hamburger: Ueber den Einfluss der Athmung auf die Permeabilität der Blutkörperchen**[1]). Durch die Einwirkung von CO_2 auf defibr. Blut wird die Permeabilität der rothen Blutkörperchen geändert, so dass eine bedeutende Auswechslung zwischen den Bestandtheilen der Blutkörperchen und des Serums stattfindet, wobei aber die osmotische Spannung der Blutkörperchen und des Serums unverändert bleibt. Diese Permeabilitätsänderung der Blutkörperchen durch CO_2 ist nicht eine bleibende, denn durch Einwirkung indifferender Gase (O, H, N) wird die ursprüngliche Permea-

1) Zeitschr. f. Biol. 28, 405—416.

bilität wieder hergestellt. Die mit CO_2 behandelten Blutkörperchen folgen, bezüglich des Auftretens von Farbstoff durch Salzlösungen den Gesetzen der isotonischen Coëfficienten. Bei Uebertragung dieser Beobachtungen auf das circulirende Blut, muss man der CO_2 eine gewisse Bedeutung für den Stoffwechsel zuerkennen. Wenn die CO_2 die Permeabilität der Blutkörperchen verändert, findet eine Auswechslung zwischen den Bestandtheilen der Blutkörperchen und des umgebenden Serums statt, so dass Stoffe, die sich vorher in den Geweben befanden, in die Blutkörperchen aufgenommen werden können. Auf diese Weise werden Stoffe mit den Blutkörperchen in die Lunge geführt und können hier oxydirt werden, da die Bedingungen für die Oxydation in den Blutkörperchen günstiger sind. Die Oxydationsproducte, die ein anderes osmotisches Aequivalent besitzen. gehen dann in's Plasma über, wozu der O und N auch beitragen, die als indifferente Gase die ursprüngliche Permeabilität wieder herstellen, welche übrigens schon durch die Vertreibung der CO_2 allein verändert wird. Horbaczewski.

87. **Castellino: Ueber die Einwirkung des Serums aus pathologischem Blute auf die physiologischen rothen Blutkörperchen**[1]. Verf. theilt die von Maragliano auf dem Leipziger Congress publicirten Beobachtungen mit, welche besagen, dass das Blutserum von an acuten Infectionskrankheiten und chronischen Dyscrasieen Leidenden auf rothe Blutkörperchen gesunden Blutes zerstörend einwirkt. Diese Zerstörung tritt am stärksten bei Pneumonie auf, dann abnehmend bei Malaria, Typhus, Tuberculose, Krebskachexie, Diabetes, Nephritis, Leukämie etc. Bei acuten Krankheiten schwindet diese hämolytische Kraft des Serums allmählich nach dem Fieberanfall. Das gesunde Blutserum erwies sich dagegen als vorzügliche Conservirungsflüssigkeit für rothe Blutkörperchen, selbst bei starken Veränderungen derselben. Rosenfeld.

88. **Maragliano: Beitrag zur Pathologie des Blutes**[2]. Verf. macht eine vorläufige Mittheilung über Untersuchungen, die an seiner

---

1) Gazetta degli osped. 1891, 22. — 2) Berl. klin. Wochenschr. 1892, No. 31.

Klinik über die Pathologie des Blutes ausgeführt wurden, aus denen hervorgeht, dass Blutkrankheiten existiren, die abhängig sind von der Beschaffenheit des Serums und unabhängig von hämopoëtischen Organen. Die Necrobiose der rothen Blutkörperchen characterisirt sich durch morphologische Modificationen eines Theils oder des ganzen Blutkörperchens, sowie durch chemische Veränderungen, wobei sich das Protoplasma entfärbt und statt der normalen acidophilen, basophile Reaction zeigt. Von allen necrobiotischen Erscheinungen ist die Poikilocytose die schwerste. Aehnliche Erscheinungen zeigen auch Leucocyten, bei denen necrobiotische Veränderungen auftreten: Formänderung, Differenzirung des Protoplasmas, welches granulös wird und 1—2 Kerne zeigt, Färbbarkeit einiger Körner des Protoplasmas mit Osmiumsäure (schwarz), sowie mit Eosin und anderen sauren Farbstoffen. Den eosiphilen Zellen wäre keine sehr grosse Wichtigkeit beizumessen, da es sich um gewisse Phasen der Degeneration handelt. Bei einer Reihe von Krankheiten (essentielle Anämie, Carcinom, Saturnismus, Leucämia lien. und lymphat., Purpura, Lebercirrhose, Nephritis, Pneumonie, Malaria, Typhus abd., Erysipelas und Tuberculose) besitzt das Serum einen zerstörenden Einfluss auf die rothen Blutkörperchen, die zunächst Erscheinungen der Necrobiose zeigen, dann zerstört werden. Während im gesunden Serum die Blutkörperchen intact bleiben, werden sie im pathologischen auch in ihrem zerstört. Ausserdem findet noch eine Veränderung des Blutfarbstoffs statt, der nicht, wie bei einem gewöhnlichen Zugrundegehen der Blutkörperchen, in Lösung geht, sondern verschwindet, so dass das Serum dann nicht roth gefäbt erscheint, sondern eine gelblich-grünliche Farbe zeigt und bei der spectroscopischen Untersuchung eine dem Hämatoidin, manchmal dem Urobilin entsprechende Absorption aufweist. Diese die Blutkörperchen zerstörende Eigenschaft des Serums hängt nicht von dem Eiweissgehalte, oder dem festen Rückstande, oder der Dichte desselben ab. Dagegen wurde in den pathologischen Serumarten, die diese deletäre Wirkung zeigten, der NaCl-Gehalt sehr vermindert gefunden. Fügt man nun einem solchen Serum so viel NaCl zu, dass der Gehalt ein normaler wird, so erlischt die zerstörende Wirkung auf die Blutkörperchen. Dementsprechend hatten intravenöse NaCl-Infusionen bei Anämie sehr gute

Erfolge. Dabei handelt es sich offenbar nicht um einfache NaCl-Wirkung, denn bei der beobachteten Blutkörperchenzerstörung fehlen Erscheinungen der Plasmolyse, die in einer NaCl-armen Flüssigkeit auftreten. Horbaczewski.

89. **Alb. Hammerschlag: Eine neue Methode zur Bestimmung des specifischen Gewichtes des Blutes**[1]. 90. **Derselbe: Ueber das Verhalten des specifischen Gewichtes des Blutes in Krankheiten**[2]. Ad 89. Dieselbe ist auf dem Principe des von Lloyd Jones vorgeschlagenen Verfahren aufgebaut. Man füllt ein geschnabeltes Becherglas von 10 Cm. Höhe und 5 Cm. Weite zur Hälfte mit einem Gemische von Chloroform und Benzol von annähernd 1,050 bis 1,060 Dichte. Nun lässt man unter leichtem Umschwenken einen durch Einstich in die Fingerbeere gewonnenen Blutstropfen in die Flüssigkeit fallen. Je nach dem spec. Gewichte der Flüssigkeit wird der Tropfen zu Boden fallen oder in die Höhe steigen; ist ersteres der Fall, ist also die Mischung noch leichter als Blut, so setzt man tropfenweise Chloroform zu (spec. Gew. 1,526), bis der Tropfen eben schwimmt. Im Gegenfalle wird Benzol (spec. Gew. 0,899) unter Umschwenken zugesetzt. Hat man das Ziel erreicht, so muss das spec. Gewicht der Mischung gleich dem des Blutes sein. Man giesst die Mischung in einen Cylinder, wobei man durch ein in die Mündung gestecktes Stückchen Leinwand verhindert, dass der Tropfen in den Cylinder gelangt, und bestimmt das spec. Gewicht der Mischung durch ein Aräometer. Es ist angezeigt, keinen zu grossen Blutstropfen zu nehmen, da sich derselbe sonst leicht beim Schwenken in kleinere zertheilt. Es ist weiterhin von Vortheil, im Falle als der Tropfen von Anfang an oben schwimmt, zunächst einen Ueberschuss von Benzol hinzuzufügen, sodass er zu Boden sinkt und ihn dann durch langsames Zufliessen von Chloroform zum Schweben zu bringen. Die Verdunstung von Benzol oder Chloroform bedingt keinen Fehler, wenn man rasch arbeitet. Die Differenzen in mehreren aufeinander folgenden Bestimmungen sind selten grösser als 0,001; der absolute Fehler beträgt meist — 0,001. — Für das männliche

---

[1]) Zeitschr. f. klin Medic. **20**, 444—456. — [2]) Centralbl. f. klin. Medic. 1891, No. 44.

Geschlecht wurde ein mittleres spec. Gewicht von 1,0605 (1,057 bis 1,066), für das weibliche ein solches von 1,0535 – 1,061 gefunden. Bei gesunden Personen mittleren Alters hat das spec. Gewicht eine relativ constante Grösse und schwankt nur innerhalb enger Grenzen. Flüssigkeitsaufnahme bewirkte schon nach 15—35 Minuten eine Erniedrigung, die aber bald (45—60 Min.) ausgeglichen war. Starkes Schwitzen bewirkte das Gegentheil, also eine Abnahme des Wassergehaltes. Ad 90. Die bei verschiedenen Krankheiten nach dieser Methode gefundenen Werthe werden in Tabellen mitgetheilt; es ergaben sich folgende Resultate: 1. Das specifische Gewicht des Blutes ist vorwiegend abhängig von dem Hämoglobingehalt desselben, unabhängig von der Zahl der Blutkörperchen. 2). Bei Chlorosen und Anämien, bei tuberculösen Erkrankungen und malignen Tumoren besteht eine constante Relation zwischen Hämoglobin und specifischem Gewichte, indem einem bestimmten Hämoglobingehalt bei verschiedenen Kranken dasselbe specifische Gewicht entspricht. Man kann daher aus letzterem einen Schluss auf den Farbstoffgehalt des Blutes machen, und es genügt zur Beurtheilung des Krankheitszustandes bloss das specifische Gewicht zu bestimmen.

Einem spec. Gew. von	entspricht ein Hämoglobingehalt von
1033—1035	25—30 %
1035—1038	30—35 «
1038—1040	35—40 «
1040—1045	40—45 «
1045—1048	45—55 «
1048—1050	55—65 «
1050—1053	65—70 «
1053—1055	70—75 «
1055—1057	75—85 «
1057—1060	85—95 «

3. Bei Nephritis ist das specifische Gewicht niedriger als dem Hämoglobingehalte entsprechen würde. 4. Bei Circulationsstörungen ist die Blutdichte, auch wenn Oedeme bestehen, meist normal. 5. Im Fieber wird das spec. Gewicht des Blutes niedriger; nach Abfall der Temperatur steigt es wieder an. Andreasch.

91. **H. Schlesinger: Ueber die Beeinflussung der Blut- und Serumdichte durch Veränderungen der Haut und durch externe Medicationen** [1]). Mit Hülfe der von Hammerschlag (vorstehendes Referat) angegebenen Methode zur Bestimmung des spec. Gew. des Blutes und des Serums (eigentlich Plasmas Ref.) untersuchte Verf. zunächst die Blut- und Serumdichte bei einer Reihe von Hautkrankheiten. Während bei Gesunden das spec. Gew. des Blutes zwischen 1,056—1,061 für Männer und zwischen 1,0535—1,061 für Frauen schwankt, wurde dasselbe bei Pemphigus zwischen 1,055—1,0635 gefunden, demnach immer recht hoch. Einige Male konnte während der Eruption eine erhebliche Eindickung des Blutes sichergestellt werden (spec. Gew. 1,062—1,067), während das Serum seine Dichte gar nicht oder nur wenig änderte. Bei Verbrennungen mit tödtlichem Ausgang wurde in allen 15 untersuchten Fällen ausserordentlich hohe Steigerung des spec. Gew. (1,065—1,073) des Blutes (mit 7,4 Mill. rother Blutkörperchen in Cbmm. in 1. Falle), die aber in der Regel nach 24 St. wieder schwand, beobachtet. Auch bei Fällen, die nicht letal endeten, wurden ähnliche Verhältnisse gefunden. Eczeme, die universell, acut einsetzend und stark nässend sind, verursachen eine vorübergehende, aber nicht bedeutende Eindickung des Blutes, die aber bald schwindet. Bei chronischem Verlaufe ist in der Regel keine wesentliche Aenderung — mitunter — in Folge des fortwährenden Einweissverlustes durch die Haut — ein Absinken des spec. Gew. des Blutes auf 1,030—1,027 beobachtet worden. Bei Lichen ruber, Lepra, Psoriasis, idiopatischem multiplem Pigmentsarcom, Prurigo und Erythema multiforme waren normale Verhältnisse. In einem Falle von Morbus maculosus Werlhofii mit bedeutenden Hautblutungen und profusen Menses fiel das spec. Gewicht, jedoch stellten sich binnen einer Woche nach dem Aufhören der Blutungen normale Verhältnisse wieder ein. Zur Feststellung der Beziehungen zwischen der Serumdichte und den an der Hautoberfläche exsudirten Flüssigkeiten, wurde bei jeder Untersuchung des Blaseninhaltes gleichzeitig auch die Serumdichte ermittelt. Bei vesiculösen und bullösen Haut-

[1]) Virchow's Arch., **130**, 145—183.

affectionen besitzt der Blaseninhalt zumeist eine geringere Dichte als das Serum. Bei Processen mit starken entzündlichen Erscheinungen (Erysipel, Vaccinebläschen) erreichte das spec. Gew. des Blaseninhalts dasjenige des Serums, während bei Herpes zoster dasselbe sogar höher war, als dasjenige des Serums. Bei Pemphigus zeigte der Blaseninhalt bei reichlicher Blasenbildung ein niedriges, bei spärlicher ein bedeutendes höheres spec. Gew. Schliesslich berichtet Verf. über die Beeinflussung der Blut- und Serumdichte bei Einwirkung einer Reihe von in der Dermatologie in Gebrauch stehenden Medicamenten, von denen das Sublimat, Luetischen in grossen Dosen subcutan injicirt, die Blutdichte steigert, worauf eine consecutive Blutverdünnung und schliesslich Rückkehr zur Norm erfolgt. Oleum cinereum und Unguentum cinereum sind unwirksam. In ähnlicher Weise wie Sublimat wirken Naphtol, Chrysarobin und Theer. Pyrogallussäure dagegen zeigte keine constante Wirkung. Die gebräuchlichen Salbengrundlagen [ung. simpl., Vaselin, Lanolin] waren unwirksam, obenso Salicylsäure, Borsäure, Zinkpräparate, Thiophendijodid, Gallacetophenon bei externer Application. (Die Versuche wurden an der Klinik von Kaposi-Wien ausgeführt).

Horbaczewski.

92. **T. Irisawa: Ueber die Milchsäure im Blut und Harn**[1]. Um zu entscheiden, in wie weit der Sauerstoffmangel beim Eintreten des Todes von Einfluss auf den Milchsäuregehalt des Blutes ist, untersuchte Verf. (in 11 Fällen) Leichenblut an verschiedenen Krankheiten verstorbener Menschen auf Milchsäure und fand dieselbe stets, jedoch in bedeutend variabler Menge (Min. 0,233, Max. 6,575 Zinklactat pro $^0/_{00}$), ohne dass es möglich gewesen wäre, eine Erklärung dieser bedeutenden Differenzen durch Krankheit zu geben. — Der kurz vor dem Tode von Kranken gelassene Harn enthielt unter 7 Fällen 3 Mal Milchsäure, dieselbe fehlte jedoch in einem Falle, in welchem das Blut reichlich Milchsäure enthielt. Auch konnte Verf. Milchsäure in Blutkörperchen und im (Empyem-)Eiter nachweisen. Ganz frisches, normales Hundeblut enthielt auch Milchsäure. Bei der künstlich durch Aderlässe erzeugten Anämie wurde ein umso

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie, 17, 340—352.

höherer Milchsäuregehalt des Blutes gefunden, je grösser der Sauerstoffmangel war. Aus der Leber und dem Pankreas wurden PO_4KH_2-Krystalle dargestellt, die Acidität der todtenstarren Organe ist somit wahrscheinlich darauf zurückzuführen und nicht auf die Milchsäure, die ausschliesslich als Salz, niemals aber frei vorhanden zu sein scheint.

Horbaczewski.

93. **Maurice Arthus: Glycolyse im Blut**[1]). In vitro verliert das Blut an seinem Zuckergehalt, wenn es zwischen 0° und 55° gehalten wird, um so schneller, je höher die Temperatur; über 55° findet keine »Glycolyse« mehr statt. Der Vorgang ist auch bei aseptisch behandeltem Blut zu beobachten, überhaupt ist derselbe nicht an lebende Elemente geknüpft, denn er geht auch vor in mit Oxalat versetztem Serum oder Plasma, nach Entfernung der Blutkörperchen, und in durch Zusatz von mehreren Volumen Wasser lackfarbig gemachtem Blut; er ist gesteigert, nachdem das Blut 48 Stunden bei 0° aufbewahrt wurde; er dauert in aseptischem defibrinirtem Blut mehrere Tage, in mit Oxalat versetztem mehrere Wochen. Er wird durch 1 % Natriumfluorid nicht unterbrochen, wohl aber wird durch dieses Salz die Bildung von glycolytischem Ferment verhindert. Nach A. präexistirt das Ferment nicht im circulirenden Blut, denn Pferdeplasma, mit 0,001 Oxalat versetzt, bei 0° von den Blutkörperchen getrennt, zeigt keine Glycolyse und das glycolytische Ferment ist nicht im Urin aufzufinden, während diastatisches Ferment im Oxalatplasma sowie im Urin und in Transsudaten nachgewiesen werden kann. Das glycolytische Ferment wird nicht etwa durch die Blutkörperchen gebunden, denn in der Jugularis des Pferdes tritt keine Glycolyse ein, und in defibrinirtem sowie im Oxalatblut ist die Glycolyse anfangs sehr schwach. Im defibrinirten Blut bei 40° steigt dieselbe von der zweiten Viertelstunde an, und nimmt während 1½ bis 2 Stunden an Intensität zu, um dann wieder abzunehmen. In Oxalatblut beginnt erst nach ca. einer halben Stunde der Process zu steigen und dieses Stadium dauert 4 — 5 Stunden. Wird defibrinirtes Blut sofort mit 0,25 Grm. Natriumfluorid pro L. ver-

---

[1]) Glycolyse dans le sang. Compt. rend. **114**, 605—608.

setzt, so tritt keine Glycolyse ein; unter diesen Umständen beobachtet man auch keine Vermehrung des Zuckers, ein Zeichen, dass das Blut kein Glycogen enthält; diastatisches Ferment lässt sich in demselben nachweisen. Das glycolytische Ferment bildet sich ausserhalb der Gefässe, und zwar auf Kosten der Leucocyten; von den in der Jugularvene des Pferdes sich bildenden Schichten wirkt nur die Leucocytenschicht glycolytisch, nicht die Schicht der rothen Blutkörperchen oder die Plasmaschicht. Das glycolytische Ferment scheint durch eine Lebensthätigkeit der Leucocyten gebildet zu werden, denn Natriumoxalat verzögert und Natriumfluorid in geeigneter Dose verhindert die Bildung desselben, wie diese Salze auch die Thätigkeit der Microben beeinträchtigen. Glycolytisches und Fibrinferment zeigen grosse Analogie in ihrem Verhalten, sie unterscheiden sich aber in Folgendem. Defibrinirtes Blut mit Natriumfluorid versetzt, zeigt keine Glycolyse, auch nach Zusatz von Kalksalz, während die spontane Gerinnung wohl durch grosse Mengen Natriumfluorid (1 — 1,5 $^0/_0$) verhindert wird, nach Zusatz von Calcium-Chlorid oder Sulfat aber eintritt. Herter.

94. **Manfred Bial: Ueber die diastatische Wirkung des Blut- und Lymphserums**[1]. 95. **F. Röhmann: Zur Kenntniss des diastatischen Ferments der Lymphe**[2]. 96. **Manfred Bial: Weitere Beobachtungen über das diastatische Ferment des Blutes**[3]. Ad. 94. Eine Reihe von Versuchen ergab zunächst, dass Blutserum (5 Ccm.), durch Centrifugiren des eben geronnenen Blutes erhalten, mit 1 $^0/_0$ Stärkekleisterlösung (50 Ccm.) vermischt nach einer Reihe von Stunden (bis 24) die Stärke saccharificirt, da die mit essigsaurem Natron und Eisenchlorid enteiweisste Flüssigkeit ein ziemlich bedeutendes Reductionsvermögen zeigte, so dass mit Knapp'scher Lösung Werthe erhalten wurden, die bis 0,88 $^0/_0$ Traubenzucker entsprachen. Die Bacterienwirkung war in diesen sowie den folgenden Versuchen ausgeschlossen (Kleisterlösung sterilisirt, Blutentnahme aseptisch, oder Zusatz von Thymollösung — ausserdem Sicherstellung der

---

1) Pflüger's Arch. **52**, 137—156. 2) Ebenda. 157—164. 3) Ebenda **53**, 156—170.

Keimfreiheit durch Abimpfung). — Da der mit 0,8 % NaCl-Lsg. gewaschene Blutkörperchenbrei so gut wie gar nicht saccharificirte, das beim Verdünnen des Blutes erhaltene ClNa-Serum dagegen ein Saccharificationsvermögen aufwies, welches seinem Gehalte an Serum entsprach, schliesst Verf., dass das Ferment nicht in den Blutkörperchen, sondern nur im Serum enthalten sei. Dieses Ferment wird durch Kochen vernichtet, kann dem Alcoholniederschlage des Blutserums durch Glycerin entzogen werden und wirkt wie andere Fermente: zu Beginn stärker — später langsamer. — Aus dem Umstande, dass bei maximaler Saccharificirung durch Polarisation Werthe erhalten wurden, die mit den durch Titration gewonnenen annähernd übereinstimmen — wenn Traubenzucker angenommen wird — schliesst Verf., dass sich dabei Traubenzucker bildet — bei nicht vollständiger Saccarification enthält die Lösung eine rechtsdrehende, nicht oder nur unerheblich reducirende Substanz: »Dextrin«. Daraus wird geschlossen, dass dieses Ferment von demjenigen des Speichels, des Pankreas und der Gerste verschieden ist (da keine Maltose und kein Dextrin gebildet werden). Die Menge des entstehenden Traubenzuckers ist annähernd gleich derjenigen, welche aus Stärke durch Kochen mit HCl gebildet wird. Auch Maltose und Achroodextrin werden durch dieses Ferment gespalten, da die Lösungen dieser Substanzen bei der Einwirkung des Hunde- und Rind-Serums Zunahme des Reductionsvermögens und Abnahme des Drehungsvermögens zeigten. Glycerinextracte des Ferments zeigten eine schwächere saccharifirende Wirkung als das Serum selbst auf den Kleister und das Achroodextrin und gar keine auf Maltose. In derselben Weise ausgeführte Versuche mit Lymphe (Chylus aus einer Fistel des duct. thoracicus bei Hunden) führten zu denselben Resultaten, wie mit Serum. Ad 95. Verf. suchte zu entscheiden, ob dieses diastatische Ferment des Serums und der Lymphe im Blute des lebenden Thieres circulirt, oder erst in Folge postmortaler Veränderungen des Blut- und des Lymphplasmas sich bildet. Aus einer Fistel des ductus thoracicus wurde die Lymphe in Alcohol (40 Ccm.) oder in alcohol. Lösung von essigsaurem Zink (40 Ccm. Alcohol, 2,5 Gr. essigsaures Zink, Verfahren von Abeles) in Mengen zu 10 Ccm. aufgefangen. Hierauf wurde aus einer Bürette eine 2—4 % Lösung von Glycogen in 0,6 %

ClNa-Lsg. in ein Lymphgefäss der Pfote einfliessen gelassen. Nach Eliminirung der ersten 10 Ccm. Lymphe, die aus dem ductus thorac. am Beginn des Versuchs und nach der Glycogeninjection ausflossen, wurden meistens zwei 10 Ccm.-Portionen Lymphe vereinigt und untersucht. In allen 4 Versuchen ergab sich, dass nach intralymphatischer Glycogeninjection der Procentgehalt der Lymphe an Zucker, der mit Knapp'scher Lösung titrirt wurde (von 0,09 — 0,18 bis auf 0,23 $^0/_0$), stieg. Die in der gleichen Weise durchgeführte intralymphatische Injection von blosser 0,6 $^0/_0$ NaCl-Lösung ergab keine Steigerung des Zuckergehaltes der Lymphe. Aus diesen Versuchen muss gefolgert werden, dass in der Lymphe ein diastatisches Ferment enthalten ist, da nicht anzunehmen ist, dass sich dasselbe erst unter dem Einfluss der indifferenten Injectionslösung bilden sollte. Diese Versuche gestatten auch einen Rückschluss auf das diastatische Ferment des Blutes. Das Ferment der Lymphe stammt entweder aus dem Blute oder aus den Geweben. Im letzteren Falle wird dasselbe durch die Lymphe dem Blute zugeführt. Während ein kleiner Theil durch den Harn ausgeschieden wird, bleibt ein anderer im Blute. Gelangt das Ferment in die Lymphe aus dem Blute und nicht aus den Geweben, so beweisen diese Versuche, dass dasselbe im Plasma des circulirenden Blutes enthalten ist. Somit ist die Ansicht von Schiff, dass »das Erscheinen des diastatischen Fermentes das erste Symptom für das Absterben des Blutes sei« nicht haltbar. Ad 96. In ähnlicher Weise wie sub 94 ausgeführte Versuche ergaben, dass auch das menschliche Blut eine saccharificirende Wirkung besitzt, jedoch wirkt dasselbe viel schwächer als das Blut gewisser Thiere. Während das Thierblut die Stärke annähernd vollkommen in Traubenzucker umwandelt, erhielt man bei Anwendung gleicher Mengen Menschenblutes keine völlige Saccharificirung der Stärke, denn die enteiweissten Flüssigkeiten zeigen einen geringeren Reductions- und einen höheren Polarisationswerth, so dass noch Dextrine vorhanden sein müssen. Wegen Einführung anderer Versuchsfehler, ist es aber unthunlich durch Verwendung grösserer Blutmengen die vollständige Saccharificirung der Stärke herbeizuführen. Dass dieses Ferment aber gleichwerthig ist mit demjenigen des Thierblutes ergibt sich daraus, dass dasselbe auch Traubenzucker

bildet, aus welchem Osazone dargestellt wurden, deren N-Gehalt bestimmt wurde. Dieses Ferment besitzt, ebenso wie das der Thierblutarten, auch die Eigenschaft Maltose in Traubenzucker umzuwandeln, wie die Untersuchung der Osazone ergab. Die diastatische Wirkung des Blutes beim neugeborenen Menschen ist äusserst schwach oder fehlt ganz. Auch bei Thierfoeten sind ähnliche Verhältnisse, da die diastatische Wirkung des Blutes derselben viel geringer ist, als bei erwachsenen Thieren. Es liess sich erwarten, dass man die allmähliche Zunahme der diastatischen Kraft des Blutes vom foetalen bis zum erwachsenen Zustande wird zahlenmässig verfolgen können, weshalb an jungen, aus einem Wurfe stammenden Hunden dies untersucht wurde. Es zeigte sich, dass mit zunehmendem Alter das Blut der Thiere ein immer höheres Saccharificationsvermögen erlangte. Horbaczewski.

97. F. Kraus: **Ueber die Zuckerumsetzung im menschlichen Blute ausserhalb des Gefässsystemes**[1]). I. Versuch einer Messung der glycolytischen Kraft durch die bei der Glycolyse aus dem Zucker abgespaltenen Kohlensäure. Statt des bisher üblichen Verfahrens zur Bestimmung der glycolytischen Kraft des Blutes, welche wegen der Schwierigkeit der Zuckerbestimmung mangelhaft ist, schlägt Verf. vor, der Blutprobe Zucker zuzusetzen und unter Erwärmen auf 40° eine Stunde lang einen Luftstrom durchzusaugen, der die bei der Glycolyse gebildete Kohlensäure in die Absorptionsröhren überführt. Eine Controllprobe ohne Zucker wird in gleicher Weise behandelt. Die Versuche mit Menschenblut gaben ein sehr schwankendes, an sich geringes Plus der abgespaltenen Kohlensäure gegenüber dem Kohlensäuregehalte des Venenblutes; in Volumprocente umgerechnet bei 76 Ccm. Druck betrug die Menge der Kohlensäure 43,38 — 66,0 % (ohne Zucker 33 — 40 %). Die Glycolyse ausserhalb des Gefässsystemes ist unabhängig vom Hämoglobin und seinen Umwandlungen (Methämoglobin), es scheint die Glycolyse vielmehr ein fermentativer Process zu sein. II. Ist das glycolytische Vermögen des Blutes diabetischer Menschen herabgesetzt? Verf. beobachtete im Gegensatze zu

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. **21**, 315—328.

Lépine, der bei Diabetikern die glycolytische Kraft des Blutes bis auf $^1/_5$ oder $^1/_{10}$ herabgesetzt fand, bei diesen Kranken ebensolche Schwankungen wie bei Gesunden, selbst ein Absinken bis auf Null. »Wenn aber« schliesst Verf., »die Zuckerumsetzung im Blute, mag es den Gefässen Gesunder oder Zuckerharnruhrkranker entnommen worden sein, in derselben Weise, bezw. in demselben Umfange abläuft, entfallen natürlich auch alle anderweitigen Annahmen, welche Lépine auf das vermeintliche Fehlen des glycolytischen Fermentes im Blute der Diabetiker hinsichtlich der Theorie dieser Krankheit aufgebaut hat.« Andreasch.

98. **M. Colenbrander: Ueber die Zersetzung des Zuckers im Blute**[1]. Verf. entwickelt seine Ansichten über die Bedeutung der Glycolyse des Blutes in vitro. In einer eingehenden kritischen Uebersicht über die Untersuchungen Lépine's, Seegen's und Arthus' betreffs der Frage nach der Ursache des Zuckerschwundes im Blute innerhalb und ausserhalb des Körpers, in welcher er der Auffassung dieser Autoren, nach welcher die Glycolyse in vitro eine Fermentwirkung ist, beipflichtet, entwickelt er den von ihm eingenommenen Standpunkt über die Analogie der Glycolyse in vitro mit der Blutgerinnung, welche ihn zur Annahme dieses Vorgangs als einen postmortalen Process führt. Verf. bestreitet also nicht nur die Lépine'sche Theorie, nach welcher die Glycolyse in vitro als ein mit der Glycolyse in vivo identischer, an die Lebensbedingungen der weissen Blutzellen gebundener Process zu betrachten wäre, sondern auch die Arthus'sche Hypothese, in welcher zwar der postmortale Character dieses Vorgangs zugegeben wird, dieser Name dennoch im uneigentlichen Sinne aufzufassen sei, indem die Glycolyse nicht von dem normalen Leben der Leucocyten herrühre, sondern durch die ausserhalb der Gefässe für die Zellen gebotenen veränderten Lebensbedingungen bedingt werde. Mit Seegen nimmt Verf. die Entstehung des glycolytischen Ferments nach dem Tode der Leucocyten an. Die von Arthus gegen letztere Auffassung erhobenen Einwände sind nach Verf. nur scheinbare. Das

[1]) Over het verdwijnen van suiker uit het bloed: Nederl. Tijdschr. v. Geneeskunde, 1892, II, p. 433. Vergl. auch: Onderzoekingen, gedaan in het physiologisch laboratorium der Utrecht'sche Hoogeschool, 4 Reeks II p. 1.

Ausbleiben der Glycolyse nach unmittelbarem Zusatz des die Blutkörperchen tödtenden Fluornatriums beweist nach Verf. durchaus nicht die Abhängigkeit der Glycolyse von den Lebensvorgängen der Leucocyten, denn der Seegen'sche Versuch der Tödtung der Leucocyten mittelst des nicht weniger deletär auf die Blutzellen wirkenden Chloroforms, in welchem die Zuckerzerstörung ungestört vor sich geht, müsste ja im entgegengesetzten Sinne gedeutet werden. Indem nun das Studium der Blutgerinnung uns gelehrt hat, dass Fluornatrium die Blutkörperchen, und zwar das in denselben erhaltene Zymogen des Fibrinferments, intakt lässt und letzteres nicht in Freiheit setzt, so liegt die Annahme einer analogen Wirkung des Fluornatriums auf das Fibrinzymogen sehr nahe. Mit Unrecht identificirt Arthus also die Wirkung des Fluornatriums in Bezug auf das Freiwerden des Fibrinzymogens mit derjenigen des Kaliumoxalats. Beide binden zwar die Kalksalze des Blutes, so dass das Zymogen (ein Nucleoalbumin) beim Freiwerden keinen Kalk findet und die Gerinnung also unmöglich ist; das Fluornatrium hat aber noch einen (weitern) conservirenden Einfluss. Aus diesem Grunde erklärt Verf. ungezwungen das von Arthus gefundene und von ihm selbst bestätigte Factum des Ausbleibens der Glycolyse nach sofortigem Fluornatriumzusatz, und des ununterbrochenen Fortschreitens derselben nach Zusatz des Oxalats. Letztere Erklärung hat Verf. ebenfalls für die Wirkungen des Peptons und des Blutegelextraktes aufgestellt. Entsprechend den bekannten Erfahrungen, nach welchen das Extrakt der Blutegelköpfe die Gerinnung des Blutes durch Conservirung der Leucocyten aufhebt, indem der Mutterstoff des Fibrinferments nicht frei wird, das Pepton im Gegentheil im Sinne des Kaliumoxalats durch einfache Bindung der Calciumsalze wirkt, sah Verf. nach Injection des Grübler'schen Peptons zu 300 Mgr. pro Kilo Hund in dem den Thieren entnommenen Blute eine normaliter fortschreitende Glycolyse, während nach intravenöser Application des Blutegelextraktes kein Zuckerschwund mehr erfolgte. Diese Versuche sprachen also für die Auffassung der Glycolyse in vitro als eines postmortalen Processes, welcher durch Fermentwirkung ausgelöst wird. Das glycolytische Ferment tritt also erst nach Schädigung, nach Desorganisation der weissen Blutzellen auf. Durch diesen Entstehungsmodus der Glycolyse wird auch

die von Arthus angeführte Beschleunigung des Zuckerverlustes nach Wasserzusatz oder nach Defibrinirung (Verf.) erklärt, indem unter diesen Umständen grössere Fermentquantitäten in Freiheit gesetzt werden. Einen strikten Beweis erbringen letztere Facta aber nicht. Durch den Defibrinirungsprocess werden z. B. im gebildeten Fibrin vielleicht ziemlich grosse Zuckermengen dem Blute entzogen. Dennoch ist es dem Verf. gelungen, gegenüber dem mit entgegengesetztem Erfolg angestellten Versuche Arthus', den Beweis des Erhaltenseins des glycolytischen Vermögens auch im defibrinirten Blute sogar nach längerer Aufbewahrung bei 0° C. zu liefern. Eine Probe des Oxalatblutplasma, welche 18 Stunden bei dieser Temperatur aufbewahrt war, verlor nach ungefähr 2stündigem Stehen bei 37,5 C. im Brütofen 50 % ihres Zuckergehalts. Im Uebrigen wiederholte der Verf. die von Seegen und Arthus angestellten Versuche über die Temperaturen, an welche die glycolytischen Wirkungen gebunden sind, und verfuhr bei der Enteiweissung des Blutes nach dem [J. Th. **21**, 97] Abeles'schen Verfahren mit alcoholischer Zinkacetatslösung. Die Möglichkeit einer Zuckerbildung aus Glycogen im lebenden Blute wurden vom Verf. in Zweifel gezogen; andererseits zeigte er, dass nach Injection des Gewebefibrinogens von Wooldridge, welches nach dem Pekelharing'schen Versuchen über Blutgerinnung (dieser Band pag. 113) mit dem Nucleoalbumin identisch sein soll, und des Caseïns in nicht zu grossen Quantitäten (so dass die Blutgerinnung ausbleibt) eine beträchtliche Zuckervermehrung zu Stande kam. Es kann die Bildung des Zuckers vielleicht den bei der Spaltung dieser, einen höhern chemischen Bau besitzenden Körper gebildeten Producten zugeschrieben werden, nicht aber dem Glycogen. Die Mittheilungen über die Glycolyse im lebenden Blute tragen einen rein kritischen Character.

Zeehuisen.

99. **R. Lépine: Ueber die Bildung von Zucker im Blut auf Kosten der Peptone**[1]. Digerirt man 0,2 bis 0,5 Grm. reines Pepton eine Stunde lang in 40 Grm. Hundeblut, welches vorher defibrinirt oder besser zur Verhinderung der Coagulation

[1] Sur la production de sucre dans le sang aux dépens des peptones. Compt. rend. **115**, 304—305.

mit etwas Fluornatrium versetzt wurde, so verschwindet das Pepton aus dem Blut und der Zuckergehalt des letzteren vermehrt sich. Das Pepton scheint ungefähr den zehnten Theil seines Gewichtes an Zucker bilden zu können. Die Temperatur bei diesen Versuchen wurde auf 39° gehalten, noch günstiger ist die Temperatur von 55—60°, welche die Glycolyse verhindert. Arbeitet man bei 30°, so ist es nöthig, Fluornatrium anzuwenden, welches ebenfalls der Zerstörung des Zuckers entgegenwirkt. (Arthus). Schmidt-Mülheim [J. Th. **10**, 176] kam bei ähnlichen Versuchen zu einem negativen Resultat, nach Verf. wahrscheinlich, weil dieselben durch die Glycolyse gestört wurden. Verf. arbeitete mit Unterstützung von Barral. Herter.

100. **F. Seegen: Die Enteiweissung des Blutes zum Behufe der Zuckerbestimmung**[1]. 101. **Derselbe: Ueber eine neue Methode der Blutenteiweissung zum Behufe der Zuckerbestimmung**[2]. Ad 100. Verf. unterzog die wichtigsten Methoden der Enteiweissung des Blutes zum Behufe der Zuckerbestimmung einer eingehenden Prüfung und kommt auf Grund der gewonnenen Erfahrungen und vergleichenden Versuche zu dem Resultate, dass man nach nahezu allen diesen Methoden, nämlich von: Abeles, Schenck, Weyert, Bernard, Schmidt-Mülheim-Hofmeister eine Flüssigkeit gewinnt, in der der Zucker mit Fehling'scher Lösung bestimmt werden kann. Der letztgenannten Methode, als der einfachsten, giebt Verf. vor den anderen unbedingt den Vorzug. Ad 101. Mit Rücksicht auf manche Uebelstände dieser Methode empfiehlt Verf. ein neues noch einfacheres Verfahren der Enteiweissung, welches in Folgendem besteht: Eine Blutportion wird in der Porzellanschale mit der 8- bis 10fachen Menge dest. Wassers verdünnt, mit so viel Essigsäure angesäuert, bis Lakmuspapier sehr grell geröthet wird und bis zum Kochen oder so weit erhitzt bis die Flüssigkeit nahezu schwarz ist. Nun wird so viel kohlensaures Natron zugegeben bis die Flüssigkeit in Folge des gebildeten Coagulums milchkaffeebraun ist, wobei gewöhnlich nur noch schwach sauere Reaction vorhanden ist, und gekocht. Zweckmässig ist es zu

---

[1] Centralbl. für Physiol. 1892, 501—508. [2] Ebenda 604—607.

50 Ccm. Blut 5 Cm. Essigsäure vom sp. Gew. 1,040 hinzuzufügen, hierauf mit der 8—10fachen Menge Wasser zu verdünnen, dann nahezu zum Kochen zu erhitzen, nun 9—10 Ccm. einer 20% Lösung von kohlens. Natron allmählich hinzuzufügen, und die Flüssigkeit einige Minuten in Wallung zu erhalten. Nun wird durch einen Spitzbeutel filtrirt, das Coagulum wiederholt mit Wasser ausgewaschen und mit der Hand, dann in der Presse einmal ausgepresst. Die auf das ursprüngliche Volum, oder noch darunter eingeengte Flüssigkeit wird filtrirt, gemessen und mit Fehling'scher Lösung titrirt. Dieselbe ist gewöhnlich nur lichtgelb, klar und trübt sich mit Ferrocyankalium und Essigsäure nicht. Bei der Titration beobachtet man nur Kupferoxydulausscheidung, eventuell — bei nur äusserst geringem Zuckergehalte — nur Entfärbung, aber keine Biuretfärbung. Bei Vergleichung dieser Methode mit jener von Schmidt-Mülheim, wobei entweder Blut allein, oder nach Hinzufügung von Traubenzucker untersucht wurde, wurden annähernd gleiche Resultate erhalten. In einer Serie von 9 Versuchen, in welcher das Blut allein und dann nach Zuckerzusatz untersucht wurde, konnte sehr häufig der ganze zugesetzte Zucker wiedergefunden werden — in einzelnen Versuchen ergab sich ein kleines Zuckerplus, in anderen ein kleines Zuckerminus, welches nur einmal nahezu 6% betrug. Der Grund der Zuckerverluste liegt nach der Ansicht des Verf. nicht in der Enteiweissungsmethode, sondern in den Methoden der Zuckerbestimmung, die mit Beobachtungsfehlern behaftet sind.

Horbaczewski.

102. **Max Pickardt: Der Nachweis von Traubenzucker im Blut**[1]. Die Annahme, dass das Blut von Säugethieren Traubenzucker enthält, gründete sich auf die Beobachtungen, dass der fragliche Körper CuO in alkal. Lösung reducirt, das polarisirte Licht nach rechts dreht und mit Hefe vergährt. Verf. verarbeitete nun grössere Mengen Rinds- und Hunde-Blutes nach dem von Abeles [J. Th. **21**, 97] angebenen Verfahren und konnte aus den vorsichtig eingedampften Lösungen mit Phenylhydrazinchlorhydrat und Natrium-

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 217—219.

acetat das Glycosazon abscheiden, welches die geforderte Farbe und den Schmelzpunkt 204—205° zeigte. Horbaczewski.

103. **A. Jacobsen: Ueber die reducirenden Substanzen des Blutes**[1]). Das Blut enthält constant und häufig in relativ bedeutender Menge einen in Aether löslichen, nicht gährungsfähigen, reducirenden Stoff, dessen Reactionen mit denjenigen des von Drechsel entdeckten Jecorins [J. Th. **16**, 288] völlig übereinstimmen und neben diesem eine in Aether nicht lösliche und gährungsfähige Substanz. Das Reductionsvermögen der in Aether löslichen Antheile der reducirenden Stoffe stimmt mit demjenigen des reducirenden Restes, der nach Gährung einer Blutprobe übrig bleibt, so dass anzunehmen ist, dass dieser Rest mit dem in Aether löslichen Jecorin-ähnlichen Stoffe identisch ist, dessen Menge in zwei am Ochsenblut vorgenommenen Bestimmungen 20 respect. 40 Proc. sämmtlicher reducirenden Stoffe betrug. — Wenn zur Bestimmung der reducirenden Stoffe des Blutes die üblichen Methoden angewendet werden, so wird der in Aether lösliche Antheil oft ganz oder theilweise übersehen, weil derselbe mit den Eiweissstoffen zugleich abgeschieden wird, wenn Salze schwerer Metalle oder Erhitzung in gesättigten Salzlösungen zur Abscheidung des Eiweisses benutzt werden. Aber selbst bei Anwendung einer Methode, bei welcher die in Aether löslichen Stoffe miterhalten werden, wird man dennoch, wenn nur die totale Reduction des Blutes bestimmt wird, wichtige physiologische Verschiedenheiten übersehen, wie aus folgender Analyse des Arterien- und Venenblutes, welches in gleicher Zeit einem Hunde entnommen war, hervorgeht, wo bei fast ganz gleicher totaler Reduction die Menge der in Aether unlöslichen Antheile im Venenblute mehr als doppelt so gross war.

	Aetherauszug.	Rest nach dem Aetherauszug.	Totale Menge.	Procent in Aether löslich
Arterienblut	0,043	0,023	0,066	65
Venenblut	0,020	0,052	0,072	28

Verf. schlägt daher zur Bestimmung der reducirenden Stoffe des Blutes folgende Methode vor: 50 Ccm. Blut werden unter Umrühren zu 350 Ccm. 96 % Alcohols zugesetzt, der Niederschlag wird nach

1) Centralbl. f. Physiol. 1892, 368—370.

12 St. filtrirt, in etwa 300 Ccm. Alcohol vertheilt, nach einigen Stunden filtrirt und diese Operation noch einmal wiederholt. Die Alcoholfiltrate werden bei 45—50° im Vacuum zur Trockne verdampft und wiederholt mit wasserhaltigem Aether ausgezogen. Der nach dem Verdampfen des Aethers resultirende Rückstand wird in warmem Wasser gelöst und diese mehr oder weniger gefärbte, milchige Lösung wird mit Sachs'scher Flüssigkeit titrirt. Das Eiweisscoagulum wird zweimal mit siedendem Wasser digerirt, abfiltrirt und aus dem Filtrate nach Essigsäurezusatz das Eiweiss durch Kochen entfernt. Das resultirende Filtrat benutzt man zur Auflösung des Aetherrückstandes und titrirt die Flüssigkeit wie oben. Diese »Alcohol«-Methode des Verf. liefert Resultate, die mit denjenigen nach der Coagulationsmethode durch Kochen unter Zusatz von verd. Essigsäure gut übereinstimmen. Horbaczewski.

104. **Huppert: Ueber das Vorkommen von Glycogen im Blute**[1]. 105. **G. Salomon: Ueber das Vorkommen von Glycogen im Blute.** Bemerkungen zu der gleichnamigen Notiz von H. Huppert[2]. Ad 404. Nach einem Verfahren, welches auf Entfernung der Eiweisskörper durch ein Kupfersalz beruht, wurde in allen untersuchten Blutproben Glycogen gefunden. Der Gehalt des Blutes an Glycogen ist nach der Blutart verschieden, aber immer sehr gering. — Rindsblut enthält 5—10 Mgr. pro Liter. Auch im Eiter konnte stets Glycogen nachgewiesen werden und zwar in viel grösseren Mengen als im Blute. Die Eiterzellen enthalten mehr davon als das Serum. Das gewonnene Glycogen zeigte alle characteristischen Eigenschaften. — Ad 105. Verf. erinnert daran, dass er im J. 1877 auf das Vorkommen von Glycogen in Abscessen, Blut und eitrigen Sputis aufmerksam machte [J. Th. **7**, 130].

Horbaczewski.

106. **E. Freund: Ueber das Vorkommen von thierischem Gummi in normalem Blute**[3]. Verf. fand bei der Untersuchung normalen Ochsen- und Menschen-Blutes nach der von Landwehr

1) Centralbl. f. Physiol. 1892, 394—395. — 2) Ebenda. 512. — 3) Centralbl. f. Physiol. 1892, 345—347.

[J. Th. **15**, 228] angegebenen Methode durch Fällung des unter Benutzung von Zinkcarbonat enteiweissten Blutes mit Kupfersulfat und Lauge eine Substanz, welche die von Landwehr beschriebenen Eigenschaften sowie procentische Zusammensetzung des thierischen Gummis zeigte. 4 Liter Ochsenblut lieferten 0,82 Grm., resp. 0,725 Grm. — Menschenblut in zwei Fällen: 0,015 und 0.017 Proc. thierisches Gummi. Horbaczewski.

107. **Berthelot und G. André: Ueber die Fäulniss des Blutes**[1]. In dem bei der Fäulniss des Blutes entweichenden Gase fanden Verff. nur Kohlensäure, weder Stickstoff noch Wasserstoff. Zur Untersuchung diente defibrinirtes Rindsblut (S. G. 1,045 bei 15°). In einem Liter waren enthalten C 87,0, H 11,8, N 26,0, O 37,6 Grm., im Ganzen 162,4 Grm. Die Fäulniss dauerte 130 Tage, erst bei 35, dann bei 45°. Die gebildete Kohlensäure betrug 27,3 Grm. Von Ammoniak wurden erhalten 20,3 Grm., entsprechend 16,7 Grm. Stickstoff, fast $^2/_3$ der Gesammtmenge. Das Verhältniss zwischen Kohlensäure und Ammoniak betrug 1,34, nahezu das Verhältniss der Aequivalente (1,29), welches bei der Spaltung von Ureïden statthat. Die flüchtigen Fettsäuren wurden durch oftmalige Destillation mit Schwefelsäure bei Ersatz des verdampften Wassers bestimmt. Es wurden nur Säuren der Formel $C_nH_{2n}O_2$ erhalten, hauptsächlich Buttersäure und Propionsäure; die Summe der Barytsalze wog 26,5 Grm. Alkohol oder Aceton wurde nicht in bestimmbarer Menge gebildet; eine Spur einer flüchtigen Schwefelverbindung, wahrscheinlich eines Aldehyd machte sich bemerkbar. Der Kohlenstoff der flüchtigen Säuren betrug ungefähr die Hälfte desjenigen der fixen stickstoffhaltigen Verbindungen. Unter diesen unterscheiden Verff. 1) eine unlösliche braune Substanz, 2) krystallisirbare Barytsalze, 3) eine neutrale oder saure in Alcohol lösliche, nicht krystallisirende Verbindung, 4) Alkalisalze. Die braune Substanz, welche (aschefrei berechnet) Kohlenstoff 68,2 %, Wasserstoff 7,6, Stickstoff 8,4 %

1) Sur la fermentation du sang. Compt. rend. **114**, 514—520.

enthielt, entsprach ungefähr der Formel $C_{18}H_{24}N_2O_3$ (eine Verbindung, welche man sich aus Tyrosin und einer Fettsäure unter Wasserabspaltung entstanden denken kann). Sie enthielt ca. 5 % des gesammten Kohlenstoffs und stammt wahrscheinlich aus dem Blutfarbstoff. Die Barytsalze krystallisirten in zwei Portionen, die erste doppelt so gross als die zweite.

	Erste Krystallisation.		Zweite Krystallisation.	
	Gefunden.	Berechnet.	Gefunden.	Berechnet.
C	43,45 %	43,7 %	41,51 %	41,1 %
H	6,87 „	6,9 „	6,30 „	6,2 „
Ba	17,89 „	18,0 „	15,05 „	15,1 „
N	8,21 „	8,3 „	8,97 „	9,3 „
O	23,58 „	23,1 „	28,17 „	28,3 „

Die procentischen Werthe stimmen annähernd mit denen der Formeln $C_{55}H_{105}Ba_2N_9O_{22}$ und $C_{31}H_{56}BaN_6O_{16}$. In diesen Säuren ist ungefähr ein Drittel des Kohlenstoffs der fixen Verbindungen enthalten. — Die in Alcohol lösliche, nicht krystallisirende Verbindung besass die Zusammensetzung C 47,81 %, H 7,59, N 9,29, O 35,3, ungefähr entsprechend der Formel $C_{18}H_{33}N_3O_{10}$. Sie stellt ein Imid der fetten Reihe dar, ebenfalls von einer sehr sauerstoffreichen Säure stammend. Sie enthielt ungefähr die Hälfte des Kohlenstoffs der fixen Verbindungen. Die Alkalisalze, welche in Alcohol unlöslich waren, bestanden aus einem krystallisirenden und einem nicht krystallisirenden Theil; beide waren nur in geringer Menge vorhanden. Die Salze, welche 27,4 resp. 47,1 Theile Asche auf 100 Theile organischer Substanz enthielten, hatten in ihrem organischen Theil 57,5 resp. 59,6 % Kohlenstoff, 10,4 resp. 9,6 % Wasserstoff, 11,4 resp. 11,3 % Stickstoff und 20,7 resp. 19,5 % Sauerstoff; den Mittelwerthen derselben entspricht die Formel $C_{12}H_{24}N_2O_3 + nRO$. Demnach vertheilen sich die Elemente folgendermaassen auf die verschiedenen Fäulnissproducte.

	Kohlenstoff Grm.	Wasserstoff Grm.	Stickstoff Grm.	Sauerstoff Grm.	Summe Grm.
Kohlensäure	7,3	—	—	20,0	27,3
Ammoniak	—	3,6	16,7	—	20,3
Flüchtige Fettsäuren .	26,5	4,4	—	21,1	52,0
Fixe Verbindungen . .	53,0	8,0	9,7	32,4	103,1
	86,8	16,0	26,4	73,5	202,7

Vergleicht man diese Zahlen mit denen des frischen Blutes, so ergibt sich eine Zunahme um 40,3 Grm., welche sich auf Wasserstoff und Sauerstoff im Verhältniss der Elemente des Wassers vertheilen. Auf jedes abgespaltene Molekül Ammoniak wurden 2 Moleküle Wasser aufgenommen; ein Drittel des Stickstoffs blieb in organischer Verbindung. Vom Kohlenstoff entwickelte sich ungefähr der zwölfte Theil als Kohlensäure, entsprechend der Spaltung der Ureïde, der Rest bildete zu einem Drittel flüchtige Säuren, zu $^2/_3$ blieb er in fixen Verbindungen. Herter.

VI. Milch.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Allgemeines, Eiweisskörper.

108. R. Krüger, Beitrag zur Kenntniss der Zusammensetzung des Kuhcolostrums.

109. C. Besana, Untersuchungen über Schafmilch.

*Jul. Steinhaus, die Morphologie der Milchabsonderung. Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892. Supplementb. 54—67.

E. Drechsel, über Spaltungsproducte des Caseïns (Verhalten von Lysin). Cap. I.

*S. Fubini und O. Bonanni, Ausscheidung des Atropins mittelst der Milch. Moleschott's Unters. z. Naturl. **14**, 515—517. Auf Grund ihrer Experimente kommen Verff. zu dem Schlusse, dass das Atropin, ausser auf anderen Wegen, auch mittelst der Milch den thierischen Organismus verlässt.

*Baum, geht Tartarus stibiatus in die Milch über? Hygien. Rundschau **2**, 1052. Eine Ziege und ein Schaf erhielten in Zwischenräumen von 8 Tagen nacheinander 1, 2, 3, 4 und 5 Grm. Brechweinstein. Obwohl zuletzt Vergiftungserscheinungen eintraten, konnte die Milch von einem Menschen und zwei Hunden ohne Nachtheil genossen werden. Da gerade Hunde sehr leicht erbrechen und diese sehr reichlich Milch zu sich nahmen, lässt sich annehmen, dass auch Kinder durch zufällige Verabreichung von Milch derart behandelter Thiere nicht geschädigt werden. Wein.

110. J. Sebelien, über die Reaction der Kuhmilch.

111. L. Vaudin, Veränderungen in der Acidität der Milch.

112. W. Thörner, zur Milchsäurebestimmung.

H. W. Conn, Isolirung eines Labfermentes aus Bacterienculturen. Cap. XVII.

I. Boas, die diagnostische Bedeutung des Labenzyms. Cap. VIII.

*L. Carcano, Bestimmung des Stickstoffes und der Eiweissstoffe in Milch und Milchproducten. Staz. **22**, 261—263. Es wird die Kjeldahl'sche Methode empfohlen; zugleich werden Eiweissbestimmungen nach Ritthausen mitgetheilt.

*H. Droop Richmond, die Bestimmung der Trockensubstanz der Milch. The Analyst **17**, 225. Alle bisher üblichen Methoden geben ungenaue Resultate, weil entweder nicht alles Wasser entweicht oder Zersetzung eintritt. Nach dem Verf. bringt man zu ausgeglühtem Asbest in einer Platinschale 5 CC. Milch, trocknet 2 St. auf dem Wasserbad und 12 St. im Trockenschrank bei 98°. Weitere 24stündige Erhitzung bei 105° verändert das Gewicht noch nicht um 1 Milligramm. Wein.

113. F. J. Herz, Amyloid, ein neuer Bestandtheil von Milch und Molkereiproducten.

114. F. v. Szontagh, Untersuchungen über den Nucleïngehalt in der Frauen- und Kuhmilch.

115. H. Winternitz, über das Verhalten der Milch und ihrer wichtigsten Bestandtheile bei der Fäulniss.

*R. T. Hewlett, über Lactoglobulin. Journ. of Physiol. 1892. Supplement 798—802. Referat im nächsten Bande.

*L. Hugouneng, Untersuchungen über den Durchgang von Caseïnlösungen durch Porzellan. Journ. de Pharm. et de Chim. [5] **26**, 109—113 und 155—157.

*Ch. A. Cameron, über die Ursache der Farbe der Milch. Chem. News **66**, 187. Verf. macht die Priorität dafür geltend, dass er 1871 gefunden habe, dass die in der Milch schwimmenden Caseïnhäutchen und nicht die Emulsion von Fett und Eiweisskörpern die Farbe der Milch bedingen. Wein.

116. A. R. Leeds, die Proteïde der Kuhmilch.

117. G. Denigès, Anwendung der Metaphosphorsäure zur Abscheidung der Eiweissstoffe der Milch bei der Bestimmung der Lactose.

118. Liebig, einige Ursachen, die das Aufsteigen des Rahmes verhindern.

Fett, Fettbestimmung, Butter.

*L. Graffenberger, ein Beitrag zur Milchfettbestimmung. Pharm. Ztg. **36**, 676. Verf. bespricht das Demichel'sche Lactobutyrometer [J. Th. **21**, 111]. Er verwendet einen Alcohol von 91 bis 92 % und eine Kalilauge von 1,27 spec. Gewicht. Eine einzige Bestimmung mit diesem Apparat ist werthlos (Differenzen bis 0,3—0,5 % Fett), während das Mittel aus einer grösseren Zahl von Bestimmungen verwerthbar ist. (0,06 % Differenz gegen Soxhlet's araeom. Verfahren.) Es wird empfohlen, deutsche imitirte Apparate nicht empirisch, sondern in $^1/_{10}$ CC. zu theilen und die Tabelle von Schmidt-Tollens zu benutzen. Wein.

*Derselbe, Milchfettbestimmungen mit dem Lactobutyrometer von Demichel. Landwirth. Vers.-Stat. **41**, 43.

*H. Leffmann und W. Beam, schnelle und exacte Methode der Milchfettbestimmung. The Analyst **17**, 83. Die Milch wird in einem Fläschchen centrifugirt, das 30 CC. fasst und so graduirt ist, dass auf 1,5 CC. 86 Theilstriche treffen und (weil 15 CC. angewandt werden) jeder Theilstrich 0,1 % Fett anzeigt. Man bringt 15 CC. Milch in diesen Fläschchen mit 3 CC. einer Mischung gleicher Theile Amylalcohol und concentrirter Schwefelsäure zusammen, mischt gut und setzt allmählich unter Umschütteln concentrirte Salzsäure zu, bis das Fläschchen fast bis zum Halse gefüllt ist. Unter Erwärmung löst sich das Caseïn zu einer dunkelrothbraunen Flüssigkeit. Man füllt nun bis zum Nullpunkt mit verdünnter Schwefelsäure und centrifugirt Vollmilch 1—2, Magermilch 3—4 Minuten lang. Das Fett wird entweder direct oder mit Nonius abgelesen. Vergleiche mit der Adam'schen Methode ergeben Differenzen von höchstens + 0,1 %. Wein.

119. W. Thörner, Verfahren zur schnellen und exacten Fettbestimmung in Milch und Milchproducten.

*Krüger, der Thörner'sche Milchwerthmesser, seine Handhabung und Brauchbarkeit für die Praxis. Vierteljahrsschr. ü. d. Fortschr. d. Chem. d. Nahrungs- u. Genussmittel 7, 140. Der Thörner'sche Michwerthmesser gibt, verglichen mit der Soxhletschen araeom. Methode, für Vollmilch befriedigende Resultate, nicht aber für Magermilch. Bei Centrifugenmilch von 0,2 % Fett ist es kaum möglich, die Fettschicht abzulesen, bei 0,3—0,4 % Fett erhält man nicht unbedeutende Differenzen. Wein.

*O. Hehner, über Milchfettbestimmung nach Beam und Leffmann. The Analyst 17, 102. Versuche mit dem Originalapparate ergaben, dass die Differenz gegen den wirklichen Fettgehalt im Mittel 0,07 % betrug, wesshalb sich Verf. über die Methode günstig äussert, die in Verbindung mit Bestimmung des spec. Gewichtes und mit Berechnung der Trockensubstanz nach der Hehner-Richmondschen Formel in kürzester Zeit zum Ziele führe. Der Leffmann-Beam'sche Factor 0,86 ist rein empirisch ermittelt für das beim Centrifugiren abgeschiedene fuselölhaltige Milchfett, stellt also nicht das spec. Gewicht des Milchfettes dar. Wein.

*H. Droop Richmond, Leffmann und Beam's Methode der Fettbestimmung in der Milch. The Analyst 17, 144. Der Factor 0,86 von Leffmann und Beam wurde jedenfalls erhalten durch Division von 0,89 (spec. Gewicht des Butterfettes bei 50 oder 60°) durch 1,032 (mittleres spec. Gewicht der Milch). Verf. fand, dass die Temperatur bei Messung des Fettes nur 25—30° beträgt, bei welcher Temperatur das spec. Gewicht des Butterfettes 0,92, nicht 0,89 ist. Die gemessene Schicht konnte also unmöglich reines Butterfett sein. Die Versuche ergaben nur dann Uebereinstimmung mit der Gewichtsanalyse, wenn Originalflaschen und gewöhnliches Fuselöl verwendet wurden. Bei Versuchen mit wechselnden Mengen der Amylalcoholmischung zeigte sich, dass Butterfett und Fuselöl in allen Verhältnissen mischbar sind und dass nach dem Vermischen kein freies Fuselöl mehr, sondern eine Mischung von Amylschwefelsäure und Butterfett vorhanden ist, deren Löslichkeit abhängig ist von der anwesenden Säuremenge. Verf. verfährt so: In 28 CC.-Flaschen bringt man 15 CC. Milch, 3 CC. Fuselölgemisch, 9 CC. conc. Schwefelsäure und benutzt zum Auffüllen ein heisses Gemisch von 2 Volum Wasser und 1 Volum Säure. Zur Correction werden die ermittelten Fettprocente durch 1,065 dividirt. Nach dieser Modification betragen die Differenzen höchstens 0,08 %. Wein.

*A. Smetham, eine neue Form von Fettextractionsapparaten für Flüssigkeiten. The Analyst 17, 44. In einen Apparat von

neuer Form wird zuerst die zu extrahirende Flüssigkeit eingegossen, hierauf Aether, der durch die Flüssigkeit hindurchsteigt, und welch' letzterer durch ein geeignetes gebogenes Rohr in ein tarirtes Kölbchen abfliesst. Das Ganze ist mit einem Rückflusskühler verbunden; das tarirte Kölbchen befindet sich in einem Wasserbade. Soll Milch zur Fettbestimmung extrahirt werden, so muss sie nach Werner Schmid vorher 3 Minuten mit Salzsäure gekocht werden. Wein.

*Hittcher, zur Ausführung des Lactokritverfahrens mit der neuen Milchsäuremischung. Molkerei-Ztg. **6**, 10. Es wird neuerdings ein Gemenge von 100 Volum Milchsäure und 5—8 Volum Salzsäure angewandt. Das Bergedorfer Eisenwerk hat neue Röhrchen für dieses Gemisch construirt, an welchen die Procente Milchfett abzulesen sind. Es werden 10 CC. Säuregemisch in die Kochcylinder eingefüllt, 2—3 Minuten in ein kochendes Wasserbad gebracht, 10 CC. Milch hinzugefügt und 15 Minuten im Wasserbad erhitzt. Dann wird die Centrifugenscheibe auf 70° erhitzt und bei Vollmilch 5, bei Magermilch 8 Minuten centrifugirt. Wein.

*J. Neumann, über die Bestimmung des Fettgehaltes der Milch vermittelst der neuen Lactokritsäure. Milchztg. **21**, 625. Nach dem abgeänderten Verfahren wird das neue Säuregemisch (siehe vorst. Referat von Hittcher) zuerst im Wasserbad durch Einlassen von Dampf erwärmt, ehe das gleiche Volum Milch zugelassen wird. Das Caseïn geht dabei vollständig in Lösung. Die Temperatur während des Centrifugirens soll 60° C. betragen. Die Methode liefert in der abgeänderten Form auch für fettarme Milch mit der chem. Analyse übereinstimmende Zahlen. Sinkt dagegen der Fettgehalt unter 0,2%, so kann keine Fettabsonderung erzielt werden. In diesem Falle setzt man der Magermilch eine fettreiche Milch mit vorher bestimmtem Fettgehalt, der dann wieder in Abrechnung kommt, zu. Wein.

*W. Thörner, Studien über das Verhältniss des Rahmgehaltes zum Butterfettgehalt der Milch. Chem. Ztg. **16**, 757. Die Entrahmung der Milch durch Centrifugiren geht am schnellsten (meist schon in 5 Min.) vor sich, wenn sie entweder auf 70—80° C. erwärmt oder mit dem gleichen Volum Wasser verdünnt wird. Die erwärmte Milch gibt hierbei das kleinste Rahmvolum, d. h. die dichteste Rahmabscheidung. Die mit Wasser verdünnte Milch steht in der Dichtigkeit des Rahmes zwischen der erwärmten und kalten unverdünnten Milch. Wein.

*E. H. Farrington, über Milchprüfung. Journ. of Anal. and Appl. Chem. **6**, 101. Die Ergebnisse der Babcock'schen Fettbestimmungsmethode wurden verglichen mit der Butterausbeute.

Die Uebereinstimmung war theilweise eine gute. Die Butterausbeute ist abhängig von der Temperatur und dem Säuregehalt der abgerahmten Milch. Fettreiche Milch und solche von neumelkenden Kühen kann bei schneller Abkühlung auf 70° F. ebenso schnell entrahmt werden als die mit gleichem Volum Wasser verdünnte Milch. Wein.

*F. T. Shutt, über die Babcock-Methode der Milchanalyse. The Analyst **17**, 227. Wenn man den durchschnittlichen Fettgehalt der Milch einer Periode bestimmen will, braucht man nur die Proben ohne besonderen Zusatz eines Antiseptikums zu sammeln und später zu untersuchen. Das Gerinnen der Milch stört die Genauigkeit der Resultate nach der Babcock-Methode nicht. Wein.

*P. Vieth, Fettextraction und Fettberechnung bei der Milchanalyse. The Analyst **16**, 203. Verf. hat Fettbestimmungen mit den Fleischmann'schen aus spec. Gewicht und Trockensubstanz berechneten Zahlen verglichen und hat Uebereinstimmung erhalten, wenn 10 Grm. Milch verwendet wurden. Mit 5 Grm. Milch waren die berechneten Zahlen viel geringer als die gefundenen; bei Vollmilch waren die Differenzen grösser als bei Magermilch. Bei Anwendung fett- und harzfreien Papiers zur Aufsaugung wurde mit nach der Hehner und Richmond'schen Formel berechneten Zahlen verglichen und befriedigende Uebereinstimmung erzielt. Die vollständigere Extraction des Fettes aus in Papier aufgesaugter Milch beruht darauf, dass das Wasser und die in Wasser gelösten Stoffe in's Papier eindringen und dadurch von dem auf der Oberfläche zurückbleibenden Fett und Caseïn getrennt werden, wodurch das Fett der Extraction sehr zugänglich wird. Wein.

*H. Droop Richmond, über Fettextraction in der Milch. The Analyst **17**, 48. Aus Versuchen des Verf. geht hervor, dass bei der Filtration der Milch auf dem Filter nur das Fett bleibt, während alles Nichtfett sammt Caseïn in's Filtrat übergeht, welcher Umstand gegen die im vorstehenden Referat kundgegebene Erklärung P. Vieth's der Fettextraction spricht. Wein.

*H. Droop Richmond, eine rasche Methode der Milchanalyse. The Analyst **17**, 50. Bei der Filtration der Milch geht das gesammte Nichtfett in's Filtrat, das Fett bleibt fast vollständig auf dem Filter. Man kann desshalb den Fettgehalt der Milch bestimmen, indem man das specifische Gewicht der Milch und des Filtrates ermittelt und die Differenz der erhaltenen Zahlen durch 0,0008 dividirt. Das feste Nichtfett erfährt man, wenn man die Procente Fett sammt der spec. Gewichtszahl des Filtrates — 1 durch 0,004 dividirt. Wein.

*H. Droop Richmond, die Beziehung zwischen spec. Gewicht, Fett und festem Nichtfett in der Milch der Büffelkuh. The Analyst 17, 5. Zur Berechnung des Fettes, Milchzuckers und der Eiweissstoffe aus der Summe der festen Bestandtheile, der Asche und dem spec. Gewicht der Milch werden für die Büffelmilch andere Constanten angegeben als für gewöhnliche Kuhmilch. Wein.

120. E. Reich, Beziehungen des spec. Gewichtes der Molken zum fettfreien Trockenrückstande in der Milch.

*Babcock, neue Formeln zur Berechnung der Trockensubstanz der Milch aus spec. Gewicht und procentualem Fettgehalt. Vierteljahrsschr. ü. d. Fortsch. d. Chem. d. Nahrungs- u. Genussmittel 7, 262. Die Formel für die Gesammttrockensubstanz ist

$$\frac{M + 0{,}7\,F}{3{,}8} + F. \quad \begin{array}{l} M = \text{Lactodensimetergrade bei } 15^{0}\,C. \\ F = \text{Fettgehalt.} \end{array}$$

Enthält die Milch weniger als 3 % Fett, so fallen die Resultate etwas zu hoch aus; enthält sie mehr als 4 %, so fallen sie etwas zu niedrig aus. Die Differenz beträgt aber weniger als + — 0,1 % Fett. Verf. theilt Correcturzahlen von 1—6 % Fett mit. Die Genauigkeit wird wenig beeinträchtigt durch Benutzung der Formel:

$$\text{Fettfreie Trockensubstanz} = \frac{M + F}{4}.$$

*H. Droop Richmond, die Beziehung zwischen spec. Gewicht, Fett und festem Nichtfett in der Milch. The Analyst 17, 169. Verf. berechnete mit seiner Formel [J. Th. 20, 148] das Fett aus spec. Gewicht und Trockensubstanz und verglich die erhaltenen Werthe mit den gefundenen. Die Differenzen bewegten sich zwischen + 0,021 und — 0,046 %. Eine Abhängigkeit des Resultates von der Höhe des Fettgehaltes liess sich nicht erkennen. Ist die Zahl für festes Nichtfett höher als 8,87 %, so fällt der für Fett berechnete Werth zu hoch aus, und zwar um so höher, je grösser diese Zahl wird. Für diese Fälle ist also eine Correctur vorzunehmen; es muss vom berechneten Fett 0,2 × (festes Nichtfett — 8,87) subtrahirt werden. Für diese Abweichungen konnte eine Erklärung nicht gefunden werden. Die Fettbestimmungen waren richtig, da nach verschiedenen Methoden übereinstimmende Zahlen erhalten worden waren. Ein Wechsel in der Zusammensetzung des festen Nichtfettes bei Steigerung von dessen Menge kann die Abweichung nicht erklären, da das einer zu grossen Verminderung der Eiweissstoffe und einer zu grossen Erhöhung des Zuckergehaltes bei steigendem Nichtfett entsprechen würde. Wein.

*N. Gerber, die Acidbutyrometrie als Universalfettbestimmungsmethode. Chem. Ztg. 16, 1839. Nachdem die Milch vorher mit Amylalcohol versetzt worden, werden alle Milchbestand-

theile mit Ausnahme des Fettes durch ein bestimmtes, nicht näher bezeichnetes Säuregemisch ohne vorheriges Kochen gelöst. Das Fett wird im warm gehaltenen Butyrometer mittelst der „Butyrocentrifuge", die näher beschrieben wird, als klare, durchsichtige Schicht in kürzester Zeit (2—2½ Min.) ausgeschleudert. Man liest in Augenhöhe gegen das Licht den Stand der Schicht ab. Jeder $^1/_{10}{}^0$ = 1 % Fett, wenn der 1 CC.-Einsatz 1 Grm. Füllung entspricht. Die Resultate sollen exact ausfallen. Wein.

*G. Baumert, zur Bestimmung des Fettgehaltes der Milch nach Schmid-Bondzynski. Apotheker-Ztg. 7, 191. Während im Uebrigen nach den Vorschriften von E. Schmid und A. Partheil verfahren wird, gelangen statt 20 CC. nur 10 CC. Alcoholfettlösung zur Verdunstung; auch wird wasserhaltiger Aether statt des officinellen verwendet. Controlbestimmungen mit der Soxhlet'schen araeometr. Methode ergaben bei 44 Versuchen in 29 Fällen Differenzen unter 0,1 %, in 11 Fällen zwischen 0,1—0,2 %, in 4 Fällen mehr als 0,2 %. Die Modificationen von Molinaro und Pinette erachtet Verf. als ungeeignet. Wein.

*B. Dyer und E. H. Roberts, über die Nichtanwendbarkeit der Werner-Schmid'schen Methode bei der Analyse von condensirter Milch. The Analyst 17, 81. Das Werner-Schmid-sche Verfahren kann nur bei Milch angewendet werden, welche keinen Zuckerzusatz erhalten hat. Durch Einwirkung kochender Salzsäure auf Rohrzucker entsteht nämlich ein caramelisirtes, in Aether lösliches Product, wodurch die für Fett erhaltene Zahl zu hoch ausfallen muss. Bei Untersuchung condensirter Milch werden 5 CC. der genügend verdünnten Milch nach der Adam'schen Methode behandelt. Wein.

*H. Kreis, über Butteruntersuchungen. Schweiz. Wochenbl. f. Pharm. 30, 449. Bei Untersuchung von ächten Schweizer Buttersorten ergaben sich folgende Reichert-Meissl'sche Zahlen:

Unter 22	bei	3 Proben	=	4 %
Von 22,1—24	„	18 „	=	24 „
„ 24,1—26	„	24 „	=	32 „
„ 26,1—30	„	17 „	=	22,6 „
Ueber 30	„	13 „	=	17,3 „

Monatsmittel: Jan. 27,9, Febr. 28,6, März 25,4, April 24,9, Mai 23,4, Juni 24,1, Juli 24,7, Aug. 23,7, Sept. 22,7, Oct. 25,2, Nov. 30,0, Dec. 30,3. Alle Proben mit über 30 stammen von frischgekalbten Kühen. Die Gehalte an Wasser differirten von 6,8—15,0 %, an Fett von 83,9—91,7 %. Wein.

*H. Droop Richmond, die Reichert'sche Methode für Butteruntersuchungen. Chem. News 66, 251. Man kann keine über-

einstimmenden Resultate erhalten, wenn man nicht gleiche Mengen derselben Alkalien und Säuren für alle Operationen bis zur Destillation verwendet. Nach Wollny gehen 96—97 % aller flüchtigen Fettsäuren über und veränderte Versuchsbedingungen beeinflussen die Menge der übergehenden Säuren wenig. Bei der Essigsäure liegen die Verhältnisse anders als bei der Buttersäure, von ersterer gehen aus wässeriger Lösung 60 %, von letzterer 96 % über. Wein.

*P. Vieth, Butteranalysen und Butteruntersuchungen. Milchztg. **21**, 330. Die Handelsbutter enthält nur sehr selten unter 80 und über 90 % Fett. Die Menge der flüchtigen Fettsäuren lässt sich aus folgender Zusammensetzung ersehen. Nach der Reichert-Wollny'schen Methode wurden zur Sättigung verbraucht:

Rahm von Horsham	22,3—26,2	CC.
Englische Butter	24,0—29,3	„
Französ. „	25,6—30,3	„
Schleswig-Holstein'sche Butter .	21,1—28,7	„
Dänische Butter	23,5—30,0	„
Finnische „	28,1	„
Australische Butter	30,5—32,8	„

Wein.

*J. A. Wilson, über die Reichert'sche Methode für Butter und andere Fette. Chem. News **66**, 199. Die Mengen der in's Destillat übergehenden Fettsäuren variirt mit der Menge der Salze, die in der der Destillation unterworfenen Lösung enthalten sind, und mit der Natur der angewandten Säuren und Basen. Wein.

121. H. Kreis, über eine Modification der Reichert-Meissl'schen Methode.

122. A. Partheil, über die Bestimmung der flüchtigen Fettsäuren des Butterfettes.

123. J. Erdélyi, Versuch eines Nachweises fremder Fette in der Butter.

*F. Jean, über die optische Analyse der Butter. Rev. intern scient. et. popul. d. falsific. d. denrées aliments. **5**, 139. Die Oleorefractometeranzeige allein kann in vielen Fällen nicht entscheiden. Falls sie zwischen — 29 und — 24° liegt muss sie unterstützt werden durch Bestimmung der Reichert-Meissl'schen Zahl, event. auch der Köttsdorfer'schen Zahl und der Löslichkeit in Eisessig. Jedenfalls gestattet die optische Probe eine rasche Orientirung bei verdächtigen Butterproben. Mit 32—36° Abweichung sind sie des Zusatzes von Cocos- und Palmfett, mit 29—25° des Zusatzes von Kunstbutter verdächtig. Wein.

*Marpmann, die Anwendung des Refractometers für Untersuchung von Butter etc. Pharm. Centralhalle **33**, 209. Im Apparat

von Abbé schwankte für reines Butterfett der Brechungsindex von 1,459—1,462. Ist dieser höher als 1,463, so ist die Butter verdächtig. Mischungen mit Margarine zeigen folgende Brechungsindices: Mit 25%:1,4625, mit 50%:1,463, mit 90%:1,4655. Beim Erhitzen auf 120° entwickelt reine Butter einen angenehmen Geruch, Margarine stechenden Acroleïngeruch und weisse Dämpfe. Wein.

*M. Boucherie und J. Leconte, Verfälschung von Butter durch Margarine. Rev. intern. scient. et popul. d. fasif. d. denrées alim. 65, 176. Die Verff. fanden die oleorefractometr. Methode nicht zuverlässig. Zuverlässig reine Butter ergab die geringe Ablenkung von 25°, was auf eine Beimischung von 20% Margarine deuten sollte. Gleich werthlose Resultate lieferten Prüfungen nach Brullé, Lezé, Backairy. Ruffin und Violette. Wein.

*Reuben Haines, über die Jodzahl für Schmalzöl. Chem. News. 65, 39. Die aus drei Schmalzproben selbst ausgepressten Schmalzöle zeigten Jodzahlen von 75,14, 73,07, 70,01. Wein.

*O. Hehner, über Butter. The Analyst 17, 101. Die Angabe, dass reine Butter beim Schmelzen eine klare, Kunst- und Mischbutter eine trübe Fettschicht liefere, ist nicht richtig. Aus der klaren oder trüben Beschaffenheit der geschmolzenen Fettschicht ist desshalb kein Schluss auf Reinheit der Butter zu ziehen. Wein.

*A. H. Allen, über den Wassergehalt der Butter. The Analyst 17, 104. Als höchstzulässiger Wassergehalt der Butter ist 16% festzulegen. Das Trocknen geschieht bei 110° im Trockenschrank. Wein.

*P. Woltering, Reaction auf Kunstbutter. Nederl. Tijdschr. vor Pharm. Chem. en Toxik. 4, 181. Man löst in Chloroform und schüttelt die Lösung mit 10% salpetersaurer Phosphormolybdänsäure. Bei Gegenwart von Kunstbutter tritt eine grüne, durch Ammoniak in blau übergehende Färbung ein. Wein.

*A. Pizzi, Nachweis von Margarine in der Butter nach Pennetier. Le Staz. sperim. agric. ital. 22, 131. Die Butter wird unter dem Microscop im polarisirten Licht beobachtet. Bei reiner Butter sieht man in dem durch ein Gypsblättchen gefärbten Gesichtsfeld nichts besonderes, bei mit Margarine versetzter Butter erscheinen andersfarbige Stellen. Verf. hält dies Verfahren für beachtenswerth. Wein.

*M. Weilandt, Verhalten der Butter und Margarine gegen Farbstoffe. Milchztg. 21, 238. Es wurde das Verhalten von Butter und Margarine studirt, um dasselbe zur Erkennung gefälschter Butter zu verwerthen. Negative Resultate wurden erhalten mit Anilin, Fuchsin, Indigo und Pikrinsäure. Günstige Resultate wurden mit Eosin und Methylenblau erzielt. Das Filtrat von mit Eosin versetzter und am anderen Tage geschmolzener Butter war dunkel-

orange, mit Natronlauge versetzt, cerise; gleich behandelte Margarine war heiss dunkelstrohgelb, kalt hellchamois. Mit Methylenblau geschmolzene Butter war heiss russischgrün, kalt hellgrün. Gleich behandelte Margarine war heiss olivenfarbig, kalt gelb. Die Färbung kann colorimetrisch oder durch Oxydation des Schwefels im Methylenblau zu Schwefelsäure gewichtsanalytisch bestimmt werden. Aus der Farbstoffmenge des filtrirten Fettes lässt sich auf den Margarinegehalt der Butter schliessen. Wein.

*A. Goske, über die Analyse von Dampfschmalz. Chem.-Ztg. **16**, 1560 und 1597. Die Annahme, dass reines Schmalz eine Jodzahl von ca. 60, Schmalz mit Talg von unter 60, Schmalz mit Pflanzenölen von über 60 besitze, ist nach dem Verf. unzutreffend. Durch Mischungen von Schweinefett, Talg (Rinder- oder Hammel-) mit Schmalzöl erhält man Producte, welche die normale Jodzahl aufweisen trotz völlig verschiedener Jodzahlen der Componenten. Statt der Jodzahl empfiehlt Verf. als Kriterium der Reinheit eines Schmalzes die Bestimmung des Erstarrungspunktes (Grenzzahl für reines Schmalz 28°), der Krystallform des aus dem Fett erhaltenen Stearins aus ätherischer Lösung (bei Zusatz von nur 5% Rindstalg oder 10% Hammelstag krystallisirt nach kurzer Zeit Stearin aus, diese beiden in festen Krusten, Schweinestearin in zarten, losen Aggregaten. Rindsstearin zeigt grosse centrische Büschel, die sich theils gerade, theils gebogen verbreitern, Schweinestearin wohl ausgebildete, an den Enden schräg abgeschnittene Platten) und endlich Reactionen mit Phosphormolybdänsäure, Salpetersäure und mit Schwefelsäure (Temperaturerhöhung). Phosphormolybdänsäure gibt die Reaction bei reinem Rindstalg auch ohne die Anwesenheit von Pflanzenölen. Nimmt die Reaction bei Prüfung des ausgepressten Oeles zu, so sind Pflanzenöle zugesetzt. Wein.

124. A. Mayer, der Schmelzpunkt und die chemische Zusammensetzung der Butter bei verschiedener Ernährungsweise der Milchkühe.

*L. Adametz und M. Wilkens, Verbesserung der Butterbeschaffenheit durch Zusatz von Bacterien und Hefereinculturen zum Rahm. Centralbl. f. Bacterienkunde **12**, 98. Durch Zusatz von Milchsäurebacterien und Milchhefe zum Rahm und Säurung desselben wird die daraus gewonnene Butter wohlschmeckender und haltbarer als ohne diesen Zusatz. Sie verliert den Geschmack nach Futter, insbes. Sauerfutter, und bekommt jenen der Süssrahmbutter. Die durch Milchhefe erzeugte Milchzuckergährung kann durch Zusatz von Milchsäurebacterien zum Rahm unterdrückt werden. Wein.

Condensirte Milch, Milchpräparate.

*A. Bourgougnon, condensirte Milch. Journ. of the Amer. Chem. Soc. **18**, 160. Es werden Formeln mitgetheilt, welche die Berechnung ermöglichen, ob die cond. Milch aus Vollmilch oder abgerahmter Milch hergestellt wurde. Wein.

*Jürgens, Zusammensetzung condensirter Milch. Vierteljahresschr. über die Fortschr. a. d. Gebiete d. Nahrungs- und Genussmittel **6**, 455. Russische, condensirte Milch, der kein Zucker und kein Conservierungsmittel zugesetzt war, enthielt 33,25 % Trockensubstanz, 10,01 % Fett, 10,32 % Albuminate, 11,19 % Milchzucker, 1,79 % Asche. Die Milch hatte sich steril erhalten. Wein.

*R. Rieth, Eiweissmilch. Vierteljahresschr. ü. d. Fortsch. a. d. Geb. d. Chem. d. Nahrungs- und Genussmittel **6**, 447. Die Kuhmilch soll der Frauenmilch ähnlich gemacht werden durch entsprechenden Zusatz von reinem Eiweiss, dem durch Erhitzen über 100° C. seine Gerinnbarkeit genommen ist. Der Milch wird hierdurch ein der Albumose nahestehender Körper einverleibt, was um so wichtiger erscheint, als bei der Verdauung die Umbildung der Proteïnstoffe nur bis zur Bildung von Albumosen, nicht von Peptonen vorschreitet. Wein.

*O. Dahn, Verfahren zur Herstellung von Frauenmilch aus Thiermilch. Deutsches Patent 60239 v. 15. Februar 1891. Kl. 53. Ber. d. d. chem Gesellsch. **25**, Referatb. 359.

*Drenkhan, Milchpulver. Vierteljahresschr. ü. d. Fortsch. d. Chem. d. Nahrungs- und Genussmittel **7**, 134. Wird hergestellt aus entrahmter Milch. Es ist weiss und gibt mit Wasser eine milchartige Emulsion vom Geschmack der frischen Milch. Es enthält 6,71 % Wasser, 29,42 % Proteïn, 0,8 % Fett, 57,25 % Milchzucker, 5,82 % Asche. Wein.

*A. Müller, Magermilchbrod. Vierteljahresschr. ü. d. Fortsch. d. Chem. d. Nahrungs- und Genussmittel **7**, 133. Das mit Magermilch bereitete Brod hatte im Vergleich zu dem mit Wasser bereiteten folgende Zusmmmensetzung:

	Milchbrod.	Wasserbrod.
Wasser	38,82	38,33
Fett	0,67	0.48
Proteïn, verdaulich	7,06	5,99
„ unverdaulich	0,27	0,32
Zucker	4,37	1,99
Dextrin	7,46	8,04
Stärke	39,96	43,74
Cellulose	0,65	0.53
Asche	0,83	0,58

In öffentlichen Bäckereien wären Versuche mit Ersetzung der Hefe, bezw. des Sauerteiges durch comprimirte Kohlensäure und solche mit Zusatz von mehr oder weniger eingedickter Milch zu empfehlen.

Wein.

Milchwirthschaft.

125. Ohlsen, die Zusammensetzung und der diätetische Werth der Schlempenmilch.

126. H. Kaull, Untersuchungen über die Schwankungen in der Zusammensetzung der Milch bei gebrochenem Melken.

127. Y. Melander, tägliche Schwankungen im Fettgehalt der Milch.

*L. Schulz, über den Schmutzgehalt der Würzburger Marktmilch und die Herkunft der Milchbacterien. Archiv f. Hygiene **14**, 260—271. Die Milch wurde nach Renk zum Absetzen des Schmutzes in hohen Gefässen hingestellt, die Flüssigkeit abgesondert und so lange durch Wasser ersetzt, bis das Ueberstehende reines Wasser war. Der Schmutz wurde gesammelt, getrocknet und gewogen. Er betrug im Mittel 0,00302 Gr. im Liter Milch; das gibt unter Berücksichtigung des Wassergehaltes des Kuhkothes 15,1 Mgr. Kuhkoth im Liter. Bacterien wurden grosse Mengen gefunden, die aber nicht blos durch Verunreinigungen von aussen in die Milch kommen. Es dringen durch die Ausführungsgänge Keime in das Euter ein, vermehren sich hier rasch; in Folge dessen ist die erste, das Euter verlassende Milch sehr pilzreich, die letztgemolkene Milch enthält ca. 500 Keime im Cubikcentimeter. Unter günstigen Umständen kann nach einer gewissen Zeit sterile Milch entleert werden.

Wein.

*Uhl, Untersuchung der Marktmilch in Giessen. Zeitschrift f. Hygiene **12**, 475. Der Schmutzgehalt, bestimmt nach Renk's Methode, betrug pro Liter 3,8—42,4 Mgr., entsprechend 19—222 Mgr. frischem Kuhkoth. Der Schmutz gelangt auch durch das Ausschöpfen der Milch in dieselbe, da immer die zumeist schmutzige Hand mit eintaucht. Die Zahl der entwickelungsfähigen Keime war sehr schwankend. Sie nahm um so mehr ab, je geringer der Schmutzgehalt war. Das Incubationsstadium der Gerinnung hängt von der Keimzahl ab. Die Probe, deren Ende des Incubationsstadiums nach 32 St. bei 18° C. eintrat, enthielt die geringe Keimzahl von 10500 in 1 CC. Diese Milch war sehr reinlich gemolken und stark gekühlt. Zwischen der 2. und 5. St. lag das Ende des Incubationsstadiums bei Milch mit 6187866 Keimzahl im Mittel, zwischen der 5. und 9. mit 619033, zwischen der 9. und 23. St. mit 220016 Keimen. Von den Bacterien konnte mitunter das Bact. coli comm. isolirt werden. Tuberkelbacillen wurden im Milchschmutz nicht gefunden. Wein.

*J. Klein, Fütterungsversuch mit Sonnenblumenkuchen bei Milchkühen. Milchztg. **21**, 673. Der Sonnenblumenkuchen enthielt 8,68 % Wasser, 36,73 % Protein, 13,94 % Fett, 20,60 % Kohlehydrate, 15,68 % Holzfaser, 4,37 % Asche; verdauliche Nährstoffe: 30,9 % Eiweiss, 12,5 % Fett, stickstofffr. Extractstoff 25 %. Zum Vergleich wurde noch Leinkuchen herangezogen. Die Oelkuchen wurden einer zwar nicht eiweissreichen, aber für Milchkühe doch ausreichenden Futterrati n beigegeben. Der Sonnenblumenkuchen hat sich dem Leinkuchen überlegen erwiesen. Dabei hat die Zugabe eines Pfundes vom ersteren fast die gleiche Wirkung ausgeübt wie von 2 Pfund des letzteren. Ein specifischer Einfluss der Sonnenblumenkuchen auf den Fettgehalt der Milch und auf die Steigerung des Lebendgewichtes war nicht nachzuweisen. Wein.

*Ramm, Ausnutzung des Futters durch die Milchkühe. Landwirth. Jahrbücher **21**, 809. Es wurde durch die Verabreichung einer nährstoffreicheren Ration, die indessen aus denselben Futtermaterialien zusammengesetzt war wie die Anfangsration, sowohl eine beträchtliche Steigerung der Milchsecretion als auch der Fettproduction bei allen Versuchsthieren gleichmässig bewirkt. Der procent. Fettgehalt der Milch blieb von den sehr weitgehenden Aenderungen der Ernährungsbedingungen vollkommen unberührt. Wein.

*P. Vieth, über die Zusammensetzung von Milch und Milchproducten. The Analyst **17**, 62. Bei 19849 unters. Milchproben war die durchschnittliche Zusammensetzung: 87,24 % Wasser, 3,80 % Fett, 8,96 % Nichtfett, 1,0322 specifisches Gewicht. Der höchste Fettgehalt (4,30 %) war im November, der niedrigste (3,49 %) im April und Mai zu beobachten. In Butter war der Titer der flüchtigen Fettsäuren nach Reichert-Meissl: Englische 26,6, französische 28,1, dänische 27,2, holsteinische 24,9, australische 31,5. Wein.

*Ch. E. Cassal, Milschfälschungen. Rev. intern. scient. et popul. d. falsific. d. denrées aliments. **5**, 112. Die Milch wird in England sehr vielfach mit Borsäure versetzt, es wurden bis 1,792 Gr. im Liter constatirt. Dieser Zusatz wirkt nach J. Förster schon in geringer Dosis schädlich. Wein.

*H. Boddé, Beitrag zur Milchuntersuchung. Nederl. Tijdschr. v. Pharm. **4**, 67. Die Milch, welche von Kühen stammt, die stark salpetersäurehaltiges Wasser trinken, enthält niemals Salpetersäure. Wein.

Gährung, Pilze.

128. C. Gessard, Functionen und Rassen des Bacillus cyanogenus, Microben der blauen Milch.
129. W. Beyerinck, Kefir.

130. H. Droop Richmond, Die Einwirkung einiger Enzyme auf Milchzucker.

*C. O. Jensen, bacteriologische Untersuchungen über einige Milch- und Butterfehler. 22. Beretning fra den kgl. Veterin og Landbohöjsk. Centralbl. f. Bacterienk. **11**, 409—412.

*W. Thörner, Untersuchung der Milch auf Tuberkelbacillen. Chem. Ztg. **16**, 791. In einem etwa 50 CC. fassenden und oben mit einem Wulst versehenen Glasröhrchen werden 20 CC. Milch mit 1 CC. 50% Kalilauge gut gemischt, 2 Min. im Wasserbad erhitzt, nach Zusatz von Eisessig abermals erhitzt, wodurch das Gemisch homogen wird und sodann 10 Min. lang centrifugirt. (3000 Umdrehungen in der Minute). Auf dem Boden des Gefässes findet sich hernach ein gelblicher, die Tuberkelbacillen enthaltender Absatz. Das überstehende Fett kann man in Aether lösen, das über dem Bodensatz befindliche decantiren und letzteren mit heissem Wasser auswaschen. Der Bodensatz kann durch abermaliges Centrifugiren in einem unten verjüngten Rohr auf ein kleineres Volum gebracht werden. Wein.

*B. Proskauer, über Conservirung von Milchproben zur späteren Untersuchung. Referat im chem. Centralbl. **63**, II, 944. J. E. Allen wendet Kaliumdichromat an, welches die Säurung einige Wochen hinausschiebt, wenn die Milch in reinen, gut verschlossenen Flaschen bei 15° aufbewahrt wird. Nach 4 Monaten mit dem Lactokrit ausgeführte Untersuchungen zeigten noch denselben Fettgehalt. Farrington setzt zur Milch 2 Gr. Quecksilberchlorid, 2 Gr. Chlornatrim, 8 Gr. Borax, 0,1 Gr. Anilinroth. Das Verfahren, bereits sauergewordene Milch durch Natronlauge bei 60° zu verflüssigen, bringt Zersetzungen und Verluste an Fett mit sich. Wein.

131. A. Palleske, der Reingehalt der Milch gesunder Wöchnerinnen.

*J. Sebelien, über die Haltbarkeit der Milch und deren Vergrösserung durch Pasteurisiren. Centralbl. f Bacterienk. **12**, 98. Die Haltbarkeit der Magermilch wird durch Pasteurisiren nur wenig vergrössert, wenn auf dasselbe nicht Abkühlung folgt. Wird die pasteurisirte Milch längere Zeit auf 30—50° belassen, so wird ihre Haltbarkeit schädlich beeinflusst. Günstig ist Pasteurisiren bei 70° C. und nachfolgendes Kühlen auf 25° und noch weniger. Wein.

*N. J. Fjord und H. P. Lunde, die Haltbarkeit der Milch und deren Vermehrung durch das Pasteurisiren. Chem. Centralblatt **63**, II, 804. Siehe vorausgehendes Referat von Sebelien, das die gleichen Resultate mittheilt. Wein.

*Sior, eine Untersuchung über den Bacteriengehalt der Milch bei Anwendung einiger in der Kinderernährung zur Verwendung kommenden Sterilisationsverfahren. Jahrb. für Kinderheilkunde **34**, 1. Der Keimgehalt einfach aufgekochter Milch unterscheidet sich nicht wesentlich von jenem in Milchkochern 1/2 St. lang aufgekochter Milch. Starke Schwankungen traten aber zu Tage, wenn die Milch zur Aufbewahrung in nur sauber gespülte, nicht aber sterilisirte Flaschen umgeschüttet wurde. Solcher Umfüllung ist stets zu widerrathen. Man belasse die Milch in den Milchkochern.

Wein.

*R. Fischl, zur Frage der Milchsterilisation zum Zwecke der Säuglingsnahrung. Prager med. Wochenschr. 1892, No. 9 u. 10.

*L. Nencki und J. Zawadzki, über Milchsterilisation. Zwei Sterilisationsapparate. Arch. des sciences biol. de St. Petersbourg **1**, 370.

*E. Feer, Sterilisation der Kindermilch. Jahrb. f. Kinderheilkunde **33**, 88. Die Apparate für Sterilisation der Milch werden in folgende 3 Gruppen gebracht: 1. Apparate zum Kochen der Milch auf offenem Feuer mit Circulationsvorrichtung, welche das Ueberlaufen verhindert (Soltmann, Staadler, Ottli, Berdez). 2. Flaschenapparate zum Kochen in Saugflaschen entweder im Wasserbade (Soxhlet, Egli) oder im Dampfbade (Schmidt-Mülheim). 3. Zapfapparate, bei denen die Milch im Kochgefäss aufbewahrt und bei Bedarf durch einen Hahn abgelassen wird. (Escherich, Hippius). Verf. gibt den Flaschenapparaten, unter diesen dem Schmidt-Mülheim'schen den Vorzug. Von den Zapfapparaten empfiehlt er den Escherich'schen, wegen dessen Einfachheit und Haltbarkeit. Für den Hausgebrauch hält er den einfachen Milchkocher für ausreichend; es genügt 30 Min. langes Kochen, um Milch während 24 St. auch unter den ungünstigsten Temperaturverhältnissen gut zu erhalten. Den verbesserten Soxhlet-schen Sterilisationsapparat, der allseitig als der beste und bequemste Apparat erachtet wird, erwähnt Verf. nur anmerkungsweise.

Wein.

*H. Weigmann, die Methoden der Milchconservirung, speciell des Pasteurisiren und Sterilisiren der Milch. Bremen, Verlag von Heinsius 1892. Verf. verwirft die chemische Conservensalze. Ein gründliches, am besten discontinuirliches Sterilisiren mit gespanntem Dampf ist das beste Mittel, die Milch haltbar zu machen, doch genügt für Verkaufsmilch, bei der es auch auf angenehmen, möglichst wenig alterirten Geschmack ankommt, rationelles Pasteurisiren bei 70°.

Wein.

*Ellenberger und Hofmeister, Verhalten sterilisirter Milch zum Magensaft. Molkereizgt. 6, 64. Bei Versuchen mit künstlicher Verdauung zeigte sich, dass sterilisirte Milch nicht schwerer verdaulich ist, als rohe Milch. Dagegen wird die sterilisirte Milch mangelhafter ausgenutzt, weil sich das Caseïn beim Sterilisiren erheblich verändert. Es tritt keine Käsebildung im Magen, wie bei roher Milch ein. Auch ist die Wirkung der Säuren des Magensaftes und des Milchsäurefermentes auf das Caseïn sterilisirter Milch eine sehr unvollkommene. Es bilden sich keine grösseren, nur kleine, flockige Gerinnsel. Die sterilisirte Milch bleibt desshalb im Magen mehr oder weniger flüssig und kann desshalb leicht und zu früh aus dem Magen in den Darm übertreten. Auch im Darm gerinnt sie nicht, wie frische Milch, und durchläuft desshalb denselben zu rasch. Auf diese Weise kann ein Theil der sterilisirten Milch unverdaut abgehen. Bleibt sie aber lange genug im Magen und Darm, so wird sie so gut verdaut und ausgenutzt wie rohe. Wein.

*A. Stutzer, ist sterilisirte Milch schwerer verdaulich als rohe? Landwirth. Vers.-Stationen 40, 307. Die Versuche des Verf. nach seiner Methode der künstlichen Verdauung haben ergeben, dass rohe Milch etwas schneller verdaut wird, als sterilisirte. Wein.

*Wasileff, über den Unterschied der Nährwirkung roher und gekochter Milch. Molkereiztg. 6, 76. Als Versuchsobjecte dienten 6 kräftige, gesunde junge Männer von 18—26 Jahren, welche zuerst 3 Tage lang rohe und dann 3 Tage lang gekochte Milch erhielten. Die Ausnutzung der stickstoffhaltigen Bestandtheile roher Milch war immer eine bedeutendere als bei gekochter Milch. Das Fett wurde noch in höherem Grade in roher Milch ausgenützt als in gekochter. Der getrocknete Koth enthielt nach dem Genuss gekochter Milch weit mehr Fettsäuren, als nach genossener roher Milch. Das Kochen bewirkte Ueberführung fast des gesammten Albumins und eines Theiles des Caseïns in Hemialbumose. Wein.

132. G. Courant, über die Bedeutung des Kalkwasserzusatzes zur Kuhmilch für die Ernährung des Säuglings.

Käse.

*A. Stift, einige Analysen von Käse und Milchproben. Zeitschrift f. Nahrungsmittel uud Hygiene 6, 454. Analysen von zwei Käsesorten:

	Wasser	Eiweiss	Fett	Milchzucksr	Salze
Imperialkäse .	31,20 %	8,38 %	53,40 %	3,92 %	3,16 %
Seeburger Käse	30.68 „	24,38 „	30,68 „	2,99 „	5,27 „

Die Morgenmilch eines 36 Mon. alten Schafes mit 400—500 CC. täglichem Milchertrag enthielt: 80,22 % Wasser, 6,99 % Fett, 5,18 % Proteïn, 6,62 % Milchzucker, 0,99 % Asche (0,40 % Phospursäure). — 1,0346 spec. Gewicht. — Condensirte Milch nach Soxhlet von Löflund enthielt: 58,43 % Wasser, 10,46 Fett, 10,64 Eiweiss, 18,31 Milchzucker, 2,16 Asche. Wein.

133. R. Krüger, über die Herstellung, Zusammensetzung und Reifung camemberartiger Weichkäse.

*Arn. Maggiora, über die Zusammensetzung des überreifen Käses. Arch. f. Hygiene **14**, 216—224.

*L. Adametz, über die Herstellung und Zusammensetzung des bosnischen Trappistenkäses. Milchztg. **21**, 310. Dieser Käse wird vielfach nach Ungarn und Cisleithanien eingeführt. Seine sehr primitive Bereitungsart wird näher beschrieben. Er enthält 45,9 % Wasser, 20,9 % Proteïne, 2,4 % Fett, 4,0 % Asche. N haltige Zersetzungsproducte des Caseïns (Leucin und Tyrosin) sind 2,4 % vorhanden. Verhältniss von Fett: Eiweiss = 55,5:44,5. Wein.

*A. B. Griffiths, Analysen englischer Käse. Bull. d. l. Soc. Chim. d. Paris **7**, 282.

	Stilton	Chedder	Gloucester	Leicester	Cheshire	Cotherstone	Dorset	Wiltshire
Wasser	31,22	36,34	34,10	34,77	27.55	38,20	41,44	37,23
Caseïn	24,28	22,98	21,68	27,86	31,00	23,82	22,25	26,52
Fett	37,24	34,36	37,93	28,00	36,00	30,25	27,56	27,82
Asche	3,86	4,22	4,32	4,16	3,24	3,92	4,51	4,55
In heissem Wasser löslich	3,40	2,10	1,98	5,21	2,21	3,87	4,24	3,88

Wein.

*G. Pillitz, über Verfälschungen von Strachino- und Gorgonzolakäse. Riv. di Mercia. Chem. Centralbl. 1892, II, 103. Der Reifungsprocess dieser Käse hängt ab von Penicillium; dieser Pilz veranlasst die grüne Marmorirung, welche übrigens auch künstlich durch Ultramarin hervorgebracht wird. Wein.

*G. Sartori, Analysen von Stutenkäse. Le Staz. sperim. agric. ital. **22**, 337.

	I	II
Wasser	19,76	20,09
Proteïne	37,83	36,06
Fett	36,71	35,90
Asche ohne Chlornatrium	2,34	2,64
Chlornatrium	3,26	3,16

Wein.

11*

108. **R. Krüger. Beiträge zur Kenntniss der Zusammensetzung des Kuhcolostrums** [1]). Sämmtliche Colostrumsmilchproben stammten von einer Herde, welche Weidegang hatte. Alle Proben gerannen bei Zimmertemperatur erst nach 8 Tagen, während welcher Zeit sie sich mit einer gelbbraunen, hornartigen Decke überzogen hatten. Die Zusammensetzung schwankte innerhalb folgenden Grenzen:

Spezif. Gewicht	1,053—1,081	
Aetherextract	3,27— 4,97	%
Caseïn	5,19— 8,92	„
Eiweiss	8,32—12,51	„
Fehling'sche Lösung reduc. Substanzen	0,52— 1,97	„
Asche	0,88— 1,21	„
Wasser	71,52—78,31	„
Trockensubstanz	21,69—28,48	„
Fettfreie Trockensubstanz	17,96—24,47	„
Aetherextract i. d. Trockensubstanz	13,06—19,44	„

Im Aetherextract fanden sich ausser Fett grosse Mengen anderer Substanzen und freie Fettsäuren. Die Fehling'sche Lösung reducirenden Substanzen bestehen aus mehreren, die Polarisationsebene drehenden Kohlehydraten. Qualitativ wurden nachgewiesen: Cholesterin, Lecithin, Leucin, Tyrosin, Harnstoff, Luteïn und thierisches Gummi. Der Aetherextract enthielt 12,9 % Cholesterin und 8,1 % Lecithin. Er ergab eine niedrigere Meissl'sche Zahl als Butterfett sonst. Das eiweissfreie Serum gab nur in einzelnen Fällen eine Reaktion auf peptonartige Substanzen. Unter dem Microscop waren Colostrumkörperchen nachzuweisen. Der Gehalt des Fettes an flüchtigen Säuren nimmt innerhalb der ersten Tage nach dem Kalben zu und ist nach kurzer Zeit normal. Ebenso verhält es sich mit Lecithin und Cholesterin. Die Köttsdorfer'sche Verseifungszahl ist gleichfalls niedriger als beim sonstigen Milchfett. Aschenanalysen ergaben folgende Resultate:

---

[1]) Vierteljahresschr. ü. d. Fortschr. d. Chem. d. Nahrungs- und Genussm. 7, 126.

	1.	2.	3.	4.
Calciumoxyd . .	26,20	27,05	26,95	27,12
Magnesiumoxyd .	6,24	6,55	6,49	6,54
Phosphorsäure . .	43,72	45,21	45,00	45,35
Schwefelsäure . .	0,79	0,89	0,84	0,90
Rest	23,04	20,29	20,72	20,09

Wein.

109. **B. Besana. Untersuchungen über Schafmilch**[1]. Es gelangte Milch von Schafen der Rasse Sopravissana, die auf natürlichen Weideplätzen aufgezogen wird und die zu den mittleren Milchgebern gehört, zur Untersuchung. Es wurde an Ausbeute pro Schaf und Tag erzielt im Maximum 805 CC, im Mittel 250—300 CC. Das specif. Gewicht der Schafmilch ist 1,037—1,043, im Mittel 1,0395. Die Schafmilch ist weit gehaltreicher und besonders fettreicher als die Kuhmilch. Das specif. Gewicht der Schafmilch wird schon durch mässigen Wasserzusatz stark herabgedrückt. Bei 5 % Wasserzusatz: 1,037, 10 %: 1,0355, 20 %: 1,0325, 30 %: 1,030, 50 %: 1,026). Die Fettkügelchen der Schafmilch sind dicht gedrängt und im Mittel 0,00476—0,0092 mm gross, wenige messen 0,0119—0,01428 mm, noch weniger 0,02142 mm. Das grösste Fettkügelchen mass 0,0309 mm. Mischungen von Kuh- und Schafmilch lassen sich leicht an der verschiedenen Grösse der Fettkügelchen erkennen. Die Schafmilch ist sehr zähflüssig in Folge des Quellzustandes des Caseins und setzt daher den Rahm erst nach Tagen ab. Wird sie aber mit dem gleichen Volum Wasser verdünnt, so wird der Rahm im Cremometer schon nach 24 Std. abgesetzt. Die mittlere Zusammensetzung in den Jahren 1887, 1890, 1892 war:

78,23 % Wasser
6,26 „ Protein
9,50 „ Fett
5,00 „ Milchzucker
1,01 „ Asche

} 21,77 % Trockensubstanz (Protein, Fett, Milchzucker, Asche).

Die Schafmilch ist mehr als doppelt so haltbar als Kuhmilch und gerinnt unter den ungünstigsten Transportverhältnissen an heissen

[1]) Chem. Ztg. **16**, 1519.

Tagen nicht. Sie braucht zum Gerinnen $1^1/_2$—2 mal mehr Zeit und ebenso viel mehr Lab. Wein.

110. J. Sebelien: **Ueber die Reaction der Kuhmilch**[1]. Der alkalische Theil der amphoteren Reaction gegen Lakmus erfordert normal 0,5—2,0 CC. $^1/_{10}$-Normalschwefelsäure pro 50 CC. Milch. Bei einigen vom Verf. beobachteten Fällen war der Säureverbrauch minimal, wenige $^1/_{10}$ CC., bei einzelnen Kühen am Ende der Lactationsperiode betrug er dagegen bis gegen 7 CC. $^1/_{10}$-Normal-Schwefelsäure. Es wurden auch andere Indikatoren zur Angabe des Verschwindens der alkalischen Reaction geprüft, wie Rosolsäure, Lacmoid, Methylorange, Congoroth und Alizarin; nur letzteres war einigermassen brauchbar. Der saure Theil der amphoteren Reaction verbrauchte in der Regel pro 50 CC. Milch 3—5 CC. $^1/_{10}$-Normallauge, am Schlusse der Lactation aber nur 1—2 CC. (mit Lakmus als Indikator). Der relative Säuregrad, d. h. saure Reaction gegen Phenolphtaleïn entspricht meist 10—11 CC. Lauge, am Schlusse der Lactation aber nur 8—10. Für 50 CC. Colostrummilch wurden 15—21 CC. $^1/_{10}$-Normallauge verbraucht. Wein.

111. L. Vaudin: **Veränderungen in der Acididät der Milch**[2]. I. Die Acidität der Milch ist für jede Thiergattung charakteristisch; sie unterliegt durch Veränderung in der Ernährung keinen grossen Schwankungen. Die Frauenmilch und die Milch langsam wachsender Thiere (Eselin, Stute) hat eine geringere Acididät als jene von schnell wachsenden Thieren (Kuh, Schaf, Ziege). Verf. glaubt, die Acidität sei abhängig von den sauren Eigenschaften der suspendirten Proteïne und hänge zusammen mit dem Kalkphosphat der Milch. — II. Die Milch der Wiederkäuer ist entschieden sauer gegen Phenolphtaleïn. Weniger hervortretend ist die saure Reaction bei anderen Säugethieren. Die Rasse hat wenig Einfluss auf die Acididät der Milch. Letztere steigert sich bei den Kühen beim Herannahen des Kalbens. Wein.

---

[1]) Chem. Ztg. **16.** Nr. 35, S. 597. — [2]) Bull. d. l. Soc. Chim. d. Paris [3] **7** u. **8,** 242 u. 283.

112. W. Thörner. Zur Milchsäurebestimmung[1]. Verf. erinnert daran, dass er sein Verfahren der Bestimmung der Acidität der Milch unabhängig von Pfeiffer und Soxhlet ausgearbeitet habe. Verf. bezeichnet mit Säuregraden die Anzahl CC. $^1/_{10}$-Normalalkali, welche zur Neutralisation von 10 CC. Kuhmilch, verdünnt mit 20 CC. Wasser, bei Verwendung von Phenolphtaleïn als Indicator verbraucht werden und theilt folgende Säuregrade mit:

für frisch gemolkene Milch	8— 16°.
„ mehrere Stunden stehende Milch in der Regel .	10— 18 „
„ Milch bei kühler Aufbewahrung nach weiteren 6 Std.	14— 25 „
„ „ „ „ „ „ „ 24 „	17— 60 „
„ „ „ „ „ „ „ 48 „	30—100 „

Milch mit 23° und mehr gerinnt beim Aufkochen. Verf. empfahl schon früher zur besseren Erkennung der ersten Röthung Zusatz von destillirtem Wasser, den Soxhlet verwirft. Die Beobachtung, dass alle Wasser mehr oder weniger sauer seien, fand Verf. bestätigt; jedoch zeigen alle Brunnenwässer nach 5 Min. langem Aufkochen höchstens 1° Säure oder Alkali, weshalb diese als Zusatz zu Säurebestimmungen verwendbar sind. Verf. empfiehlt, um die Verwirrung durch Angabe der Säuregrade verschiedener Verfahren zu beseitigen, die gleichzeitige Mittheilung der Milchsäureprocente und will Büretten anfertigen lassen, die die Ablesung einerseits der Grade, andrerseits der Procente gestatten. 1 Säuregrad = 0,009 $^0/_0$ Milchsäure. Wein.

113. F. J. Herz: Amyloid, ein neuer Bestandtheil von Milch und Molkereiproducten[2]. Verf. fand in Milch, Rahm, im Nichtfett der Butter, in Hart- und Weichkäsen, sogar im chemisch reinen Caseïn von Merck einen Körper, der in seiner äusseren Form, wie auch in seinem Verhalten gegen Jod sich der Stärke auffallend ähnlich zeigt. Derselbe, vom Verf. „Amyloid“ benannt, stellt eiförmige und runde Gebilde vor, die pflanzlicher Stärke ähnlich sind und 10—35 μ messen. Es kommen aber auch längliche Fetzen von 115 μ Länge vor. Während erstere durch Jod gleichmässig

1) Chem. Ztg. **16**, 1469. — 2) Chem. Ztg. **16**, 1594.

blau gefärbt werden, färben sich dieselben verschieden stark damit. Durch Wasser wird es nicht verkleistert, überhaupt nicht wesentlich verändert. Auch kochender Alkohol und Aether lassen keine Veränderung desselben wahrnehmen. Wärme macht diese Gebilde weich und schmierig, ohne dass sie sich mit dem Caseïn vermischen. Verf. fand sie in der stark alkalischen Flüssigkeit, die sich beim Soxhlet'schen aräom. Verfahren unter der Aetherfettschicht ansammelt, auch im Euter einer wegen Kalbefieber geschlachteten Kuh und im Colostrum, ohne ihren eigentlichen Sitz feststellen zu können. Der Körper tritt in der Milch und den Molkereiproducten im Ganzen spärlich auf. Man sammelt ihn durch Aufkochen von Käse, Butterrückständen etc. mit Wasser, wodurch er zum Theil zu Boden sinkt, zum Theil in die oben schwimmende Fettschicht tritt, wo er durch Aether vom Fett befreit werden kann. Das Amyloid verändert sich beim Reifen der Käse nicht. Verf. glaubt, dass es als unreifes Caseïn aufzufassen sei oder wenigstens zu demselben in bestimmten Beziehungen steht. Verf. verweist sodann auf folgende Literaturangaben: C. Dareste fand einen stärkeähnlichen, durch Jod blaugefärbten Körper im Eigelb. Mylius constatirte ein gleiches Verhalten der Cholalsäure gegen Jod. Cholesterine werden nach Einwirkung von Schwefelsäure durch Jod blau gefärbt. Ebenso verhält es sich mit Virchow's in Milz, Leber, Nieren aufgefundenem Amyloid. Mit der Beschreibung des letzteren stimmt Verf.'s. Amyloid in der Milch, das er aus dieser oder Colostrum durch Pepsinsalzsäure rein zu gewinnen hofft. — Die öfters in der Literatur verkommenden Angaben von einem Zusatz von Stärke zur Milch beruhen wahrscheinlich auf der Anwesenheit des Amyloids, resp. dessen Blaufärbung durch Jod. Wein.

114. **F. v. Szontagh: Untersuchungen über den Nucleïngehalt in der Frauen- und Kuhmilch**[1]. Viele Forscher, besonders aber Biedert[2]) haben darauf aufmerksam gemacht, dass das Caseïn der Menschenmilch sich anders verhält, als jenes der Kuhmilch. Biedert nahm

---

[1]) Magyar orvosi archivum, Budapest, I. 182 und ungar. Arch. für Medic. I. 192—203. — [2]) Untersuchungen über die chemischen Unterschiede der Menschen- und Kuhmilch, Stuttgart 1884.

als Ursache für die abweichenden Eigenschaften der Caseïne beider Milchsorten, eine differente chemische Constitution an. Auch Hammarsten[1]) ist geneigt anzunehmen, dass die beiden Caseïne, nicht identisch sind, doch findet sich nirgends eine positive Angabe darüber, worin eigentlich die Differenz bestehen soll. Verf. versuchte die Frage einer Lösung entgegenzuführen und prüfte auf Veranlassung des Referenten beide Milch-, beziehungsweise Caseïnarten auf ihren Nucleïngehalt, denn es war zu erwarten, dass in dem Falle, als zwischen den beiden Caseïnarten betreffs deren chemischer Constitution Unterschiede bestehen, auch das im Caseïn vorhandene Nucleïn Unterschiede aufweisen wird u. z. konnten diese Unterschiede sowohl die im Caseïn enthaltene Nucleïnmenge als auch deren Qualität betreffen. In erster Linie wurde Caseïn der Kuhmilch hinsichtlich seines Nucleïngehaltes untersucht. Das Caseïn löste sich in der Verdauungsflüssigkeit ziemlich schnell, es trat Trübung ein und kleine sagoähnliche Körperchen wurden in derselben sichtbar, welche während der Digestion in der Flüssigkeit lebhaft kreisten, später aber einen grauen Niederschlag bildeten. Der Niederschlag — Nucleïn — wurde bis zum Verschwinden der Chlorreaction mit Wasser, hierauf mit Alcohol und Aether gewaschen und getrocknet. Als Mittel von 8, aus verschiedener Milch hergestellten Caseïnen ergab sich, dass der Nucleïngehalt des Kuhmilchcaseïns 9,5 % beträgt. Die Nucleïnmenge im Caseïn schwankte zwischen 7,3 bis 12,37 %. Verf. lässt es dahingestellt, ob der Nucleïngehalt des Kuhmilchcaseïns ein schwankender ist, denn es ist möglich, dass bei der Digestion des Caseïns, nicht das ganze Albumin in Pepton umgewandelt wurde und dass während der Digestion das Nucleïn selbst zerfällt und sich verringert. Aus diesem Grunde hat Verf. die von ihm gewonnenen Nucleïne einer abermaligen Digestion unterworfen. Die Verluste, welche sich auf diese Weise an Nucleïn ergaben, waren beträchtlich, d. h. der Verlust betrug im Durchschnitt 50 %. Verf. nimmt auf Grund dieser Beobachtung an, dass sich das Nucleïn während der Digestion zersetzt; es fiel ihm nämlich auf, dass er nach der zweiten Digestion im Filtrate Phosphorsäureaction

[1]) Hammarsten, Lehrbuch der phys. Chemie, Wiesbaden 1891.

bekam, welche aller Wahrscheinlichkeit nach ihren Ursprung der Zersetzung von Nucleïn verdankt. Ist diese Annahme richtig, so muss gefolgert werden, dass der Nucleïngehalt der Kuhmilch ein grösserer ist, als jener, welcher durch die gewonnenen Werthe zum Ausdruck gelangt. Verf. unterwarf Kuhmilch auch direct der Einwirkung von Pepsinchlorwasserstoffsäure, was schon aus dem Grunde geboten war, weil man bei der Bestimmung des Nucleïngehaltes der Frauenmilch denselben Weg einschlagen musste, wobei folgende Erfahrungen gemacht wurden: Wird die Digestionsflüssigkeit langsam mit Kuhmilch gemengt, so tritt in dieser Gerinnung ein, d. h. Caseïn fällt aus, löst sich jedoch im Ueberschuss der Digestionsflüssigkeit wieder vollkommen auf. Wird diese Flüssigkeit einer Temperatur von 37 ^{0} C. ausgesetzt, so tritt feinkörnige Trübung ein; im weiteren Verlaufe bildet sich an der Oberfläche ein voluminöser, weisser Niederschlag. Das aus Milch direct gewonnene Nucleïn wurde ebenfalls wie oben gewaschen und mit Aether entfettet; die Menge war ungefähr dieselbe, wie die bei Verdauung von Caseïn erhaltene, ebenso erlitt direct aus Kuhmilch abgeschiedenes Nucleïn bei nochmaliger Digestion bedeutende Gewichtsverluste. Das aus Caseïn und Kuhmilch dargestellte Nucleïn zeigte folgende dasselbe als Nucleïn charakterisirende Eigenschaften. Die Substanz bildet mehr weniger weisse, amorphe Massen mit einem Stich ins Graue und ist zu Pulver leicht zu verreiben, röthet nasses blaues Lackmuspapier und ist in den gewöhnlichen Lösungsmitteln unlöslich; nur in Laugen löst sie sich langsam, fällbar daraus durch Säuren. Beim Verbrennen bläht sie sich auf und hinterlässt auf dem Platinblech eine schwer verbrennbare Kohle, welche nasses blaues Lakmuspapier röthet. Mit Soda und Salpeter geschmolzen, giebt die in Salpetersäure gelöste Schmelze starke Phosphorsäurereaction. Der Phosphorsäuregehalt des Caseïns betrug 6,87 $^{0}/_{0}$, jener des, nach der ersten Digestion erhaltenen Nucleïns 2,96 $^{0}/_{0}$, des nach der zweiten Digestion erhaltenen 3,13 $^{0}/_{0}$. — Frauenmilch wurde direct der Digestion unterworfen, wobei Verf. folgende Beobachtungen machen konnte. Weder eine geringere, noch aber eine grössere Menge Verdauungsflüssigkeit war im Stande, in Frauenmilch Caseïnausscheidung hervorzurufen; es zeigte sich also in dieser Beziehung ein verschiedenes Verhalten

gegen Kuhmilch. Eine Körnung tritt auch dann nicht ein, wenn das Gemenge von Frauenmilch und Verdauungsflüssigkeit einer Temperatur von 37 ° C. ausgesetzt wird, doch sammelt sich im Laufe der Digestion das Milchfett an der Flüssigkeitsoberfläche an. Dass in der Zeit, innerhalb welcher die Verdauung der Kuhmilch beendet ist, auch die Proteïnsubstanz der Menschenmilch in Pepton übergeführt wird, ohne dass ein, als Nucleïn aufzufassender Niederschlag entstehen würde, beweist die folgende Reaction: Alcohol, welcher in nicht verdauter Frauenmilch einen feinflockigen Niederschlag erzeugt, ruft in derselben nach Digestion, keine Veränderung hervor. Nach der Digestion geben Essigsäure und Ferrocyankalium in der Frauenmilch keine Albuminreaction, mit Kalihydrat und Kupfervitriol lässt sich Pepton nachweisen. Die verdaute Frauenmilch wurde noch weiter auf einen Nucleïngehalt untersucht. Die Flüssigkeit wurde filtrirt; das Filtrat war trübe, opalisirend, auch nach mehrmaligem Filtriren, während das Filtrat der verdauten Kuhmilch klar war. Der geringe kaum sichtbare Rückstand am Filter löste sich in Aether vollkommen auf, war demnach Fett. Es konnte also aus Frauenmilch kein Nucleïn gewonnen werden, woraus gefolgert werden kann, dass Frauenmilchcaseïn kein Nucleïn enthält. — Nach diesen Resultaten kommt Verf. zu dem Schlusse, dass die als Caseïn aufgefasste Proteïnsubstanz der Menschenmilch kein Caseïn, d. h. kein Nucleoalbumin sei. Zum mindesten muss man sagen, dass die Frauenmilch höchstens Spuren von Nucleïn enthalten kann, oder aber ein Nucleïn, dessen Natur bisher unbekannt ist. Aber auch solche Eventualitäten schliessen eine Identität der beiden Milchgattungen bezüglich der Qualität ihrer Bestandtheile vollständig aus. Mit Alcohol gelang es Verf. stets in Frauenmilch einen Niederschlag hervorzubringen; dieser Alcoholniederschlag ist nach Pfeiffer[1]) als das Caseïn der Frauenmilch zu betrachten. Zum Zwecke der Reindarstellung wurde der Niederschlag so behandelt, wie das Caseïn der Kuhmilch. Der Alcoholniederschlag ist überaus feinflockig, stellt jedoch, am Filter gesammelt, eine gelbe, gummiartige, homogene, compacte, stark klebende Masse dar, welche getrocknet leicht zerreibbar ist. Die Substanz, 84 Cgrm.

---

[1]) Die Analyse der Milch, Wiesbaden 1887.

aus 52 CC. Frauenmilch, wurde auf eventuellen Nucleïngehalt untersucht, d. h. mit Verdauungsflüssigkeit digerirt; dabei konnte die Wahrnehmung gemacht werden, dass der grösste Theil derselben an der Oberfläche der Flüssigkeit schwimmend blieb und nur ein kleiner Theil zu Boden sank, doch in kurzer Zeit begann sämmtliche Substanz sich bei geringer Quellung zu lösen, wobei die Flüssigkeit schwach opalisirte. Innerhalb 4 Stunden war die Digestion beendet; ein als Nucleïn zu betrachtender Niederschlag aber nicht sichtbar. Dass aber auch in diesem Falle sämmtliche Eiweisssubstanz in Pepton übergeführt wurde, ohne das es zur Ausscheidung von Nucleïn kam, bewies die negative Eiweiss- resp. positive Biuretreaction. — Es geht daher aus den Versuchen hervor, dass zwischen Frauen- und Kuhmilch ein wesentlicher Unterschied hinsichtlich des Nucleïngehaltes beider Milchsorten besteht. Direct aus Kuhmilch, sowie aus dem Caseïn derselben, konnte stets ein in Verdauungsflüssigkeit unlöslicher Niederschlag, Nucleïn, erhalten werden, während es bei der Digestion von Frauenmilch oder des als Caseïn aufgefassten Alcoholniederschlages derselben niemals zur Ausscheidung von Nucleïn kam. Das Caseïn der Frauenmilch hat sich nicht als Nucleoalbumin erwiesen. Liebermann.

115. **H. Winternitz: Ueber das Verhalten der Milch und ihrer wichtigsten Bestandtheile bei der Fäulniss**[1]. Zweck der Untersuchungen war, festzustellen, in welcher Weise und in welchem Umfange die Milch ihren Einfluss auf Fäulnissvorgänge geltend macht. Den Ausgangspunkt und die Grundlage für die Untersuchung bildeten Versuche ausserhalb des Organismus und Experimente am Thier. Die Resultate der Versuche waren: Die Milch wirkt auf die Eiweissfäulniss hemmend ein und verzögert namentlich die Entstehung der ersten und der letzten Eiweissspaltungsproducte. Dieser Einfluss beruht auf der Gegenwart des Milchzuckers und macht sich unabhängig von der durch die Spaltung des Milchzuckers bedingten Säurewirkung geltend. In derselben Weise und in demselben Umfange beeinflusst die Milch auch die Darmfäulniss und bewirkt einerseits eine entschiedene Verminderung der Aetherschwefelsäuren im

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 460—487.

Harne, andererseits das Fehlen, beziehungsweise die Verminderung der letzten Eiweissspaltungsproducte in den Fäces, vermindert also dadurch den Zerfall der Eiweisssubstanzen in Producte, welche für den Organismus werthlos, möglicherweise sogar schädlich sind. Der sogenannte Bromkörper (mit Bromwasser eine schöne purpurrothe Färbung, event. Fällung gebend, auch Tryptophan, Proteïnochrom benannt) ist im Darm vom Eintritt des Ductus pancreaticus nachweisbar. Er entsteht in den oberen Darmabschnitten durch die Fermentwirkung des Pankreassaftes, in den unteren Darmabschnitten möglicherweise auch durch Fäulniss. Im unteren Abschnitt des Dickdarmes und in den Fäces ist er nicht enthalten; er wird vom Darm aus vollständig resorbirt und verhält sich auch hierin nicht wesentlich anders als Leucin und Tyrosin, mit denen er gleichzeitig entsteht. — Bei der Untersuchung der Säuglingsfäces konnte Verf. in Uebereinstimmung mit Senator [J. Th. **10**, 323] in denselben nie Indol, Skatol oder Phenol nachweisen. Dagegen liessen sich stets Oxysäuren in grösserer oder geringerer Menge nachweisen, wovon Senator nichts erwähnt. Das Fehlen der Fäulnissproducte ist nicht, wie Senator meint, dem Umstande zuzuschreiben, dass der Darminhalt bei Säuglingen schneller durchgeht, es steht im Einklang mit den vom Verf. erhaltenen Resultaten der Versuche über Milchfäulniss. Wein.

116. **A. R. Leeds: Die Proteïde der Kuhmilch**[1]. Die Versuche Duclaux's über den Zustand des Caseïns in der Milch wurden wiederholt und zwar unter Anwendung eines Chamberland-Pasteur-Filters. Das Caseïn wird vollständig und das Lactoproteïn zum grössten Theil vom Filter zurückgehalten. Sie befinden sich beide in colloidalem Zustande in der Milch. Wirklich gelöst in derselben ist nur die Galactozymase (Duclaux's Casease), ein stärkeverflüssigendes Ferment; dasselbe geht durch's Filter. Das Caseïn scheint an Alkali, vielleicht auch an Kalk und Phosphorsäure gebunden zu sein. In Lösung befinden sich auch Salze und gewisse lösliche Verbindungen der Phosphorsäure. Die Galactozymase wird beim Sterilisiren der Milch zerstört und coagulirt. Das Caseïn wird

[1] Journ. of the Amer. Chem. Soc. **18**, 72–92.

durch Hitze nicht coagulirt, aber gegen Fermente widerstandsfähiger, wodurch es schwerer verdaulich wird. Die schwerere Verdaulichkeit der Proteïne beeinträchtigt auch die Verdaulichkeit der Fettkügelchen. Wegen dieser Mängel des jetzigen Sterilisirungsverfahrens sei ein anderes anzustreben. Wein.

117. **F. Denigès: Anwendung der Metaphosphorsäure zur Abscheidung der Eiweissstoffe der Milch bei der Bestimmung der Lactose**[1]. Basisch essigsaures Blei und essigsaures Quecksilber eignen sich nicht für diesen Zweck; ersteres fällt die Eiweissstoffe nicht vollständig; letzteres greift im Filtrat die Metalltheile der Polarisationsröhre an, wenn man das Quecksilber nicht durch Schwefelwasserstoff entfernt. Zu empfehlen ist für diesen Fall Metaphosphorsäure oder Natriummetaphosphat, erhalten durch Erhitzen von phosphorsaurem Ammon-Natrium. Eine 5 % Lösung, in der Kälte bereitet, hält sich ziemlich lange. Zur Coagulirung der Eiweissstoffe werden 10 CC. Milch in einem 100 CC.-Fläschchen mit 2,5 CC. dieser Lösung und 60—70 CC. Wasser vermischt, geschüttelt, mit 0,3 CC. Essigsäure oder 0,5 CC. Salzsäure versetzt, bis zur Marke aufgefüllt und filtrirt. Die Metaphosphorsäure modificirt das Rotations- und Reductionsvermögen des Michzuckers in wässeriger Lösung nicht. Auch Essigsäure und Salzsäure wirken in dieser Concentration selbst bei längerer Aufbewahrung nicht auf den Zucker ein. Wein.

118. **Liebig: Einige Ursachen, die das Aufsteigen des Rahmes verhindern**[2]. Eine Erschütterung der Milch verhindert das Aufsteigen des Rahmes. Die Milch ist direct nach dem Melken wärmer als ihre Umgebung, die Temperatur derselben sinkt erst allmählich. Die Fettkügelchen der Milch kühlen sich wegen ihrer runden Gestalt nicht so rasch ab wie die übrigen Bestandtheile. Der Unterschied zwischen dem spezif. Gewicht der Fettkugeln und jenem der sie umgebenden Milchflüssigkeit ist dem Temperaturunterschied der beiden direct proportinal; je grösser die Temperaturdifferenz der beiden,

---

1) Bull. d. l. Soc. Chim. d. Paris [3] 7, 492—499. — 2) Chem. Centralbl. 1892, II, 582.

desto rascher und leichter findet ein Aufrahmung statt. Während des Transportes der Milch findet allmählicher Ausgleich dieser Temperaturdifferenz statt, wesshalb sich auch der Unterschied zwischen den Dichten vermindert und die Fettkügelchen aufhören, sich in der Milchflüssigkeit abzusondern. Die Aufrahmung wird befördert durch Verminderung der Molekularadhäsion, z. B. durch Verdünnen der Milch mit Wasser. Die Temperatur übt einen grossen Einfluss auf die Abscheidung des Rahmes aus; eine niedere Temperatur wirkt günstig, weil durch Kälte das spezifische Gewicht der entrahmten Milch gesteigert wird. Bei ein und derselben Milch ist die Rahmschicht bei höherer Temperatur fettreicher als bei niedriger, was in der über eine grosse Oberfläche sich verbreitenden Wasserverdunstung liegen mag. Weiters kommt für die Aufrahmung die Höhe der Milchschicht und die Dauer der Entrahmung in Betracht. Mit der Dauer steigert sich die Rahmmenge. Nach Umfluss einer bestimmten Zeit scheint sich die Rahmschicht zu vermindern, ihr Volum verringert sich, dagegen mehrt sich ihr Reichthum an Fettkügelchen. Auch die Feuchtigkeit oder Trockenheit der Luft, Druck und Elektricität der Atmosphäre sind nicht ohne Einfluss auf das Aufsteigen des Rahmes. Erstere begünstigen die Bildung und Entwickelung von Spaltpilzen, welche die Milch zersetzen und so das Emporsteigen der Kügelchen hemmen. Bei feuchter Atmosphäre wird die Milch leicht sauer, Trockenheit wirkt entgegengesetzt. Wein.

119. **W. Thörner: Verfahren zur schnellen und exacten Fettbestimmung in Milchprodukten**[1]. Das Verfahren beruht auf Verseifung des Butterfettes durch Kochen mit alcohol. Kalilauge und Bestimmung der durch Säuren abgeschiedenen Fettsäuren durch die Centrifuge. 10 CC. Milch werden in einem Centrifugirröhrchen von bestimmter Form mit $1^1/_2$ CC. alcohol. Kalilauge (160 Gr. Kalihydrat im Liter) gemischt, mit Gummistopfen, deren Durchbohrung ein Capillarrohr, Schlauch und Quetschhahn trägt, verschlossen und 2 Min. zur Verseifung in ein kochendes Wasserbad gebracht. Dann bringt man 1 CC. Säuremischung (98—99 $^0/_0$ Essigsäure, conc. Schwefelsäure oder Gemische von Essigsäure, Salzsäure und Schwefel-

[1]) Molkerei-Ztg. **6**, 1.

säure mit Milchsäure) in den verjüngten Theil des Röhrchens, erhitzt wieder mit aufgesetztem Stopfen, centrifugirt 1—4 Minuten mit einer Geschwindigkeit von 2000 Umdrehungen pro Minute und bringt sodann das Röhrchen zur Ablesung auf 100° C. Bei saurer Milch muss $^1/_2$ CC. Alkali mehr genommen werden; Rahm ist mit 2—3 Volum Wasser zu verdünnen. Bei Buttermilch muss die saure Lösung länger erhitzt werden wegen der schwierigeren Lösung des Caseïns. Wein.

120. **E. Reich: Beziehungen des specif. Gewichtes der Molken zum fettfreien Trockenrückstand in der Milch**[1]. Zur Darstellung der Molken werden 100 CC. Milch mit 4 CC. Eisessig geschüttelt, 5—6 Min. auf 60—65° C. erwärmt, in kaltem Wasser abgekühlt und filtrirt. Das in dieser Molke bestimmte specif. Gewicht fiel in der 4. Dezimale um 5—6 niedriger aus, als Radulescu gefunden; es sinkt bei normaler Milch nie unter 1,0265. Die Trockensubstanzbestimmung hat keinen Werth. Es entspricht ein spec. Gewicht von 1,029 in den Molken 9,40 Trockenrückstand in 100 CC. Milch, 1,027 einem Gehalt von 8,70, 1,025 einem solchen von 8,0. Es werden folgende Formeln aufgestellt:

$$Tff = \frac{Sm - 1,00185}{0,00289}$$

$$T = \frac{Sm - 1,00185}{0,00289} + F$$

$$F = T - \frac{Sm - 1,00185}{0,00289}$$

Sm = specif. Gewicht d. Molken.
Tff = fettfreier Trockenrückstand.
F = Fett.
T = Trockenrückstand.

Mit diesen Formeln lässt sich bei angeführter Molkenbereitung leicht eine Wässerung der Milch nachweisen. Zu beanstanden ist eine Milch mit 1,0265 Molkengewicht oder weniger und 8,5 fettfreiem Trockenrückstand oder weniger. Wein.

121. **H. Kreis: Ueber eine Modification der Reichert-Meissl'schen Methode**[2]. Die Abänderung beruht auf einer Spaltung der Glyceride des Butterfettes durch concentr. Schwefelsäure; die

[1]) Milchztg. **21**, 274. — [2]) Schweizer Wochenschr. f. Pharm. **30**, 481.

Verseifung erfolgt ungleich rascher als durch Kalilauge. 5 Grm. wasserfreies Butterfett werden in einem Kolben geschmolzen, einige Min. in ein 32° warmes Wasserbad gebracht und dann mit 10 CC. conc. Schwefelsäure versetzt. Man dreht nun den Kolben bis zur Klärung des Inhaltes rasch und setzt ihn wieder in's Wasserbad. Nach 10 Min. werden rasch 150 CC. Wasser zugegeben, es wird tüchtig geschüttelt und dann gleich in der üblichen Weise abdestillirt. Die erhaltenen Resultate differiren von der Wollny'schen Methode höchstens um 0,2 und waren sehr zufriedenstellend. Wein.

122. **A. Partheil: Ueber die Bestimmung der flüchtigen Fettsäuren des Butterfettes**[1]). Leffmann und Beam haben in Modification des Reichert-Wollny'schen Verfahrens zur Verseifung alkalische Glycerinlösung angewandt. Verf. schlägt vor, eine grössere Menge derselben und die Bestandtheile getrennt anzuwenden. 5 Grm. Butterfett werden in einem 350 CC. fassenden Kolben mit 2 CC. 50 % Natronlauge und 20 CC. Glycerin versetzt und auf dem Drahtnetz unter Umschwenken bis zur vollständigen Verdampfung des Wassers erhitzt. Man erhitzt dann mit kleiner Flamme, bis in 20 Min. eine klare Seifenlösung entsteht, die nach dem Abkühlen mit 90 CC. Wasser und 50 CC. verdünnter Schwefelsäure versetzt wird. Nun destillirt man wie gewöhnlich nach Zusatz von Bimsstein 110 CC. ab. Wein.

123. **J. Erdélyi: Versuch eines Nachweises fremder Fette in der Butter**[2]). Klar filtrirtes Butterfett wird 24—48 Stunden in einem Eisschrank sich selbst überlassen. Dann werden zu je 2 CC. in trockenen Eprouvetten möglichst gleichen Kalibers 6 CC. Cumol von 165° C. Siedepunkt (bei 750 Mm. B.) zugesetzt und 24 St. bei Zimmertemperatur stehen gelassen. Dann werden die mit Thermometer versehenen Probirröhren zwischen klein gestossenes Eis gebracht, 1 Stunde hingestellt und in gewissen Zeitintervallen für einen Augenblick zur Beobachtung heraus genommen. Reines Butterfett hält sich in einer solchen Cumollösung bei 0° mindestens 1 Stunde lang unverändert klar, meist jedoch länger. Durch fremde Zusätze verfälschtes Butterfett trübt sich dabei mehr weniger. Geprüft wurde

1) Apotheker-Ztg. 7, 435. — 2) Zeitschr. f. anal. Chemie 31, 407—410.

mit Zusätzen von Margarine und Schweinefett, auf welche die genannten Beobachtungen zutrafen. Wein.

124. **Adolf Mayer: Der Schmelzpunkt und die chemische Zusammensetzung der Butter bei verschiedener Ernährungsweise der Milchkühe**[1]. Der Gehalt des Butterfettes an flüchtigen Fettsäuren selbst einer einzigen Kuh schwankt zwischen weiten Grenzen, wenn man das Thier verschiedenen Versuchsbedingungen unterwirft. Die Zahlen schwankten bei der einen Kuh zwischen 13,4 – 24,9, bei der zweiten von 20,1—32,2. Noch grösser sind die Schwankungen, wenn man die Grenzziffern bei verschiedenen Rassen und Individuen, in verschiedenen Stadien der Lactation befindlich und auf sehr verschiedene Weise gefüttert, combinirt. Als Maximum wurde 33.5, als Minimum 13,4 CC. gefunden. Der Gehalt des Milchfettes an flüchtigen Säuren wurde etwas abhängig gefunden von der Lactationsdauer; es wurden im Anfang der Periode höhere Zahlen gefunden als später. Ordnet man die Futtermittel nach ihrer Wirkung auf die Bildung flüchtiger Fettsäuren in der Weise, dass jene, welche ihre Vermehrung am stärksten begünstigen, obenan stehen, so ergibt sich folgende Reihenfolge: Rauhfutterstoffe: Runkelrüben, Weidegras im Frühjahre, Grüner Klee, Weidegras im Herbst, Heu, Sauermais, Sauerheu, Stroh. — Kraftfutterstoffe: Roggen, Maiskeimkuchen, Baumwollensamenkuchen, Erdnusskuchen, Sesamkuchen, Leinkuchen, Mohnkuchen. Zugabe von Milchsäure oder flüchtigen Fettsäuren zum Futter und eine Hungerkur waren ohne Einfluss auf die Reichart-Wollny'sche Zahl. Bei Betracht des Einflusses der Futtermittel auf die Butterconstitution ergeben sich für die specifische Wirkung besonderer Eiweissarten, Fette, Kohlehydrate, des Nährstoffverhältnisses keine Anhaltspunkte. Eher kommt man zum Ziel, wenn man die Hypothese zu Grunde legt, dass ein hoher Gehalt von Kohlehydraten, insbes. leicht löslichen, auf die Erzeugung eines hohen Gehaltes an flüchtigen Fettsäuren hinwirkt. Der Schmelzpunkt der Butter wird durch die Fütterung wie folgt beeinflusst: Die Erstarrungspunkte des geschmolzenen Butterfettes verhalten sich nicht ganz wie deren Schmelzpunkte. Die letzteren fallen ein wenig mit der Lactations-

[1]) Landw. Vers. Stat. **42**, 15.

periode, wenn man wieder zur selben Fütterung zurückkehrt, während diess bei den Erstarrungspunkten nicht der Fall ist. Zieht man Mittelzahlen aus Schmelz- und Erstarrungspunkten in Betracht, so ergibt sich, dass der Einfluss der Lactationsperiode auf sie sehr gering ist, wesshalb sie sich zur Erkennung des Einflusses verschiedenen Futters auf die Butterconsistenz ganz besonders eignen. Ordnet man die Futtermittel rücksichtlich ihrer Einwirkung auf die Consistenz in der Art, dass diejenigen, welche die Butter hart machen, an der Spitze der Reihe stehen, so ergibt sich ungefähr die umgekehrte Anordnung wie oben; Stroh und Mohnkuchen stehen in dieser Beziehung oben an. Daraus ist zu folgern, dass Butterarten mit viel flüchtigen Fettsäuren auch zu den leichter schmelzbaren gehören. Allerdings wird die Schmelzbarkeit neben den flüchtigen Säuren auch durch den Oleïngehalt bedingt. Wein.

125. **Ohlsen: Die Zusammensetzung und der diätetische Werth der Schlempenmilch**[1]. Die Schlempenmilch galt bisher für minderwerthig und für die Ernährung der Säuglinge als ungeeignet; sie soll eine andere chemische Zusammensetzung haben als die Milch anders gefütterter Kühe und zur raschen Säuerung neigen. Verf. fand bei Untersuchung mehrerer Schlempenmilchproben weder saure Reaction noch Neigung zu rascherer Säuerung, dagegen einen geringeren Gehalt an Trockensubstanz, Fett, Kalk und Salzen. Von grossem Einfluss ist das Futter, welches neben der Schlempe gefüttert wird. Wurden neben Schlempe nur Biertrebern und wenig Heu gefüttert, so war die Milch am schlechtesten; sie wurde aber besser, wenn Heu, Schrot, Kleie etc. zugefüttert wurden. Wein.

126. **H. Kaull: Untersuchungen über die Schwankungen in der Zusammensetzung der Milch bei gebrochenem Melken**[2]. Das Melken übt keinen Einfluss auf die Absonderung eines Milchbestandtheiles für sich, insbesondere des Fettes, aus; die Absonderung sämmtlicher Milchbestandtheile geht gleichmässig in einer gleichen mittleren Zusammensetzung vor sich. Ein Melkreiz, wie ihn Mendes

---

[1]) Jahrbuch für Kinderheilkunde, **34**, 1. — [2]) Ber. a. d. physiol. Labor. d. landw. Inst. z. Halle **1892**, Nr. 8.

de Leon annimmt, existirt nicht. Die Gewinnung von mehr Milch bei häufigerem Melken ist auf den Zustand der relativen Leere zurückzuführen, in welchen die Drüse versetzt wird. Neubildung von Milch während des Melkens findet nur in unerheblichem Maasse statt; zu häufiges Melken setzt die Thätigkeit der Drüse in gleicher Weise herab, wie zu langes Verweilen des Sekretes in derselben. Eine Erhöhung der Milchproduction wird nicht bedingt durch das Melken als solches, sondern durch die Häufigkeit der Entleerung innerhalb gewisser Grenzen. Wein.

127. **Y. Melander: Tägliche Schwankungen im Fettgehalt der Milch**[1]. Von besonderer Bedeutung für die täglichen Schwankungen des Fettgehaltes ist der Umstand, dass die Kühe nicht immer gleich rein ausgemolken werden. Es wurde die Milch von 6 Kühen in der ersten und zweiten Hälfte des Melkens gesondert auf den Fettgehalt untersucht; die Untersuchung ergab für erstere 0,50 bis 0,90 $^0/_0$ Fett, für letztere 6,8—10 $^0/_0$ Fett. Wurde die Milch von 3 Kühen, die in 3 Abtheilungen gemolken waren, untersucht, so enthielt das erste Drittel 0,45, 0,45, 0,75 $^0/_0$ Fett, das letzte Drittel 7,0, 6,6, 6,3 $^0/_0$ Fett. Des Weiteren kommen die Zwischenräume zwischen den einzelnen Melkzeiten in Betracht. Je kürzer die Zeit seit dem letzten Melken ist, desto fetter ist die Milch. Da die Zeit vom Abend- bis zum Morgenmelken am längsten ist, enthält die Morgenmilch meistens weniger Fett als die Mittags- und Abendmilch. Die Schwankungen im Fettgehalt der Milch verschiedener Melkzeiten liegen zwischen 0,4 und 0,7 $^0/_0$. Wein.

128. **C. Gessard: Functionen und Rassen des Bacillus cyanogenus (Mikroben der blauen Milch**[2]**)**. Dieser Bacillus zeigt hinsichtlich der Farbstoffbildung viele Analogieen mit dem Pyocyaneus. Er zeigt sich in Form blauer Ränder oder Flecken bei sauer reagirender Milch. Der Farbstoff wird durch Alkalien roth, durch Säuren blau. Er erzeugt in Bouillon oder bei Gegenwart von Eiereiweiss einen fluorescirenden Farbstoff, der auf Zusatz von Essigsäure

[1]) Nordisk Mejerie-Tidning **1892**. Nr. 48 und 49. — [2]) Ann. de l'Inst. Pasteur **5**, 737.

einen bläulichen Ton erhält. Dieser in Milch gewöhnlich auftretende blaue Farbstoff des Bac. cyanogenus ist in Chloroform nicht löslich. Es existiren 3 Rassen, von denen die eine nur den blauen, die andere den fluorescirenden, die dritte keinen Farbstoff bildet. Fügt man dem Nährsubstrat 2 % Glucose zu, so erscheint der blaue Farbstoff sehr schön; aus der Glucose wird Säure gebildet. Die Muttersubstanz ist die Milchsäure; denn eine Nährlösung gibt den Farbstoff, wenn sie Glucose und Ammonlactat enthält, und gibt ihn nicht, wenn statt des Ammonlactates ein anderes Salz substituirt wird. Eine Ausnahme hiervon macht nur die Bernsteinsäure, welche dieselbe vertreten kann. Milch besitzt an sich keine Eignung zur Bildung des blauen Farbstoffes, erst nach Eintritt der Milchsäuregährung erhält sie dieselbe. Bei blossem Zusatz von Ammonlactat tritt nur ein grüner Farbstoff auf. Wein.

129. **W. Beyerinck: Kefir**[1]. Die Kefirkörner enthalten ein Milchsäureferment, Bacillus caucasicus, und eine Hefe, Saccharomyces Kefir. Ersterer bildet die Hauptmasse, während letzterer fast ausschliesslich nur auf der Oberfläche der untersuchten Körner vorkam. Im Querschnitt unterscheidet man eine Rindenschicht und ein Mark ziemlich scharf von einander abgegrenzt. In letzterem liegen die Stäbchen ziemlich ordnungslos durcheinander, in der Rinde sitzen alle an der Oberfläche senkrecht auf. In Höhlungen der Körner bildet das Ferment zahlreiche Zoogloën. Der Sacchar. Kefir lässt sich auf schwach saurer Milchgelatine leicht cultiviren, bildet keine Ascosporen und zersetzt den Milchzucker in Alcohol und Kohlensäure. Dies wird durch ein Enzym bewirkt, welches Lactose in Glucose und Galactose spaltet und den Rohrzucker, aber nicht Stärke invertirt. Dieses Enzym nennt Verf. Lactase. Der Bacillus caucasicus gedeiht auf neutraler oder schwach saurer Milchgelatine. Die Colonieen entwickeln sich sehr langsam. Er verwandelt Milchzucker, sowie auch andere Zucker mit oder ohne Sauerstoff in Milchsäure. Bei den Kefirmikroben handelt es sich um eine Symbiose zwischen Hefe und Spaltpilzen, welche eine Fäulniss der Milch ausschliesst

[1] Vierteljahrsschr. ü. d. Fortschr. d. Chem. d. Nahrungs- u. Genussmittel 7, 300.

und die Bildung von Essigsäure beeinträchtigt; da letztere dem Hefewachsthum schädlich ist, die Milchsäure dieses aber begünstigt, so entwickeln sich die Hefen sehr schnell. Man kann auch beobachten, dass sich die Colonieen des Bacillus caucasicus sehr schnell entwickeln, wenn Hefecolonieen in der Nähe sind. Wein.

130. **H. Droop Richmond: Die Einwirkung einiger Enzyme auf Milchzucker**[1]. Verf. hielt es für möglich, dass Milchzucker durch Lab verändert werde. Allein eine Prüfung mit Hilfe des Drehungsvermögens zeigte, dass weder Lab bei 40°, noch Pepsin in salzsaurer Lösung bei 40°, nach Trypsin bei 55° in einer Natriumbicarbonat enthaltenden Lösung den Milchzucker irgendwie verändern. Bei Bestimmung des Drehungsvermögens des Milchzuckers ist zu beachten, dass derselbe durch stärkere Erwärmung beeinflusst wird. Man erhält desshalb schwierig genaue constante Zahlen bei Feststellung des Gesammtrückstandes von Milch.

Wein.

131. **A. Palleske: Der Keimgehalt der Milch gesunder Wöchnerinnen**[2]. Auch bei völlig gesunden Frauen finden sich häufig, etwa in der Hälfte der Fälle, Microorganismen vor. Dieselben gehören zu den Coccen und zwar lediglich zur Unterart des Staphylococcus pyogenes albus. Zweifelhaft ist es, ob diese durch den Blutstrom nach der Drüse getragen werden oder von aussen in diese einwandern. Weitere Versuche werden diese Frage entscheiden. Es ist aber sicher, dass ziemlich zahlreiche Staphylococcen in der Milch der Brustdrüse vorkommen, ohne dass Erscheinungen von Mastitis oder Allgemeinerkrankungen hervortreten. Wein.

132. **G. Courant: Ueber die Bedeutung des Kalkwasserzusatzes zur Kuhmilch für die Ernährung des Säuglings**[3]. Die Gerinnbarkeit einer Dicalciumcaseïnlösung nimmt durch Zusatz von Kalkwasser ab. Nach der Art der Gerinnbarkeit der Frauenmilch kann man annehmen, dass die Kalk-Caseïnverbindung kalkreicher ist, als jene der Kuhmilch. Dementsprechend kann man durch Zu-

---

1) The Analyst **17**, 222. — 2) Virchow's Archiv **130**, 185—195. — 3) Centralbl. f. Gynäcologie **16**, 210.

satz von Kalkwasser die Gerinnung der Kuhmilch ähnlich jener der Frauenmilch gestalten. Kalkwasserzusatz zur Kuhmilch wirkt sehr günstig bei Magendarmcatarrhen der Säuglinge, wobei als Geschmackscorrigens Rohrzucker beizugeben ist. Man setzt zu 80 CC. Milch etwa 15—20 CC. Kalkwasser. Wein.

133. R. Krüger: **Ueber die Herstellung, Zusammensetzung und Reifung camemberartiger Weichkäse**[1]. Man erhielt aus Milch 18,07 % frischen Käse und 80,26 % Molken. Die Käse zeigten die characteristischen Schimmelvegetationen und nach vollendeter Reifung zinnoberrothe Colonieen. Von den Milchbestandtheilen waren übergegangen:

	In die Molken:	In den Käse:	In den Verlust:
Fett	11,3 %	17,24 %	0,2 %
Eiweisskörper	11,6 «	17,13 «	0,2 «
Milckzucker	79,6 «	4,70 «	1,6 «
Asche	60,6 «	1,56 «	1,3 «
Trockensubstanz	39,3 «	40,58 «	8,2 «
Wasser	85,9 «	59,42 «	1,8 «
Fett : Eiweiss = 100: (Milch = 100 : 100,6)	93,3	104,9	—
Kalk	45,97 %	53,05 %	0,99 %
Phosphorsäure	53,60 «	47,27 «	1,12 «
Magnesia	41,35 «	44,32 «	0,82 «
Chlor	58,73 «	40,05 «	1,21 «
Kali	71,88 «	26,60 «	1,49 «
Natron	92,19 «	5,89 «	1,91 «
Kalk : Phosphorsäure = 100: (Milch = 100 : 114)	133,00	97,8	—

Die Zusammensetzung der Käse in verschiedenen Stadien ihrer Reifung war folgende:

[1] Vierteljahrsschr. ü. d. Fortschr. d. Chem. d. Nahrungs- u. Genussmittel 7, 146.

	3 Tage nach dem ersten Salzen Käse I	14 Tage später Käse II	6 Wochen alt Käse III
Gesammtgewicht	278,42 Gr.	247,59 Gr.	206,42 Gr.
Reaction	sauer	sauer	sauer
Polarisation	0	0	0
Aetherextract	18,39 %	21,17 %	26,20 %
Alcoholextract	5,27 «	5,55 «	6,11 «
In Alcohol u. Aether unlöslich .	21,67 «	24,55 «	29,99 «
Asche	3,33 «	4,83 «	4,20 «
Trockensubstanz	45,33 «	51,07 «	62,30 «
Wasser	54,67 «	48,93 «	37,70 «
Freie Säure $^1/_{10}$ N. Alcali f. 100 Gr.	0,607 CC.	21,1 CC.	—
Kalk in der Asche	6,33 %	—	—
Phosphorsäure in der Asche .	9,15 «	—	—
Chlornatrium im Käse . . .	1,17 «	2,69 %	1,98 «
Reaction des Aetherextractes .	sauer	sauer	neutral
Reaction des Alcoholextractes .	neutral	sauer	schw. alkal.

Die Wasserabnahme betrug in 6 Wochen 16,97 %. Bei Berechnung auf kochsalzfreie Substanz erhält man folgende Werthe:

	Käse I	Käse II	Käse III
Aetherextract	42,15 %	44,09 %	43,47 %
Alcoholextract	9,19 «	6,97 «	6,85 «
Darin unlöslicher Rückstand .	45,03 «	45,23 «	46,02 «
Asche	3,73 «	3,71 «	3,66 «

Das Verhältniss von Eiweiss: Fett ist in allen drei Producten, Milch, Käse, Molken das gleiche geblieben, was für die physicalischen und bacteriellen Eigenschaften der Käse von günstigem Einfluss ist, weil die Fettkügelchen die Eiweisskörper umhüllen und vor Zersetzung schützen. Der Milchzucker verfällt der Zersetzung am meisten (18,7 %). Der in der Schimmelschicht vorhandene rothe Farbstoff zeigt Indol- und Scatolreaction. Die Zunahme an in Alcohol und Aether löslichem Rückstande beruht auf einer Peptonisirung; denn die Käsmasse gibt schwache Peptonreaction. Das Wachsthum der

Schimmelpilze wird durch die saure Reaction sehr begünstigt, dasjenige der Bacterien dadurch unterdrückt. Erstere verwandeln die saure Reaction in eine neutrale und ist diese erfolgt, so tritt wieder saure Reaction ein. Verf. isolirte die bei der Reifung in Betracht kommenden Schimmelpilze durch Anlegen von Culturen auf Brodbrei.

Wein.

VII. Harn und Schweiss.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Harnsecretion.

134. C. Chabrié, Beitrag zum physisch-chemischen Studium der Function der Niere.

*C. Chabrié, über den Durchgang gelöster Substanzen durch mineralische Filter und capillare Röhren. Compt. rend. **115**, 57—60. Beim Filtriren von Lösungen durch capillare Röhren (0,05 bis 0,08 Mm. Durchmesser) beobachtete Verf., dass die ersten Portionen ärmer an Albumin waren, als die späteren; in einem Falle, wo ein Urin mit 5,3 Grm. Eiweiss pro L. angewendet wurde, enthielt die erste Portion des Filtrats 4,0 Grm., der Rest im Reservoir 5,7 Grm. pro L. Ebenso verhielten sich Lösungen von Eiereiweiss. Lösungen von Harnstoff und solche von Congoroth (Molekulargewicht 826) zeigten keine Unterschiede; der Einfluss der capillaren Räume tritt also erst bei Stoffen mit bedeutend höherem Molekulargewicht (10,000 bis 15,000) hervor.

Herter.

*W. D. Halliburton, die Eiweisskörper der Nieren- und der Leberzellen. Journ. of Physiol. 1892, pag. 806—846. Referat im nächsten Bande.

*Félix Guyon, Einfluss der intravenalen Spannung auf die Functionen der Niere. Compt. rend. **114**, 457—460.

*H. Dreser, über Diurese und ihre Beeinflussung durch pharmakologische Mittel. Archiv für experim. Pathol. und Pharmak. **29**, 303—319.

*W. Cohnstein, über den Einfluss einiger edlen Metalle (Quecksilber, Platin, Silber) auf die Nierensecretion. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. 30, 126—140. Versuche an Kaninchen ergaben, dass Calomel bei subcutaner Einführung auch bei gesunden Thieren Diurese hervorbringt. Auch Platin und Silber wirken ähnlich, doch schädigen sie leichter die Niere. Chloralisiren oder Durchtrennung der Nierennerven hemmt das Auftreten der Diurese, welche daher nicht durch Reizung der Nierenepithelien zu Stande kommen kann. Andreasch.

*Alex. Raphael, über die diuretische Wirkung einiger Mittel auf den normalen Organismus, nebst Bestimmung der „Jodzahl“ einiger Harne. Inaug.-Diss. Dorpat 1891. Karow. 94 pag.

*G. Rüdel, über den Einfluss der Diurese auf die Reaction des Harns. Arch. f. experim. Pathol. und Pharmak. 30, 41—48. Die geprüften Diuretica (Theobromin, Traubenzucker, Harnstoff, neutrale Natronsalze) vermindern mit zunehmender Harnmenge die Acidität, sodass der Harn neutral oder sogar alkalisch werden kann.

M. Michailow, Wirkung der Ureterenunterbindung auf die Absonderung und Zusammensetzung der Galle. Cap. IX.

Zusammensetzung, einzelne Bestandtheile.

135. E. Schiff, Beiträge zur chemischen Zusammensetzung des im Verlaufe der ersten Lebenstage ausgeschiedenen Harnes.

*D. Turner, der electrische Widerstand des Urins als ein diagnostisches Hilfsmittel. Lancet 1892, 16. July; durch Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, p. 767. Die Versuche wurden nach der Kohlrausch'schen Telephonmethode angestellt. Der Leitungswiderstand des normalen Urins beträgt etwa 45 Ohm und wechselt mit dem spec. Gew. des Harns. Ist dieses hoch, enthält der Harn viele Salze, besonders Kochsalz, so ist der Widerstand geringer und umgekehrt, Harnstoff hat darauf wenig Einfluss. — Bei Lungenentzündung wächst der Widerstand, da der Harn wenig Chlornatrium enthält, ebenso bei Zuckerharnruhr. Bei Bright'scher Krankheit, bei manchen Affectionen der Respirationsorgane, bei perniciöser Anämie ist der Widerstand ein hoher, bei nervösen Individuen ein geringer. Im Allgemeinen kann ein Individuum in Bezug auf die Nieren um so gesunder erachtet werden, je niedriger der Widerstand ist; tritt Besserung ein, so sinkt derselbe von Tag zu Tag.

*E. R. Squibb, über die angenäherte Bestimmung des Harnstoffs im Harn. Journ. of Analytical and Applied Chemistry (America) 6, 216—240; referirt Chem. Centralbl. 1892 II 270 (mit Abbildung des Apparates). Die Zerlegung erfolgt durch Hypochlorit

oder Hyperbromit; der Stickstoff wird durch das verdrängte Wasser eines zweiten Gefässes gemessen.

136. E. Bödtker, Notiz zu der Harnstoffbestimmungsmethode von K. A. H. Mörner und J. Söqvist.

*Frémont, Azotometer. Compt. rend. soc. biolog. 44, 205—206, 221. Verf. beschreibt einen zur Bestimmung des Stickstoffs im Urin mittelst Hypobromit dienenden Apparat, welcher im wesentlichen von Albert Robin herrührt. Herter.

137. C. Arnold und K. Wedemayer, zur Bestimmung des Harnstickstoffes nach Schneider-Seegen und nach Kjeldahl.

138. H. Chr. Geelmuyden, über quantitative Bestimmung der Harnsäure.

139. G. Hopkins, über eine volumetrische Bestimmung der Harnsäure im Urin.

*E. Deroide, über die volumetrische Bestimmung der Harnsäure im Harne nach Haycraft-Herrmann. Bull. soc. chim. [3] 7, 363. Diese Methode gibt die Harnsäure zu hoch an, weil mit der Harnsäure auch die Silbersalze der Xanthinkörper ausfallen. Die Zusammensetzung des harnsauren Silbers soll nach D. eine constante sein [vergl. J. Th. 21, 172].

*A. Haig, Bestimmung der Harnsäure nach Haycraft's Verfahren. Brit. med. Journ. 1891, No. 1566, pag. 9.

140. G. Rüdel, zur Kenntniss der Lösungsbedingungen der Harnsäure im Harn.

Wirkung des Piperazins auf Harnsäure. Cap. XVI.

141. C. A. Herter und E. E. Smith, Beobachtungen über die Ausscheidung von Harnsäure im gesunden und im kranken Zustande.

142. G. Gumlich, über die Ausscheidung des Stickstoffes im Harn.

143. G. Töpfer, über die Relationen der stickstoffhaltigen Bestandtheile des Harns bei Carcinom.

J. Mareš, zur Theorie der Harnsäurebildung. Cap. XV.

J. Horbaczewski, zur Theorie der Harnsäurebildung. Cap. XV.

144. J. Söqvist, Vertheilung des Harnstoffes, des Gesammtstickstoffes und des Ammoniaks im Harne von Personen mit krankhafter Veränderung der Leber.

J. Mann, über die Ausscheidung des Stickstoffes bei Nierenkranken im Verhältniss zur Aufnahme desselben. Cap. XVI.

145. T. C. van Nüys und R. E. Lyons, Kohlensäureanhydrid im Harn.

146. J. J. Abel und Arch. Muirhead, über das Vorkommen der Carbaminsäure im Menschen- und Hundeharn nach reichlichem Genuss von Kalkhydrat.

147. V. Massen, J. Pawlow, M. Hahn und M. Nencki, die Eck'sche Fistel der Vena cava inferior und der Vena porta und ihre Folge für den Organismus (Carbaminsäure im Harn).

*J. Moitessier, über die Bestimmung des Kreatinins im Harn. Bull. soc. chim. [3] 6, 907—908; Referatb. d. Berliner Ber. 25, 215. Nur das Verfahren von Neubauer gibt brauchbare Werthe. Wird der Harn direct mit Chlorzinklösung und Natronlauge versetzt (Gautret und Vieillard) oder mit einer alcoholischen Chlorzinklösung behandelt (Hoppe-Seyler), so bleibt stets der grössere Theil des Kreatinins gelöst.

*G. Colasanti, das Xanthokreatinin im Harn. Moleschott's Unters. z. Naturl. 14, 612—616; s. J. Th. 21, 162.

*Paul Binet, über eine thermogene Substanz des Urins. Compt. rend. 118, 207—210. Der menschliche Urin enthält, besonders bei Tuberculose und anderen Krankheiten, seltener normal, eine Substanz, welche, subcutan injicirt, bei Meerschweinchen, besonders bei tuberculösen, Temperaturerhöhungen von 1 bis 2° hervorruft. Um die Substanz zu erhalten wird 1 L. Urin mit 1 bis 2 CC. einer concentrirten Lösung von Chlorcalcium versetzt, dann mit Kalkwasser und etwas Natronlauge neutralisirt bis eine flockige Fällung entsteht. Der Niederschlag wird auf dem Filter gesammelt, mit starkem Alcohol gewaschen, getrocknet und in Glycerin (10 bis 12 CC.) digerirt. Die Glycerinlösung lässt auf Zusatz von Alcohol ein flockiges, in Alcohol lösliches Praecipitat fallen, welches obige Wirksamkeit besitzt. Kurzes Kochen zerstört dieselbe nicht. Herter.

Ptomaïne im Harn bei Krankheiten. Cap. XVI.

*Beugnies-Corbeau, klinische Bestimmung der Extractivstoffe und des Harnstoffs im Urin. Gaz. méd. de Paris 1891, No. 38; Centralbl. f. klin. Medic. 18, 376. Das Reagens besteht aus 1—3 Grm. Brom, 10 Grm. Kal. brom. auf 100 CC. Wasser aufgefüllt. In ein Glas mit 1 Cm. Weite und 35 Cm. Länge mit Gradeeintheilung werden 7 CC. des Reagens und 21 CC. des eventuell enteiweissten Harnes gegossen, das Gefäss geschlossen, umgeschüttelt und 24 St. stehen gelassen. Ein flockiger Niederschlag fällt dann zu Boden. Bei normalem Urin von 1020 spec. Gewicht, der 8 Grm. Extractivstoffe mit Ausnahme des Harnstoffs enthält, beträgt der Niederschlag 1,5 CC. Bezeichnet E die Menge der Extractivstoffe in Grammen, V das Harnvolum, n die CC. des Coagulums, so ist $E = 0{,}0016\ V.\ n.$

148. Rumpf, Untersuchungen über die quantitative Bestimmung der Phenolkörper des menschlichen Harnes.
149. A. Kossler und E. Penny, über die maassanalytische Bestimmung der Phenole im Harn.
150. M. Abeles, über alimentäre Oxalurie.
H. Winternitz, über das Verhalten der Milch bei der Fäulniss (Aetherschwefelsäureausscheidung bei Milchdiät) Cap. VI.
151. Bartoschewitch, zur Frage über das quantitative Verhalten der Schwefelsäure und Aetherschwefelsäure im Harn bei bei Diarrhöen.
152. Alb. Rovighi, die Einwirkung der Antipyretica auf die Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren im Harn.
153. S. Beck und H. Benedict, Einfluss der Muskelarbeit auf die Schwefelausscheidung.
*Rethers, Beiträge zur Pathologie der Chlorose (Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren; Diurese) Inaug.-Diss. Berlin 1891. Die Bestimmung der Gesammtschwefelsäure und der Aetherschwefelsäuren bei 18 Patientinnen ergaben, „dass einstweilen kein Grund vorliegt, in den Darmstörungen der Chlorotischen mehr als eine Folgeerscheinung der Krankheit zu erblicken".
T. Irisawa, über die Milchsäure in Blut und Harn. Cap. V.
154. E. Freund. über eine Methode zur Bestimmung von einfach saurem Phosphate neben zweifachsaurem Phosphate im Harn.
*G. Guérin und H. Thorion, über die Existenz eines Ammoniummagnesiumurats und über die Schwierigkeit, welche seine Bildung bei der Bestimmung der Phosphorsäure des Harns bietet. Journ. de Pharm. et de Chim. [5] **26**, 202—204.
155. E. Freund und G. Töpfer, eine Modification der Mohr'schen Titrirmethode für Chloride im Harn.
156. R. Laudenheimer, die Ausscheidung der Chloride bei Carcinomatösen im Verhältnisse zur Aufnahme.
*A. Terranini, Gleichzeitige Alkalescenz und Chlorverminderung im Urin bei einem Kranken mit Magengeschwür, mit Magensaftfluss und verminderter Magenbewegung. Riforma medica 1891, pag. 94.

Uebergang und Verhalten eingeführter Substanzen.

(Vergl auch Cap. IV.)

157. W. J. Smith, über das physiologische Verhalten des Sulfonals.
Farbstoffe im Harn nach Sulfonalgebrauch. Cap. XVI.

* F. Sestini und R. Campani, Nachweis von Chinin und Phenacetin im Harne. L'Orosi 14, 305—306; Chem. Centralbl. 1892 I, p. 184.

R. Cohn, über das Auftreten acetylirter Verbindungen nach Darreichung von Aldehyden. Cap. IV.

F. Blum, über Thymolglycuronsäure. Cap. IV.

Zucker, reducirende Substanzen, Aceton.
(Vergl. auch Diabetes, Cap. XVI.)

158. G. Hoppe-Seyler, über eine Reaction zum Nachweis von Zucker im Urin, auf Indigobildung beruhend.

159. O. Rosenbach, eine Reaction auf Traubenzucker.

*Grimbert, Nachweis von Zucker im Harn. Journ. de Pharm. et de Chim. [5] 25, 421—424; chem. Centralbl. 1892, I. p. 830. Verf. hat die Frage zu entscheiden gesucht, ob Harne, welche bei der Polarisation keine Rechtsdrehung zeigen, aber mit Fehling'scher Flüssigkeit einen grünlichen oder ockerfarbigen Niederschlag liefern, als zuckerfrei oder zuckerhaltig anzusehen sind. Beim Vermischen von indifferentem Harn mit wechselnden Glycosemengen traten die bekannten Missfärbungen ein, während reine Zuckerlösungen rothes Kupferoxydul abschieden. Als Ursache dieser Erscheinung betrachtet Verf. das Kreatinin, denn als wässerige Glycoselösung mit Fleischextract versetzt wurde, traten dieselben Missstände ein. Jeder Harn, der die besagten grünlichen Ausscheidungen gibt, ist des Zuckergehaltes verdächtig.

160. K. Kistermann, über den positiven Werth der Nylander'schen Zuckerprobe nebst Bemerkungen über das Phenylhydrazin als Reagens auf Traubenzucker.

161. J. Seegen, über die Bedeutung und über den Nachweis von kleinen Zuckermengen im Harn.

162. Fr. Kiss, über quantitative Zuckerbestimmung im Harne von Diabetikern.

*M. Mauges, die quantitative Bestimmung des Zuckers mit der Roberts'schen Methode. Med. record. 1891, Mai; Centralbl. f. klin. Medic. 13, 73. Die Roberts'sche Methode unter Anwendung der Zahl 0,23 resp. 0,219 (Manasseïn) oder 0,213—0,218 (Antweiler und Breidenbend) ist ebenso genau wie die mit dem Einhorn'schen Saccharimeter und der Munk'schen Probe mit Fehling'scher Lösung. Nachtheilig ist, dass sie unter 0,4% Zucker nicht anzeigt, ferner dass sie längere Zeit, 18—36 St., und ein grösseres Harnquantum beansprucht. Unreine Hefe beeinflusst das Resultat nur wenig.

*J. Schütz, weitere Mittheilungen über das Aräosaccharimeter. Münchener medic. Wochenschr. 1892, No. 35.

*O. Reinke, Bestimmung des Traubenzuckers im Harn. Apothekerztg. 7, 138; Zeitschr. f. anal. Chem. 31, 724. Dieselbe wird nach vorausgegangener Sterilisirung durch Gährung mittelst rein gezüchteter Hefe in einem mit Chlorcalcium- oder Schwefelsäureverschluss versehenen Kölbchen vorgenommen und der Zuckergehalt aus dem Gewichtsverluste (Kohlensäure) bestimmt.

*N. Wender, der polarimetrische Nachweis des Traubenzuckers im Harn. Pharm. Post 24, 297; chem. Centralbl. 1892 I, p. 188. Nichts Neues.

163. E. Salkowski, über den Nachweis der Kohlehydrate im Harn und die Beziehung derselben zu den Huminsubstanzen.

*G. Stillingfleet Johnson, reducirende Substanz in normalem, menschlichem Harn. Chem. News 66, 91. Bezieht sich auf eine, dem Verf. in der Harnanalyse von Neubauer und Vogel fälschlich zugeschriebene Angabe.

164. E. Salkowski und M. Jastrowitz, über eine bisher noch nicht beobachtete Zuckerart im Harn.

165. E. Salkowski, über das Vorkommen der Pentaglycosen im Harn.

J. Coronedi, über eine im fadenziehenden Harne gefundene Substanz. Cap. III.

A. Günther, G. de Chalmot und B. Tollens, über die Bildung von Furfurol aus Glycuronsäure und deren Derivaten (Furfurol aus Harn). Cap. III.

166. Supino, Methode der quantitativen Acetonbestimmung.

167. A. Jolles, über den Nachweis und die quantitative Bestimmung des Acetons im Harne.

Boeck und Slosse, über Aceton im Harn von Geisteskranken. Cap. XVII.

Albumin, Pepton.
(Vergl. auch Cap. XVI.)

168. J. Opieński, über die Ursachen, welche im Harne Consistenzänderungen hervorrufen.

169. H. O. G. Ellinger, optische Bestimmung der Albuminmenge im Harn.

170. K. A. H. Mörner, über die Bedeutung des Nucleoalbumins für die Untersuchung des Harnes auf Eiweiss.

171. H. Redelius, über quantitative Eiweissbestimmung im Harne mittelst Ammoniumsulfat.

172. Ed. Spiegler, eine empfindliche Reaction auf Eiweiss im Harn.

O. Rosenbach, über Chromsäure als Reagens auf Eiweiss und Gallenfarbstoff. Cap. XVI.

*Grocco, über eine Ursache zu Irrthümern in der Untersuchung auf Eiweiss bei icterischen Harnen. Riv. gener. ital. di clin. med. 1891 12/13. Citirt nach Centralbl. f. klin. Med. 1892, No. 13. Verf. theilt mit, dass in manchen icterischen Harnen, besonders denen von schweren Fällen, die Eiweissreagentien einen flockigen Niederschlag geben, der nicht Eiweiss sondern Gallenfarbstoff, vorwiegend Biliverdin, ist, und in Alcohol wie im Säureüberschuss löslich ist. Er empfiehlt, um diesem Irrthum vorzubeugen, dem Harn 2 bis 3 Volumprocente Essigsäure zuzusetzen, und ihn einige Stunde in der Kälte stehen zu lassen. Nach dem Filtriren prüft man mit Essigsäure, ob ein neuer Niederschlag entsteht, und dann können die gewöhnlichen Eiweissreactionen angewendet werden. Rosenfeld.

*A. Jaworowski. Ein Reagens auf Eiweiss, Pepton und Mucin (im Harn). Wiadomości Farmaceutyezne. 1892, No. 21, p. 439. — Zu 4 CC. filtrirten und mit Weinsäure angesäuerten Harn werden einige Tropfen einer Lösung von molybdänsaurem Ammon oder wolframsaurem Natron (1 Th. Reagens auf 40 Th. Wasser + 5 Th. Weinsäure) hinzugefügt. Bei Gegenwart von Eiweiss (schon im Verhältnisse 1 : 200,000) entsteht nach 2—3 Sekunden je nach der Menge eine Trübung resp. ein Niederschlag. Gleich wie Eiweiss verhält sich auch das Pepton und Mucin. Pruszyński.

*E. Gérard, Umwandlung des Eiweisses des Harnes in Propeptone bei der Bright'schen Krankheit. Nothwendigkeit gewisser Cautelen bei der Harnanalyse. Journ. de Pharm. et de Chim. [5] **26**, 104—106. In der ersten Zeit der Milchbehandlung fanden sich bei Nephritikern neben Eiweiss auch Propeptone im Harne vor. Es genügt also die Probe auf coagulirbares Eiweiss bezw. durch Salpetersäure fällbares Eiweiss nicht allein. Solche Harne coaguliren in der Wärme nicht und geben mit HNO_3 einen in überschüssiger Säure löslichen Niederschlag; sie werden gefällt durch Tanret' und Esbach's Reagens und durch eine gesättigte Kochsalzlösung, besonders in Gegenwart von Essigsäure (Chem. Centralbl. 1892 II, p. 658).

*Roux, über eine schnelle volumetrische Bestimmung der Peptone im Harn. Journ. de Pharm. et de Chim. [5] **25**, 544—545; Chem. Centralbl. 1892 II, 134. Befreit man einen Harn von Eiweiss und den reducirendon Stoffen, so lässt sich mittelst

Fehling'scher Lösung das Pepton nachweisen. Die Flüssigkeit geht vom tiefen Blau in's Blauviolette über, dann wird sie lila und rosa, um schliesslich grau zu werden. Als Endpunkt wählt man am besten die purpurrothe Färbung; 1 CC. Fehling'scher Lösung entspricht 0,4 Grm. Pepton.

Schweiss.

*Ernst Heuss, die Reaction des Schweisses beim gesunden Menschen. Monatsh. f. prakt. Dermat. 14. Band, No. 9, 10, 12. Der Schweiss reagirt in der Ruhe normalerweise sauer, bei profuser Secretion (Pilocarpin, Schwitzbäder) kann er neutral, ja sogar alkalisch werden. Andreasch.

*T. Gaube, über Hydrozymase und Albumin im Schweiss von Menschen und Thieren. Memoires Soc. de Biologie 1891. p. 115. Während der normale Schweiss des Menschen sauer reagirt, wurde derselbe bei Pferden, Ochsen, Hunden, Katzen und Schweinen alkalisch gefunden. Neben Harnstoff ist stets Albumin vorhanden (0,452 ‰ beim Menschen, 15,6 ‰ beim Pferd) neben Spuren von Verdauungsenzymen, Diastase und Pepsin beim Menschen und Pferde, Emulsin beim Menschen.

173. M. Grosz, über Jodausscheidung durch den Schweiss.

---

134. C. Chabrié: Beitrag zum physisch-chemischen Studium der Function der Niere[1]. Blutserum vom gesunden Menschen (70 CC.) liess Verf. gegen destillirtes Wasser (450 CC.) 24 Stunden bei 10—15° dialysiren. Nach dieser Zeit fanden sich im Serum resp. im Wasser: Chloride 0,12 resp. 0,45 Grm., Phosphorsäure 0 resp. 0,02 Grm., Harnstoff 0 resp. Spuren, Albumin 0,013 Grm. resp. 0. Die Reaction des Serum war alkalisch geblieben, die des Wassers sauer geworden. Der Dialysator wirkt also ähnlich wie die Niere, indem er Harnstoff und Salze passiren lässt, das Albumin aber zurückhält. Verf. erklärt diese Unterschiede durch die verschiedene Grösse der Molecüle. Die Körper mit kleinerem Molecül filtriren schneller als die mit grösserem. Bei Filtration von Blut durch Porzellan unter dem Druck von einigen Cm. Quecksilber liessen sich zuerst die Chloride, dann

[1] Contribution à l'étude physico-chimique de la fonction du rein Compt. rend. 118, 600—603 und Thèse, Paris, 1892.

Albumin, schliesslich Hämoglobin im Filtrate nachweisen. Aus albuminhaltigem Urin mit 17,93 Grm. Harnstoff pro L. und 2,90 Grm. Albumin filtrirte unter denselben Umständen zunächst eine eiweissfreie Flüssigkeit, dann eine Portion mit Harnstoff 10,25, Albumin 0,40 Grm., später Harnstoff 17,93 mit Albumin 2,70 Grm.

Herter.

135. **Ernst Schiff: Beiträge zur chemischen Zusammensetzung des im Verlaufe der ersten Lebenstage ausgeschiedenen Harnes**[1]. Die genaue Kenntniss der quantitativen Zusammensetzung des im Verlaufe der ersten Lebenstage ausgeschiedenen Harnes ist wünschenswerth, um den Stoffwechsel während dieser Zeit richtig beurtheilen zu können. Damit wir aber neben den richtigen absoluten Werthen gleichzeitig die in der Aufeinanderfolge der ersten Lebenstage auftretenden Veränderungen auf richtiger Grundlage kennen, ist eine grosse Zahl von Untersuchungen an ein und demselben Individuum anzustellen nöthig, wobei die Entwickelungs- und Gesundheitsverhältnisse des Neugeborenen während der Versuchsdauer genau zu controlliren sind. Diesen Bedürfnissen entsprachen die bisherigen diesbezüglichen Untersuchungen überhaupt nicht; Verf. untersuchte in der angedeuteten Richtung den Harn von 36 Neugeborenen u. z. vom ersten Lebenstag bis zum 10., 14., täglich zweimal. Die von 7 Uhr abends bis 7 Uhr früh und von da abermals bis 7 Uhr abends ausgeschiedene Harnmenge wurde separat gesammelt und deren Menge, spec. Gewicht, Kochsalz- und Harnstoffgehalt bestimmt. Die Resultate der Untersuchungen sind folgende: Harnmenge. Die Harnmenge der einzelnen Tage war während der Untersuchungsdauer in ihrer Gesammtheit individualiter verschieden. Innerhalb der ersten drei Tage ist die Harnmenge gering, im Durchschnitt zusammen 110,1 Ccm. Am 4. Tag hebt sie sich bedeutend, so dass die Menge im Durchschnitt 116,1 Ccm. beträgt, also mehr als die Gesammtharnmenge der ersten drei Tage zusammen. Diese Steigerung dauert an bis zum 9. Tage; sie betrug durchschnittlich (24 Stunden) 284,3 Ccm., um welchen Werth sie sich, mit grösseren oder kleineren Schwankungen, bis zur Zeit des

[1]) Mathematikai és természettudományi értesitö, Budapest, **10**, **144**.

Abschlusses der Untersuchungen, also im Durchschnitte bis zum 14. Lebenstage erhalten hat. Verf. fand Cruse's Angabe bestätigt, wonach die auf 1 Kgrm. Körpergewicht bezogene Harnmenge bei niedrigstem Körpergewichte am grössten ist. Beeinflusst wird die Tagesharnmenge durch die einzelnen Tagesabschnitte, d. h. des Nachts wird weniger Harn abgeschieden, als bei Tag. Gleichfalls wird die Tagesharnmenge beeinflusst durch die Art des Abbindens der Nabelschnur, insofern Jene, deren Nabelschnur spät abgebunden wurde, innerhalb der ersten 4 Tage zusammen um 38,9 Ccm. Harn mehr absondern als Jene mit früh abgebundener Nabelschnur. Spec. Gewicht des Harns. Dieser Werth steigert sich bis zum 3. Tag, von hier bis zum 10. Tag sinkt er stetig, um sich sodann abermals schwach zu heben, so dass das spec. Gewicht des Harnes, am 14. Lebenstage im Durchschnitt jenem des 5. Tages beiläufig gleichkommt. Der des Nachts abgesonderte Harn ist spec. schwerer als jener des Tages, doch konnte kein durch das Körpergewicht bedingter Einfluss beobachtet werden. Kochsalzgehalt des Harn. Im Allgemeinen nimmt der Kochsalzgehalt des Harnes vom 1. bis zum 4. Tage gradatim ab, indem er zuerst nur 0,88 $^0/_{00}$ beträgt; von hier hebt er sich auf 1,0 $^0/_{00}$, vom 10. Tag ab sinkt er aber wieder unter 1,0 $^0/_{00}$. Die in 24 Stunden ausgeschiedene Chlornatriummenge steigt gradatim bis zum 8. Tag, von hier ab sinkt sie in geringem Maasse. Aehnlich sind die Verhältnisse bezüglich der auf 1 Kgrm. Körpergewicht berechneten in 24 Stunden ausgeschiedenen Chlornatriummengen. Das percentuale Verhältniss des Kochsalzes auf das in 24 Stunden ausgeschiedene Gesammtquantum wie das auf 1 Kgrm. Körpergewicht bezogene, in 24 Stunden ausgeschiedene Quantum steht im geraden Verhältniss zur Entwicklung des Neugeborenen, insofern Neugeborene grösseren Körpergewichtes aus allen drei Gesichtspunkten betrachtet, höhere Werthe ergeben, als jene von geringerem Körpergewicht. Jene Behauptung Martin-Auge's, dass der des Nachts ausgeschiedene Harn um ein bedeutendes mehr Chlornatrium enthält als der am Tage ausgeschiedene, kann Verf. nicht bestätigen; dagegen besteht bezüglich der Gesammtmenge des ausgeschiedenen Chlornatriums während der einzelnen Tagesabschnitte ein gewisser Unterschied, indem während der

12 Tagesstunden durchschnittlich in Summa 96,78 Milligramme Chlornatrium ausgeschieden werden, des Nachts hingegen nur 82,1 Mgrm. Der Zeitpunkt des Abbindens der Nabelschnur ist gleichfalls von Einfluss auf die Chlornatriumausscheidung insofern, als bei Spätabgebundenen während des 5. bis 12. Tages sowohl die percentuale als auch die Tagesgesammtmenge an Chlornatrium um ein Erkleckliches höher ist, als bei Frühabgebundenen. Harnstoffgehalt des Harn. Sein $^0/_{00}$-Gehalt steigt stetig bis zum 3. Tage, von hier bis zum 10. Tag sinkt er, um sich am 14. Tag abermals zu heben. Die in 24 Stunden ausgeschiedene Harnstoffmenge steigt vom 1. Lebenstag an gradatim, so dass sie am 10. Tag im Durchschnitt 783,46 Mgrm. beträgt. Die in 24 Stunden ausgeschiedene Harnstoffmenge, bezogen auf 1 Kgrm. Körpergewicht, zeigt vom 1. Tag an eine progressive Steigerung. Die Menge ausgeschiedenen Harnstoffes wird beeinflusst durch den Entwicklungszustand des Neugeborenen. Die Harnstoffproduction Erstgeborener steht gegen jene Spätergeborener sowohl im percentualen Verhältniss als auch in der in 24 Stunden ausgeschiedenen Menge zurück. Auch wird die Harnstoffproduction durch die einzelnen Tagesabschnitte beeinflusst. Im Allgemeinen kann gesagt werden, dass der percentuale Harnstoffgehalt des in der Nacht ausgeschiedenen Harnes etwas grösser ist, doch steht die Gesammtharnstoffproduction etwas hinter jener des Tages zurück. Die Zeit der Abbindung ist auch von Einfluss auf die Harnstoffausscheidung. Der Harnstoff- und Chlornatrium-Gehalt des Harnes steht in umgekehrtem Verhältniss insofern, als in jenem Zeitabschnitt, als der Chlornatriumgehalt in Abnahme begriffen ist, der $^0/_{00}$ Werth des Harnstoffs aufsteigende Richtung verfolgt und umgekehrt.

Liebermann.

136. **Eyvind Bödtker: Notiz zu der Harnstoffbedingungsmethode von K. A. H. Mörner und J. Sjöqvist**[1]) B. hat eine Reihe von Controllbestimmungen ausgeführt, um die Brauchbarkeit des von Mörner und Sjöqvist [J. Th. **21**, 168] empfohlenen Verfahrens zu erproben. Zunächst wurde geprüft, ob sich aus reinen Harnstofflösungen (2 $^0/_0$) der ganze Harnstoff wiederfinden liesse.

---

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 140—146.

Der erhaltene Werth betrug in 2 Fällen um 0,0649 resp. 0,0447 % mehr, was Verf. aber zum Theile dem ungenauen Abmessen der Lösung mit gewöhnlicher Pipette zuschreibt. Des Weiteren zeigte sich, dass bei Gegenwart von grösseren Mengen Ammonsalzen der Zusatz von Magnesiumoxyd nothwendig ist. Wurde gewöhnlichem Harn Harnstoff zugesetzt (0,4562 %), so liess sich derselbe mit einem Deficit von 0,0175 % wieder ermitteln. Setzte man gewöhnlichem Harn Ammonsalze zu, so ergaben die Bestimmungen bei Verwendung von Magnesiumoxyd ein kleines Deficit an Harnstoff (0,00721, 0,0601 %). Der Zusatz von Magnesiumoxyd erscheint demnach nicht gerade unbedingt rathsam, um so weniger, weil die Harnstoffbestimmungen in normalem Harn ohne Zusatz von Magnesia vollständig befriedigende Resultate liefern. Endlich wurde in einer Harnprobe Gesammtstickstoff und Harnstoff bestimmt, dann in dem Harn etwas Harnsäure, Kreatinin, Hippursäure und Ammonsalz gelöst und die ersteren Bestimmungen wieder vorgenommen. Die Uebereinstimmung war eine gute. Für die Ausführung empfiehlt Verf. folgendes Verfahren: 2,5 CC. Harn werden mit 2,5 einer Barytlösung versetzt, welche in einem Liter 50 Grm. Baryumoxydhydrat und 350 Grm. Baryumchlorid enthält. Der Mischung werden 75 CC. eines Gemisches von 1 Theil Aether und 2 Theilen Alcohol (90 %) zugesetzt, das Gefäss wird geschlossen, geschüttelt und bis zum folgenden Tage hingestellt. Alsdann wird in eine Porzellanschale filtrirt, der Niederschlag mit etwa 50 CC. des Gemisches von Alcoholäther gewaschen und die Lösung am Wasserbade bei 50—60° auf 20 CC. eingeengt. Besass der Harn ein hohes specifisches Gewicht, so ist während des Einengens ein Zusatz von etwa 0,5 Grm. Magnesiumoxyd rathsam. Die eingedampfte Flüssigkeit wird mit 10 CC. conc. Schwefelsäure versetzt und das Wasserbad bis zum Sieden erhitzt. Wenn das Volumen nicht mehr abnimmt, wird die Flüssigkeit in den Aufschliesskolben gegossen und die Schale mit Wasser nachgespült etc. Die gefundenen Stickstoffprocente geben, mit 2,14 multiplicirt, die Harnstoffprocente an. Andreasch.

137. C. Arnold und Conr. Wedemeyer: Zur Bestimmung des Harnstickstoffs nach Schneider-Seegen und nach Kjel-

dahl[1]). Verff. haben die neuerdings von Guning [J. Th. **19**, 66] vorgeschlagene Verwendung von Kaliumsulfat 1 Theil und Schwefelsäure 2 Theile mit der von A. früher empfohlenen Modification der Kjeldahl'schen Methode verglichen und finden, dass nach beiden Verfahrungsweisen gleich rasche Oxydation erfolgt. Besser nimmt man auf 1 Theil Kaliumsulfat 3 Theile Schwefelsäure, weil dann die Mischung nicht so leicht schäumt. 10 CC. Harn mit 15—20CC. Schwefelsäure und Zusatz der erwähnten Stoffe (Kaliumsulfat oder Quecksilber und Kupfersulfat) brauchen 10—15 Minuten zur Oxydation. Das Stossen beim Abdestilliren des Ammoniaks kann durch Zusatz von 1—2 Grm. Zinkstaub verhindert werden. Die Schneider-Seegen'sche Methode ist viel umständlicher und gibt geringere Stickstoffmengen, z. B. bei Hundeharn 0,248 resp. 0,315 % statt 0,312 resp. 0,339 nach Kjeldahl. Andreasch.

138. **H. Chr. Geelmuyden: Ueber quantitative Bestimmung der Harnsäure**[2]). G. weist darauf hin, dass die bisher angewandten Methoden zur Bestimmung der Harnsäure theils langwierig, theils auch nicht ganz einwandfrei sind (Correction bei der Salkowski-schen Methode, Einwirkung der Lauge und dadurch bewirkte Zersetzung der Säure bei Ludwig's Verfahren). Verf. hat häufig die Salkowski'sche Methode dahin abgeändert, dass er in dem Silbermagnesiumniederschlage den Stickstoff nach Kjeldahl bestimmte und durch Multiplication mit 3 die Harnsäure berechnete. Letztere Methode ergab gegenüber Salkowski bei 50 CC. Harn zwischen 3—10 Mgrm. weniger Harnsäure. Weitere Versuche, über die Verf. näher berichtet, die aber nicht abgeschlossen wurden, hatten das Verhalten der Harnsäure zu Barytsalzen zum Zwecke. Es wurde gefunden, dass die Harnsäure, wenn sie sich als reines saures harnsaures Natron in Lösung befindet, aus dieser Lösung durch Chlorbaryum vollständig ausgefällt werden kann; der Niederschlag enthält fast genau die Menge Stickstoff, welche als Harnsäure in Lösung war. Bei Harn waren die Resultate verschieden, man erhielt bald mehr, bald weniger Harnsäure als nach der Salkowski'schen

[1]) Pflüger's Archiv **52**, 590—591. — [2]) Zeitschr. f. anal. Chemie **31**, 158—180

Methode. Als Hauptfactoren erscheinen hier die Reaction und die Concentration des Harns. Die Fällung muss in einem neutralisirten und nicht verdünntem Harn vorgenommen werden. Der Niederschlag enthält dann die Harnsäure, welche sich daraus gewinnen lässt und durch ihren Stickstoffgehalt oder durch Wägung bestimmt werden kann. Leider konnte in letzterer Richtung nur ein Versuch ausgeführt werden. Andreasch.

139. **G. Hopkins: Ueber eine volumetrische Bestimmung der Harnsäure im Urin**[1]). Zur vollständigen Ausfällung der Harnsäure wird der Harn mit feingepulvertem Ammoniumchlorid gesättigt. Aus dem Niederschlage kann man die Harnsäure durch Säure abscheiden und direkt wägen oder nach folgendem Verfahren volumetrisch bestimmen. Den Niederschlag von 100 CC. Harn filtrirt man ab, wäscht ihn mit einer Ammonsulfatlösung, löst dann in heissem Wasser unter Zufügung einiger Tropfen von Sodalösung, säuert mit 20 CC. Schwefelsäure an und titrirt mit einer Lösung von Permanganat, wel he 1,578 Grm. im Liter enthält. 1 CC. entspricht dann 0,0375 Grm. Harnsäure. Beleganalysen werden nicht mitgetheilt. — Als zweite Methode, die sich mehr für Laboratorien als für klinische Zwecke eignet, empfiehlt Verf. den mit Salmiaklösung gewaschenen Harnsäureniederschlag unter Anwendung von Methylorange mit $^1/_{20}$ Normalschwefelsäure zu titriren. Andreasch.

140. **G. Rüdel: Zur Kenntniss der Lösungsbedingungen der Harnsäure im Harn**[2]). R. hat die Beobachtung gemacht, dass Harnstoff im Stande ist, Harnsäure aufzulösen. Besondere Versuche, in denen die gelöste Harnsäure durch Ausfällung oder nach Ludwig-Salkowski bestimmt wurde, ergaben, dass 1000 CC. einer Harnstofflösung von 2 $^0/_0$ im Mittel 0,529 Grm. Harnsäure zu lösen vermögen. Bei einer täglichen Harnmenge von 1500—2000 CC. und einem Harnstoffgehalte desselben von 1,5 – 3,7 $^0/_0$ (Bischoff) ist demnach der Harnstoff allein im Stande, die Lösung fast der gesammten täglich abgeschiedenen Harnsäure (0,8—1 Grm.) zu bewirken. Auch wenn man dem Harn weiter Harnstoff zusetzt, wird die Menge der durch Säure ausfällbaren Harnsäure verringert. Fällt man harnsaures Alkali mit Säure, so scheidet sich die Harnsäure

1) Guy's Hospital reports 1892, pag. 299; durch Centralbl. f. d. med. Wissensch. 1892 Nr. 51, pag. 931. — 2) Arch. f. experim. Pathol. und Pharmak. **30**, 469—478.

nach Neutralisirung des Alkali's ziemlich rasch aus; beim Harn wird aber zur Ausfällung stets ein Ueberschuss von Säure verlangt und die Abscheidung des Niederschlages erfolgt nur langsam, woraus geschlossen werden kann, dass die Harnsäure im Harn nicht allein mit Hilfe von Alkali gelöst ist. Es gelingt auch, wie besondere Versuche darthun, aus der Lösung von Harnsäure in Harnstofflösungen durch Zusatz von Säure bis zu einem gewissen Optimum eine theilweise Fällung der Harnsäure herbeizuführen. Aus Lösungen, deren Harnstoffgehalt $6^0/_0$ erreicht, fällt statt der Harnsäure ein flockiger Niederschlag aus; man erhält denselben, wenn man 1 Grm. Harnsäure in 10 CC. Wasser unter Zusatz von Natronlauge löst und auf 1000 CC. auffüllt, dann entnimmt man der Flüssigkeit 500 CC. setzt 40—50 Grm. Harnstoff zu und säuert mit Schwefelsäure oder Salzsäure an. Bei Eintritt der sauren Reaction wird die Flüssigkeit milchig trübe und es setzt sich nach einigen Stunden ein flockiger, weisser Niederschlag ab. Nach einem näher mitgetheilten Verfahren untersucht, zeigte sich der Körper als eine Verbindung von Harnsäure und Harnstoff im molecularen Verhältnisse: Harnstoff + Harnsäure + H_2O. Bei einer zweiten Darstellung war das Verhältniss ein anderes. (Elementaranalysen fehlen!). Durch Wasser und Alcohol wird die Verbindung zerlegt; am Filter gesammelt, stellt der harnsaure Harnstoff ein matt glänzendes Häutchen dar, das beim Abspritzen sich leicht in Fetzen loslöst. Das Bestehen dieser Verbindungen erklärt auch, warum bei der Ausfällung der Harnsäure aus dem Harn ein Säureüberschuss genommen werden muss.

Andreasch.

141. **C. A. Herter und E. E. Smith: Beobachtungen über die Ausscheidung von Harnsäure im gesunden und im kranken Zustand** [1]. Die Harnsäure wurde nach Ludwig-Salkowski bestimmt, mit der Modification nach Groves [J. Th. **91**, 170]. (In Fällen, wo Silberjodid im Filtrat auftrat, wurde die ausgeschiedene Harnsäure in schwacher Natronlauge wieder gelöst und heiss filtrirt, um

[1]) Observations on the excretion of uric acid in health and disease. New-York med. journ. June 4, 1892, pag. 38. Die chemischen Bestimmungen wurden im allgemeinen von Smith ausgeführt.

die Harnsäure vom Silber zu trennen; die Krystalle wurden mit ca. 30 CC. Wasser gewaschen und eine Correctur für die Löslichkeit derselben berechnet.) Zur Bestimmung von Harnstoff diente die Liebig-Pflüger'sche Methode, obwohl dieselbe nach Camerer um ca. 10, nach Bohland um ca. 15 % zu hohe Werthe giebt, weil sie die wichtigsten normalen stickstoffhaltigen Extractivstoffe mit umfasst. Die Tagesmenge der Harnsäure hängt hauptsächlich von der Ernährung ab; ein gesunder Erwachsener von 150 engl. Pfund Körpergewicht liefert gewöhnlich 0,5 bis 0,75 Grm. Vom zweiten Lebensjahr bis zur Pubertät wird im Verhältniss zum Körpergewicht mehr Harnsäure und Harnstoff ausgeschieden als in anderen Lebensaltern. Körperliche Arbeit erhöht die Harnsäureausscheidung, doch ist dieser Einfluss nicht erheblich. Die Menge des Harnstoffs wird bekanntlich ebenfalls vorzüglich von der Diät beeinflusst. Ein 170 Pfund schwerer Mann lieferte bei stickstoffarmer Kost täglich 19,514 bis 22,591 Grm., bei stickstoffreicher Nahrung bis 41,392 Grm., nach Rückkehr zu seiner früheren Lebensweise fiel die Harnstoffausscheidung wieder bis auf 22,362 Grm. Im allgemeinen liefert ein 150 Pfund schwerer Mann bei gemischter Kost 25 bis 40 Grm. Harnstoff. Die Steigerung der Stickstoffaufnahme scheint den Harnstoff etwas mehr zu beeinflussen als die Harnsäure. Im allgemeinen schwankt das Verhältniss zwischen Harnsäure und Harnstoff im 24 stündigen Urin für dasselbe Individuum wenig, doch zeigen verschiedene Individuen bedeutende Differenzen. Nach Verff. kann man annehmen, dass für gesunde Erwachsene bei gemischter Kost das Verhältniss von 1 : 45 bis 1 : 65 [1]) schwankt; bei Brod- oder Milch-Diät erweitert sich das Verhältniss bis über 1:80, hauptsächlich weil der absolute Werth der Harnsäureausscheidung stark heruntergeht. Verff. theilen eine Tabelle mit, welche zahlreiche Bestimmungen an Personen im Alter von 1 bis 74 Jahren enthält.

---

[1]) Haig (J. Th. 18, 124) nimmt als normales Verhältniss 1:33 an, welches nach Verff. bereits pathologisch ist. Haig scheint nicht über eine genügende Anzahl Bestimmungen bei verschiedenen Individuen zu verfügen; auch mag die Verwendung von Haycraft's Methode für die Harnsäure zu hohe Werthe geliefert haben.

Das Verhältniss von Harnsäure zu Harnstoff zeigt als äusserste Grenzzahlen 1:44,1 und 1:81,8, am häufigsten finden sich mittlere Werthe. Ein sicherer Einfluss des Alters lässt sich nicht constatiren, vielleicht ist bei Kindern die Harnsäure etwas weniger reichlich vertreten. — Unsere Kenntnisse über den Einfluss von Arzneimitteln auf die Harnsäureausscheidung sind noch ziemlich beschränkt und unsicher, zum Theil wegen den benutzten unsicheren Methoden der Harnsäurebestimmung. Verff. machten einige Versuche über die Wirkung von Alcohol [vergl. J. Th. **31**, 359]. Ein gesunder junger Mann, 190 Pfund schwer, zeigte das Verhältniss von Harnsäure zu Harnstoff 1:52,6 resp. 54,9, während er keine alcoholischen Getränke nahm; mit etwas Bier und Champagner stieg dasselbe auf 1:48,3; mit Whisky 2, $3^1/_2$ resp. 6 Unzen wurde das Verhältniss 1:52,2, 54 resp. 53,1, dann wieder ohne Alcohol 1:52,9 resp. 50,1 gefunden. Das Individuum erhielt Champagner in Mengen, welche dem gegebenen Whisky entsprachen (8 bis 24 Unzen), und das Verhältniss stieg auf 1:42 bis 46,8, hauptsächlich durch Vermehrung der Harnsäure. Natriumsalicylat hatte bei einem gesunden jungen Mann eine ähnliche Wirkung, wie folgende Tabelle zeigt.

Natrium-salicylat	24stünd. Ausscheidung von		Verhältniss
	Harnsäure	Harnstoff	
—	0,478 Grm.	26,458 Grm.	1:55,3
3 Grm.	0,555 „	26,684 „	1:48,1
3 „	0,615 „	31,420 „	1:51,1
3 „	0,730 „	27,784 „	1:38,0
-	0,490 „	27,805 „	1:56,0

Ueber die Bildung und Ausscheidung der Harnsäure in Krankheiten sind auch noch wenig sichere Thatsachen ermittelt. Haig[1]) hat die Anfälle von Gicht, Rheumatismus, Migraine, Epilepsie, geistiger Depression etc. durch Retention von Harnsäure erklärt, nach

1) Haig, uric acid as a factor in the causation of disease. 1892, Blakiston.

Verff., ohne ein genügendes Beweismaterial für diese Anschauung bei zubringen [vergl. v. Jaksch, J. Th. **21**, 439]. Verff. haben speciell über Chorea, Epilepsie, Neurasthenie und Migraine Untersuchungen angestellt. In 4 Fällen von Chorea fanden sie die Harnsäure im Urin stark vermehrt, und diese Vermehrung wich, als das Leiden sich besserte. In Bezug auf die Epilepsie stimmen Verff. mit Haig [J. Th. **18**, 124] darin überein, dass auf die idiopathischen Anfälle gewöhnlich eine Steigerung der Harnsäureausscheidung folgt, die manchmal erst am zweiten Tage stark ausgesprochen ist, dagegen konnten sie die von H. angegebene vorhergehende Verminderung nicht constatiren. Beim Petit mal trafen sie eine dauernde Vermehrung der Harnsäure im Urin, welche bei Nachlass der Erscheinungen sich verringerte. Bei Neurasthenie bildet die relative Vermehrung der Harnsäure die Regel, nur in einem von 9 Fällen war dieselbe nicht deutlich ausgesprochen. In den mitgetheilten 20 Bestimmungen betrug die Harnsäure 0,326 bis 1,417 Grm., der Harnstoff 11,873 bis 48,543 Grm.; das Verhältniss war nur 7 mal niedriger als 1:44, in allen anderen Bestimmungen war es höher, und stieg einmal über 1:30. Organisches Leiden sowie der Einfluss von Alcohol war dabei ausgeschlossen. — Bei Migraine-Anfällen (3 Beobachtungen) war die Harnsäure vermehrt; eine vorhergehende Verminderung wurde nicht beobachtet. — Bei einem 7 jährigen Kind, welches an paroxystisch auftretendem Erbrechen litt, war das Verhältniss von Harnsäure zu Harnstoff normal 1:54,2; an zwei aufeinander folgenden Anfallstagen war dasselbe stark herabgesetzt auf 1:156,9 resp. 1:131,8, am dritten Tag, wo das Erbrechen aufhörte, fand man wieder ca. 1:50. Ein vierzehn Tage darauf erfolgender zweiter Anfall brachte dieselben Erscheinungen, während der Anfallstage die Zahlen 1:164,8 resp. 157, am andern Tag 1:24,9. In einem zweiten Fall, betreffend ein 4 $^1/_2$ jähriges Mädchen wurden ähnliche Zahlen erhalten. Was die Bedeutung der Harnsäurevermehrung betrifft, so führen Verff. aus, dass dieselbe bei zu verschiedenen Krankheitsprocessen beobachtet wird, um als Krankheitsursache angesehen werden zu können; sie sehen darin nur ein Endsymptom, welches mannigfaltigen Störungen der Ernährung gemeinsam sein kann. Herter.

142. **G. Gumlich: Ueber die Ausscheidung des Stickstoffs im Harn**[1]. G. hat die Phosphorwolframsäure zur Trennung der stickstoffhaltigen Harnbestandtheile benutzt, nachdem er sich überzeugt hatte, dass 1. Harnstoff durch dieselbe nicht gefällt wird; 2. aus einem Gemenge von Harnstofflösung und den durch Phosphorwolframsäure fällbaren Harnbestandtheilen durch das Reagens nur die letzteren gefällt werden und der Harnstoff im Filtrate quantitativ wieder gefunden wird; 3. bei einem solchen Gemenge und einer bestimmten Quantität von Salmiak wieder nur der Harnstoff im Filtrate verbleibt. Bei der Fällung darf kein Pepton vorhanden und muss der Harn passend verdünnt sein, ferner hat man in einer Vorprobe zunächst genau zu ermitteln, wie viel CC. von der conc. Phosphorwolframsäurelösung zur vollständigen Ausfällung nothwendig sind. Das Filtriren muss durch doppeltes Papier geschehen und mehrmals wiederholt werden. Der Stickstoffgehalt des Harnstoffs und der fällbaren Körper (Kreatinin, Harnsäure, Xanthin, Ammoniak etc.) wurde nach Kjeldahl, das Ammoniak ausserdem nach Schlösing bestimmt. Bei Versuchen an sich selbst wurde gefunden: Die absolute Menge des Stickstoffs der Extractivstoffe (fällbarer Stickstoff minus Ammoniakstickstoff) war am geringsten bei gemischter Kost, nämlich 1,32 Grm. pro die; bei animalischer Kost betrug sie 1,89, bei vegetabilischer 1,5 Grm. Setzt man den Gesammtstickstoff gleich 100, so enthielt der Harn durch Phosphorwolframsäure nicht fällbaren Stickstoff bei gemischter Kost 85,6 %, bei Fleischkost 87,1 %, bei vegetabilischer 80,0 %; der Procentgehalt an Stickstoff der Extractstoffe betrug beziehungsweise 9,5, 8,1 und 16,6 %. Beim Uebergang von der Fleischkost zur Pflanzenkost fand zunächst an den ersten 3 Tagen noch eine vermehrte Ammoniakausscheidung statt (höchster Werth 7,4 %), während sich dieselbe bei gemischter und bei Fleischkost auf 4,9 %, bei länger dauernder vegetabilischer Lebensweise auf 3,8 % belief. Das Maximum der Extractivstoffe trat einen Tag später auf als dasjenigen des Gesammtstickstoffs, des Ammoniaks und des durch Phosphorwolframsäure nicht fällbaren Stickstoffs. — Fieber-

[1] Verhandl. d. physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 164—166; ausführlicher Zeitschrift f. physiol. Chemie **17**, 10 - 34.

kranke mit mangelhafter Ernährung schieden besonders reichlich Extractivstoffe aus, so z. B. ein Pneumoniker im Anschluss an den initialen Schüttelfrost, pro die 2,35 Grm., während der Krisis 2,2, am Tage nach der Krisis 3,83 Grm. N, entsprechend 15, 12,6 und 16,1 % des Gesammtstickstoffs; bei einem schweren Abdominaltyphus stieg die Menge sogar auf 20 %. Andere Fiebernde, die genügend Nahrung zu sich nahmen, zeigten keine Abweichungen von der Norm. Vermehrung der Extractivstoffe war auch bei solchen Zuständen vorhanden, wo Inanition mit stärkeren Muskelanstrengungen in Folge von Dyspnoë sich vereinigte (Asthma, schweren Herzfehlern.) Die vermehrte Ausscheidung der Extractivstoffe ist somit vorwiegend durch vermehrten Zerfall von Körpereiweiss bedingt. Andreasch.

143. **G. Toepfer: Ueber die Relationen der stickstoffhaltigen Bestandtheile im Harn bei Carcinom**[1]. Der Verf. hat die Frage studirt, warum trotz der hohen Stickstoffmengen des Carcinomharnes der Harnstoffgehalt desselben auch bei normaler Nahrung hinter den normalen Harnstoffmengen zurückbleibt. Er bestimmte zu diesem Zwecke in einer Portion des 24stündigen Carcinomharnes den Gesammtstickstoff nach Kjeldahl, in einer anderen Portion den Harnstoff nach Mörner und Sjöqvist, in einer dritten die Harnsäure nach Ludwig-Salkowski und endlich in einer vierten das Ammoniak im Vacuum nach Wurster [J. Th. **19**, 190]. Durch Substraction des den gefundenen Werthen für Harnstoff, Harnsäure und Ammoniak entsprechenden Stickstoffes vom Gesammtstickstoff ermittelt Verf. den Gehalt an Extractivstickstoff. Verf. untersuchte in dieser Weise 2 Fälle von normalen Individuen, 11 Fälle von ganz verschiedenen Krankheiten und 9 Fälle von Epitheliom und Carcinom der verschiedensten Organe. Bei den Nicht-Carcinomatösen kamen auf 100 Grm. Stickstoff 84,9 Grm. bis 96,2 Grm. Stickstoff auf den Harnstoffstickstoff. Bei den 9 Carcinomatösen erreichte der Harnstoffstickstoff nur 80 % und schwankte zwischen 65,2 % — 79,4 % (Epithelioma labii). Der Extractivstoffstickstoff Nicht-Carcinomatöser schwankt zwischen 0,6—0,8 (Normaler Harn) bis 3,6 (Leukämie) und 5,1 (perniciöse Anämie). Bei Carcinomatösen finden sich für den Extractivstoffstickstoff 13—23 % des Gesammtstick-

[1]) Wiener Klin. Wochenschr. 1892, No. 3.

stoffes. Es bleibt gleichgültig, wie die Patienten ernährt werden, ob sie normale Kost geniesen, gar nicht essen oder auf ganz gleiche Diät gesetzt werden. Auch ist der Grad der carcinomatösen Erkrankung irrelevant. Kerry.

144. **John Sjöqvist; Einige Analysen über die Vertheilung des Harnstoffs, des Gesammtstickstoffs und des Ammoniaks im Harn von Personen mit krankhaften Veränderungen der Leber**[1]. S. theilt in diesem Aufsatze seine Untersuchungen des Harnes in 20 Fällen von krankhaften Veränderungen der Leber mit. In 5 von diesen Fällen handelte es sich um acute Phosphorvergiftung, in 4 um atrophische Lebercirrhose, in 2 um hypertrophische Cirrhose, in 1 um biliäre Hepatitis, in 1 um Icterus catarrhalis, in 2 um Syphilis der Leber und in 5 um Cancer desselben Organes. Jeder Fall ist von einer kurzen Krankengeschichte begleitet, und wenn der Ausgang ein lethaler war, sind auch die Resultate der Section mitgetheilt. Von den hier mitgetheilten Fällen sind indessen 4, nämlich 2 Fälle von Lebertumoren, schon früher in der Abhandlung von Mörner und Sjöqvist („eine Harnstoffbestimmungsmethode" J. Th. **21**, 168) besprochen worden. — Wenn der Harn Eiweiss enthielt, wurde dieses zuerst durch Kochen in gewöhnlicher Weise entfernt. Die Bestimmung des Gesammtstickstoffs wurde nach der von Willfarth modificirten Kjeldahl'schen Methode, diejenige des Ammoniaks nach Schlösing und die des Harnstoffs endlich nach Mörner-Sjöqvist ausgeführt. In dem normalen Harne von 2 gesunden Personen war die Vertheilung des Stickstoffs auf die verschiedenen Harnbestandtheile im Mittel folgende: Auf den Harnstoff kamen 91 %, auf das Ammoniak 4,2 % und auf die übrigen Harnbestandtheile 4,8 % des Gesammtstickstoffs. In 2 Fällen von acuter Phosphorvergiftung, die zur Genesung führten, war die Menge des Harnstoffs um höchstens 6,5 % herabgesetzt, und die Menge des Ammoniaks um 7 % des normalen Werthes erhöht. In 3 Fällen von Phosphorvergiftung, welche lethal verliefen, war dagegen die Menge des Harnstoffs sehr

---

[1] Några analyser öfver totalqväfvets, urinämnets och ammoniakens mänyd i urinen från personer med spikliga förändringar i lefvern. Nordiskt medicinskt arkiv. Argång 1892.

herabgesetzt, während die Menge des Ammoniaks und der übrigen stickstoffhaltigen Harnbestandtheile bedeutend vermehrt war. In einem Falle betrug also die Menge des Stickstoffs in Harnstoff, Ammoniak und den übrigen Harnbestandtheilen, in Procenten von der gesammten Stickstoffmenge, beziehungsweise 55,1, 27,6 und 17,3 %. In einem Falle war die Relation 60,6, 14,2 und 26,2 %. — Die 4 Fälle von atrophischer Lebercirrhose zeigten ebenfalls eine deutliche Verminderung der Harnstoffmenge. Die Ammoniakmenge war in einem Falle ebenfalls vermindert; in den 3 übrigen war sie dagegen vermehrt und in 2 Fällen auf etwa das Doppelte der normalen Menge gestiegen. Die übrigen stickstoffhaltigen Harnbestandtheile waren in allen 4 Fällen vermehrt, bisweilen auf das vier bis fünffache der normalen Menge. In den 2 Fällen von hypertrophischer Cirrhose wie auch in dem Falle von biliärer Hepatitis gehen die Veränderungen in derselben Richtung, sind aber weniger stark hervortretend. In dem Falle von Icterus catarrhalis fand keine Abweichung von dem Normalen statt. Die verschiedenen Formen von Lebertumoren zeigten auch in den meisten Fällen eine Verminderung des Harnstoffs, bezw. eine Vermehrung der Ammoniakmenge und der Menge der übrigen stickstoffhaltigen Bestandtheile des Harnes. Diese Veränderungen waren jedoch im Allgemeinen nicht sehr gross. — Die angeführten Beobachtungen sprechen also im Allgemeinen für die Ansicht, dass in der Leber eine Harnstoffbildung aus Ammoniak stattfindet; aber einige derselben scheinen auch der Auffassung günstig zu sein, dass die Leber weder das einzige noch das wichtigste Organ der Harnstoffbildung im menschlichen Körper sei. So fand S. in einem Falle von Phosphorvergiftung, wo eine hochgradige Degeneration der Leber sich vorfand, eine Harnstoffmenge, die 85% des Gesammtstickstoffs betrug. In einem Falle von Cirrhose, wo die Leber bei der Section fast das Aussehen eines Bindegewebeklumpens hatte, betrug die Menge des Harnstoffs 6 Wochen vor dem Tode noch 84,6 % von dem Gesammtstickstoff. Hammarsten.

145. **T. C. Van Nüys und R. E. Lyons: Kohlensäure-Anhydrid im Harn**[1]. Worauf beruht die Alkalinität des normalen Harns? Das neutrale

[1]) Carbon dioxide in the urine. Americ. chem. Journ. **14**, 14—19 (1892).

Kali- und Natronsalz der Harnsäure reagirt stark alkalisch und da diese Salze zeitweise im normalen Harn vorkommen, so wurden die Verff. auf den Gedanken geführt, dass die Alkalinität des normalen Harnes theilweise auf die Gegenwart von neutralen Uraten zu beziehen sei, und dass gebundene Kohlensäure nicht nothwendiger Weise ein Bestandtheil des normalen Harnes sei, denn sonst müssten saure, harnsaure Salze ausfallen. Die wässrige Lösung von neutralen harnsauren Kali- oder Natron reagirt stark alkalisch, ganz wie eine starke Lösung der Hydrate oder Carbonate dieser Alkalien. Eingeleitete Kohlensäure fällt aus concentrirter Lösung einen weissen Niederschlag, welcher anfangs aus dem sauren Urat besteht $C_5H_3N_4KO_3$ oder $C_5H_3N_4NaO_3$. Ebenso wirkt Zusatz von zweifach saurem Kalkphosphat, $Ca(H_2PO_4)_2$, zu einer concentrirten Lösung von neutralem harnsaurem Kali- oder Natron. Beim Einleiten von CO_2 in eine conc. wässrige Lösung von saurem harnsaurem Kali- oder Natron wird die Harnsäure langsam ausgeschieden. Eine starke Lösung von doppelt kohlensaurem Natron wirkt in gleicher Weise zersetzend. ebenso $Ca(H_2PO_4)_2$. Reiner Harnstoff verzögert die Einwirkung des $Ca(H_2PO_4)_2$. Die Temperaturen, bei welchen diese Reactionen sich vollzogen, lagen zwischen 16°—19° C. — Fügt man der Lösung von neutralem oder saurem kohlensaurem Kalium oder Natrium eine Lösung des zweifach sauren Kalkphosphats, $Ca(H_2PO_4)_2$, hinzu, so wird Kohlensäure in Freiheit gesetzt, und falls man eine genügende Menge des Kalkphosphates zugesetzt hatte, nimmt die Lösung eine saure Reaction an. Saures schwefelsaures Natrium oder Kalium wirkt in gleicher Weise. Lösungen von neutralem harnsaurem Kalium oder Natrium haben eine neutrale oder sehr schwach saure Reaction. Durch die Eigenschaften der im Vorangehenden genannten Salze wurden die Verff. zu der Ansicht geführt, dass das Kohlensäure-Anhydrid im sauren Harn immer im freien und nicht im gebundenen Zustande zugegen ist; ferner, da die einfach sauren und normalen Phosphate des Kaliums und Natriums, sowie die normalen Urate dieser Metalle intensiv alkalisch reagiren, ist auch im schwach alkalischen Harne die Kohlensäure nicht im gebundenen Zustande vorhanden, sondern nur in einem Harne von stark alkalischer Reaction. — Zur Entscheidung der Frage wurde die Kohlensäure im Harne (Lyon) bestimmt: 1. nach gemischter Kost, 2. bei Pflanzenkost, 3. nach Ein-

nahme von grossen Dosen des neutralen weinsauren Natriums $C_4H_4Na_2O_6$. [Methode der CO_2 Bestimmung nicht angegeben. Ref.] Bei gemischter Nahrung war der Harn sauer und enthielt während sechs aufeinander folgenden Tagen täglich folgende Mengen: CO_2 Grm. 0,64, 0,49, 0,60, 0,56, 0,45, 0,79. Also durchschnittlich 0,588 Grm. CO_2 in 24 Stunden. Nach Pflanzenkost war der Harn stark alkalisch, auch war die Kohlensäure vermehrt, jedoch erfolgte kein Aufbrausen nach Zusatz einer Säure. Die Bestimmung der Kohlensäure in drei nacheinander folgenden Perioden von je 24 Stunden ergab folgende Resultate: CO_2 Grm. 1,20, 1,16 und 0,93, im Durchschnitt 1,09 Grm. CO_2 für 24 Stunden. Nach täglicher Einnahme von 10—15 Grm. des neutralen weinsauren Natriums nahm der Harn eine stark alkalische Reaction an und brauste auf nach Zusatz einer Säure. In folgender Tabelle sind die Bestimmungen während zweier Perioden von je 48 Stunden wiedergegeben.

Bei gemischt. Nahrung	Grm $C_4H_4Na_2O_6$ in 24 Stunden genossen	Grm. CO_2 im Harne von 24 Stund.
Erster Tag	„ 10 „ „	1,42
Zweiter „	„ 10 „ „	1,65

Bei Pflanzenkost	Grm. $C_4H_4Na_2O_6$ in 24 Stunden genossen	Grm. CO_2 im Harne von 24 Stund.
Erster Tag	„ 15 „ „	1,30
Zweiter „	„ 15-17 „ „	2,67

Es folgt nun eine tabellarische Berechnung, woraus ersichtlich ist, dass es 3,9186 Grm. Natronhydrat bedarf um den 24 stündigen Harn alkalisch zu machen, das heisst, um zweifach saures Kalk- und Magnesia-Phosphat, saure Sulfate und Urate der Alkalimetalle in die betreffenden normalen Salze umzuwandeln. Genauer gesagt, bedarf es 2,9852 Grm. NaOH, um die in den 24 Stunden gelieferten sauren Phosphate des Calciums und Magnesiums und die sauren Sulfate des Natriums und Kaliums umzuwandeln, ohne dass der Harn alkalisch wird. Die Differenz von 0,9334 Grm. NaOH würde stark alkalisch reagirende Salze bilden. Aus dieser Berechnung ist ersichtlich, dass die Ein-

nahme von kleinen Mengen des weinsauren oder essigsauren Kaliums nicht im Stande ist, einen Harn von stark saurer in einen solchen von alkalischer Reaction umzuwandeln. Lösungen von sauren Phosphaten und Sulfaten in den Mengen, in welchen sie im Harn vorkommen, zersetzen normale Urate in wenigen Minuten. Harnstoff wirkt verzögernd auf diese Zersetzung. Harn, der anfangs stark sauer reagirt wegen der Gegenwart von saurem Phosphat und Sulfat, zeigt daher nach einigen Stunden ein starkes Sediment von sauren harnsauren Salzen, und da die sauren Urate kaum sauer reagiren, wird der Harn immer weniger sauer in seiner Reaction. Die Einwirkung der sauren Salze auf die Carbonate ist so energisch, dass letztere sicherlich schon in der Blase zersetzt sein würden. Wenn der Harn alkalisch ist wegen der Gegenwart von Uraten oder basischen oder „neutralen" Phosphaten der Alkalien, dann kann CO_2 in festgebundenem Zustande nicht zugegen sein, wenn nicht die Alkalien in mehr als genügenden Mengen vorhanden sind, um die Harnsäure und die Phosphorsäure zu sättigen, denn sonst müsste die Harnsäure oder die sauren harnsauren Salze der Alkalien zugleich mit den basischen Phosphaten des Kalks und Magnesiums ausfallen. Die Möglichkeit des Vorhandenseins von CO_2 im schwach gebundenen Zustand in einem alkalischen Harne, der aber nicht mehr Basen enthält als zur Sättigung der vorhandenen Säuren genügen, (mit Ausnahme der CO_2) wird zugestanden. Aus den mitgetheilten Untersuchungen und Erwägungen wird geschlossen, 1. dass gebundene Kohlensäure für gewöhnlich nicht im normalen Harne vorkommt. 2. Wenn die Kohlensäure im gebundenen Zustand im Harne erscheint, so ist es in Folge einer bedeutend erhöhten Alkalinität des Blutes, wobei die Kohlensäure von Kali- und Natronhydrat gebunden wird — denn sonst würden diese letzteren im Harne erscheinen. — Der Fall ist jenem analog, wobei Ammoniak in abnormalen Mengen im Harne an Säuren gebunden vorkommt, bei einem neutralen Zustande des Blutes. 3. Dass die Alkalinität des normalen Harnes, wenn nicht ausserordentlich (excessive) stark, auf die Gegenwart von einfach sauren und normalen Kali- und Natronphosphat und von normalem harnsauren Kalium und Natrium zu beziehen ist.

Abel.

146. **J. J. Abel und Arch. Muirhead: Ueber das Vorkommen der Carbaminsäure im Menschen- und Hundeharn nach reichlichem Genuss von Kalkhydrat**[1]), Die Veranlassung zu den in dieser Arbeit beschriebenen Versuchen war ein klinischer Fall in der Praxis des Prof. V. C. Vaughan. Eine Frau hatte ihrem Kinde während längerer Zeit täglich grössere Quantitäten Kalkwasser gereicht und consultirte schliesslich Herrn Vaughan wegen eines belästigenden, der Wäsche des Kindes anhaftenden Geruches nach Ammoniak. Das Kind litt weder an Cystitis noch an irgend einer andern Krankheit, lieferte jedoch einen stark ammoniakalischen Harn. Woher stammt dieses Ammoniak? Hunde mit knochenfreiem Fleische gefüttert, denen man täglich circa 8 Grm. $Ca(OH)_2$ in Form eines dicken Breies von gelöschtem Kalk beibringt, liefern nach vier bis fünf Tagen einen trüben, stark ammoniakalischen Harn. Setzt man eine flache Schale mit 20 CC. des frisch gelassenen Harns auf die Platte eines Exsiccators, und stellt auf diese eine zweite Schale, welche 10 CC. Normalschwefelsäure enthält und bringt beide Schalen unter eine Glasglocke, so wird ein im oberen Theile der Glasglocke angebrachter rother Lakmusstreifen in kürzester Zeit tief blau gefärbt. Setzt man Thymol zu dem Harn, so kann man nach einigen Tagen die Menge des von der titrirten Säure absorbirten NH_3 bestimmen. Nach fünftägigem Stehen hatten 20 CC. 0,00336 Grm. NH_3 freiwillig abgegeben. 40 CC. lieferten 0,0074 NH_3 nach 9 tägigem Stehen. Die Abwesenheit von Fäulniss-Bacterien wurde durch Controlversuche, durch Färbungsversuche und microscopische Untersuchungen constatirt. Auch bei gewöhnlicher Fütterung ist die Abgabe von freiem Ammoniak öfters zu constatiren, jedoch nur in geringem Grade. So gaben 20 CC. des Morgenharns eines mit Pferdefleisch gefütterten Hundes nach viertägigem Stehen unter titrirter Säure 0,0016 NH_3 an die Normalsäure ab. Bei dem Morgenharn[2]) ist die alkalische Reaction lediglich auf Ammoniak zu beziehen, denn ein rother Lakmusstreifen, in diesen getaucht, über Schwefelsäure getrocknet und an einem säurefreien Ort aufgehängt, wird wieder roth. Verdunstet man das Ammoniak aus dem Morgenharn auf dem Wasserbad bei niedriger Temperatur

[1]) Arch. f. experim. Pathol. und Pharmak. **31**, 15—30. — [2]) Bei einmaliger Fütterung im Tag.

und bringt dann den Harn wieder auf das ursprüngliche Volumen, so findet man, dass die Reaction umgeschlagen hat — der Harn ist schwach sauer geworden. Der Mittag- und Abendharn färbt einen Lakmusstreifen bleibend blau. Ferner giebt der Kalkharn zu gleicher Zeit mit dem Ammoniak Kohlensäure an die Luft ab. Der Harn ist viel trüber als gewöhnlich. Diese Trübung rührt zum grossen Theile von schon in der Blase ausgeschiedenen Salzen — meistens Trippelphosphat — her und wird von dem freigewordenen Ammoniak verursacht. Sofort nach dem Auffangen bildet sich eine Oberflächenhaut auf dem Harn, aus den sargdeckelförmigen Krystallen des Trippelphosphats bestehend, zwischen welchen man oft kugelige Aggregate von kohlensaurem Kalk zu sehen bekommt. Nach dem Ausfällen des etwa vorhandenen doppeltkohlensauren Kalks scheidet der Harn immer noch kohlensauren Kalk aus beim Kochen. Woher stammt dieser kohlensaure Kalk? Der carbaminsaure Kalk wird als seine Quelle angesprochen. Das Vorkommen dieses Salzes erklärt ungezwungen das ganze Verhalten des Kalkharns, nämlich das Auftreten von freiem Ammoniak, von freier Kohlensäure, das öftere Auftreten von kohlensaurem Kalk im Oberflächen-Sediment, das Ausfallen von Trippelphosphat schon in der Blase und das Auftreten von kohlensaurem Kalk beim Kochen des von doppeltkohlensaurem Kalk befreiten Harns. Das Auftreten von freiem NH_3 und von freier CO_2 kann nicht auf die Gegenwart von kohlensaurem Ammoniak bezogen werden, denn es ist nicht einzusehen, wie dieses und ein lösliches Kalksalz neben einander bestehen könnten. — Es wurde versucht den carbaminsauren Kalk in Substanz aus dem Harne nach der Methode von Drechsel[1]) [J. Th. **21**, 183] zu gewinnen. Die isolirte Substanz löste sich im Wasser zum grössten Theile auf, ihre klar filtrirte Lösung trübte sich in kürzester Zeit, beim Kochen sofort unter Abscheidung von kohlensaurem Kalk und Abgabe von Ammoniak. Dieses Product bestand aber zum grossen Theil aus aetherschwefelsauren Salzen. Da eine wässerige Lösung von carbaminsaurem Kalk beim Erwärmen rasch in Ammoniak, Kohlensäure und kohlensauren Kalk zerfällt, wie in nachfolgender Gleichung veranschaulicht wird,

[1]) Arch. f. Anat. u, Physiol. 1891. pag. 238.

$(H_2N - COO)_2Ca + H_2O = CaCO_3 + 2NH_3 + CO_2$, so wurde versucht, ob nicht die Anwesenheit von Carbaminsäure in der isolirten Substanz auf gewichtsanalytischem Wege nachzuweisen sei. Es wurden mehrere Analysen vorgenommen, wobei das NH_3 in Platinsalmiak übergeführt und der kohlensaure Kalk als Calciumoxyd bestimmt wurde. Für die Zahlen wird auf das Original verwiesen, es sei hier nur bemerkt, dass sämmtliche Analysen sehr unbefriedigende Resultate ergaben. Obige Gleichung verlangt, wenn man nur die CO_2 des kohlensauren Kalks in Betracht zieht, 1 Molecül CO_2 auf $2NH_3$. Es wurde aber immer zuviel CO_2 im Vergleich zum NH_3 gefunden. Die Quelle dieses Plus an CO_2 liess sich in einer in der isolirten Substanz vorhandenen noch unbekannten Verbindung erkennen, welche beim Kochen ebenfalls $CaCO_3$ ausschied, aber kein Ammoniak lieferte. Der Harn von Hunden, die Schlächterabfälle, denen viel junges Knochengewebe beigemischt war, zu fressen bekamen, wurde auch nach Drechsel's Methode auf den Carbaminsäure enthaltenden Niederschlag verarbeitet. Es stellte sich bei der Analyse heraus, dass dieser Niederschlag kaum mehr als den dritten Theil der Carbaminsäure enthielt im Vergleich zum Kalkharn. 0,5 Grm. Niederschlag aus frischem, saurem Menschenharn lieferte bei der Zersetzung kein Ammoniak — demnach enthielt dieser Niederschlag keine Carbaminsäure. Dass aber grosse Gaben von Kalk beim Menschen einen ganz ähnlichen Harn wie den eben beschriebenen Hundeharn verursachen, ist dadurch bewiesen worden, dass man einem 4jährigen Knaben während 4 Tagen täglich 2 Theelöffel voll dicken Kalkbreies, unter den Speisen gut vertheilt, beibrachte. Gegen Ende des dritten Tages reagirte der Harn wie eine verdünnte Lösung von carbaminsaurem Kalk. Betreffs der quantitativen Verhältnisse bei der Ammoniakscheidung hat sich ergeben, dass die tägliche Ammoniakausscheidung bedeutend herabgedrückt wird. Der Kalk verhält sich also in dieser Beziehung ebenso wie die Alkalien, z. B. Na_2CO_3. Die „Ergebnisse“ der Untersuchung sind also folgende: Der für gewöhnlich saure Harn eines mit Fleisch genährten Hundes nimmt eine stark alkalische Beschaffenheit an nach reichlichem Genuss von Kalkmilch. Dieser Kalkharn giebt viel Ammoniak und Kohlensäure an die Luft ab; schon in der Blase bilden sich reichliche Mengen

von Trippelphosphatkrystallen aus; kohlensaurer Kalk lässt sich oft im Sediment nachweisen; er enthält ein Kalksalz in Lösung, welches nicht Bicarbonat ist und doch beim Stehen sich unter Bildung von kohlensaurem Kalk zersetzt, beim Morgenharn ist die alkalische Reaction eine rein ammoniakalische. Dieser Kalkharn zeigt alle Eigenschaften einer verdünnten wässerigen Lösung von carbaminsaurem Kalk, auch lässt sich aus ihm ein weisses Pulver darstellen, dessen wässrige Lösung sich ebenfalls wie eine solche von carbaminsaurem Kalk verhält. Der Kalkharn enthält weniger Ammoniak als der normale. Der Menschenharn verhält sich nach reichlicher Kalkeinfuhr genau wie der Hundeharn, in beiden Fällen bedient sich der Organismus des leicht löslichen Kalksalzes der Carbaminsäure, um den im Ueberschuss resorbirten Kalk wieder auszuscheiden. Abel.

147. **V. Massen, J. Pawlow, M. Hahn und M. Nencki: Die Eck'sche Fistel der Hohlvene und der Pfortader und ihre Folgen für den Organismus**[1]. I. Physiologischer Theil von V. Massen und J. Pawlow. Die Arbeit knüpft in ihrem physiologischen Theile an eine Operationsmethode an, welche Eck bereits 1877 angegeben hat. Um die Leber von Hunden aus dem Pfortaderkreislauf auszuschalten, wird die Pfortader kurz vor ihrem Eintritt in die Leber unterbunden, und zwischen ihr und der Hohlvene eine Fistelöffnung angelegt, die durch eine eigenartige Scheere bewerkstelligt wird. Auf die Details der Operationsmethode soll hier nicht näher eingegangen und zum Verständniss der chemischen Ergebnisse nur folgendes aus dem physiologischen Theil hervorgehoben werden. Bei einer ganzen Anzahl der Hunde, die zum Theil die Operation monatelang überlebten, stellte sich bald nach der Operation eine auffallende Aenderung des Characters ein: die Hunde wurden unruhig, störrisch und bissig. Diese Erscheinungen gingen nun aber bei einzelnen Thieren in vollkommene Anfälle über, bei

---

[1]) La fistule d'Eck de la veine cave inférieure et de la veine porte et ses conséquences pour l'organisme. I. Partie physiologique. Par MM. V. Massen et J. Pawlow. II. Partie chimiques. Par MM. M. Hahn et M. Nencki. Archives des sciences biologiques de St. Petersbourg 1892, 1, 401—497.

denen zunächst ein somnolentes, dann ein starkes Irritationsstadium verbunden mit Ataxie, Analgesie und Amaurose, auch klonischen und tetanischen Krämpfen auftreten. Das letzte Stadium des Anfalls ist wieder ein comatöses, das mit Tod oder völliger Genesung endigt. Auffallend war die Thatsache, dass diese Vergiftungs-Erscheinungen gerade bei den Thieren eintraten, die wenig frassen oder aber, wenn die Thiere viel Fleischnahrung zu sich nahmen, ja es gelang P. und M. sogar durch künstliche Zufuhr stark N-haltiger Nahrung derartige Anfälle bei den operirten Thieren direkt hervorzurufen. Inzwischen war es N. und H. gelungen im Harne der operirten Thiere Carbaminsäure in verhältnissmässig grossen Mengen nachzuweisen und dies führte P. und M. dazu, die Wirkung der intravenösen Einspritzung carbaminsaurer Salze bei normalen und operirten Thieren zu studiren, um so zu entscheiden, ob es sich bei dem oben beschriebenen Vergiftungsbilde in der That um die Wirkung der Carbaminsäure handle. Diese Versuche führten zu dem Ergebniss, dass es in der That gelingt, einen beinahe völlig übereinstimmenden Symptomencomplex auf diesem experimentellen Wege zu erzeugen, wie er sich bei den Hunden mit Venenfistel auf natürlichem Wege einstellt. Grössere Dosen (0,3 pro Kilo) von carbaminsaurem Natrium, in die Blutbahn von Hunden injicirt, bewirken gleichfalls Somnolenz, dann Irritation mit Amaurose, Ataxie, Analgesie und, was bei den operirten Thieren weniger ausgesprochen war, Katalepsie. Noch stärkere Dosen (0,6 pro Kilo) bewirken auch klonische und tetanische Krämpfe, schliesslich selbst den Tod. Zu einem Experimentum crucis gestaltete sich aber erst die Einführung der carbaminsauren Salze bei normalen und operirten Thieren per os. Während die normalen Thiere, wenn ihnen nach Neutralisation des Magensaftes das carbaminsaure Natrium beigebracht wurde, gar nicht darauf reagirten, stellten sich bei den operirten Thieren dieselben Vergiftungserscheinungen ein, wie sie sonst bei ihnen gelegentlich von selbst oder auf Fleischnahrung eintraten und wie sie bei den normalen Thieren durch Einführung grosser Carbaminsäuremengen in die Blutbahn hervorgerufen werden konnten. P. und M. folgern aus diesen Versuchen, dass also in der Norm das giftige Agens, welches bei den operirten Thieren die Anfälle

erzeugt, durch die Leber neutralisirt wird und dass nach den Ergebnissen der chemischen und physiologischen Untersuchungen dieses Agens wirklich die Carbaminsäure sei, somit die Leber die Function habe, die Carbaminsäure, welche sich im Blute anhäuft, in Harnstoff umzuwandeln. P. und M. haben nun ferner, um sowohl die physiologischen als die chemischen Ergebnisse noch prägnanter zu gestalten, die Function der Leber dadurch völliger auszuschalten gesucht, dass sie neben der Anlegung der Venenfistel entweder die Leber bis auf etwa $^1/_8$ exstirpirten oder die Blutzufuhr durch zeitweise oder dauernde Unterbindung der Leberarterie gänzlich absperrten. Das Ergebniss stimmte mit den Resultaten, die an den Thieren mit Venenfistel gewonnen waren, insofern überein, als auch diese Thiere in einen comatösen Zustand unmittelbar nach oder schon während der Operation verfielen, der, meist erst nach heftigen Convulsionen, innerhalb 6—40 Stunden in den Tod überging. Die pathologisch anatomische Untersuchung der Leber bei Hunden mit Venenfistel (Dr. Usskow) ergab Atrophie und mitunter fettige Degeneration der Leberzellen, sowie trübe Schwellung der Nieren, welch' letztere P. und M. auf die Reizung der Nieren durch Anhäufung von Stoffwechselproducten zurückführen. II. Chemischer Theil von M. Hahn und M. Nencki. Die chemische Untersuchung der von den Hunden mit Venenfistel gelieferten Harne ergab zunächst wenig von der Norm abweichende Resultate. Der gewöhnlich saure Harn wird alkalisch, wenn die Anfälle auftreten. Zucker, Eiweiss, Albumosen, Oxybuttersäure und Milchsäure werden in diesen Fällen nicht gefunden. Dagegen enthielt der Harn der Thiere, welchen gleichzeitig die Leberarterie unterbunden oder die Leber exstirpirt war, stets Eiweiss, Hämoglobin, Gallenfarbstoff und Urobilin. — Die Bestimmung des Harnstoffs (nach Knop-Hüfner und Pflüger-Bleibtreu) ergab in den Fällen von Arterienunterbindung resp. Leberexstirpation, combinirt mit Venenfistel, eine deutliche Abnahme des Harnstoffsgehaltes (so z. B. von 29,9 Grm. in 24 Stunden vor der Operation auf 3,13 Grm. in 14 Stunden nach der Operation). Dagegen war die Harnsäure (nach Salkowski bestimmt) bei diesen Thieren sowohl wie bei den Hunden mit Venenfistel allein stets vermehrt. Desgleichen vermehrt war, wenigstens im Verhältniss zum

Harnstoff resp. Gesammtstickstoff, die Ammoniak-Ausscheidung und diese Steigerung trat bei den Thieren mit Venenfistel erst dann deutlich hervor, wenn sie heftigen Anfällen ausgesetzt waren (bis zu 0,9266 % NH_3). Da der Harnstoff-N im Verhältniss zum Gesammt-N bedeutend vermindert, das Ammoniak aber vermehrt war, so fragte es sich, in welcher Form wird das NH_3 ausgeschieden. Angeregt durch Drechsel's und Abel's Untersuchungen prüften die Untersucher den Harn auf Carbaminsäure, wobei sie sich streng an das von D. und A. angegebene Verfahren hielten. Während D. und A. angeben, dass im normalen Hunde- und Menschenharn keine Carbaminsäure enthalten sei, gelang es in dem Harne der Hunde mit Venenfistel stets deutliche Reaction auf Carbaminsäure zu erhalten, d. h. die wässerige Lösung des Kalksalzes trübte sich schon beim Stehen, schied $CaCO_3$ aus und entwickelte NH_3. Das Verhältniss von NH_3 und $CO_2 = 2:1$ (Zerlegungsreaction der Carbaminsäure) festzustellen, — was Drechsel und Abel allerdings auch nur in einem Fall geglückt war — gelang nicht, weil das Kalksalz noch verunreinigt war, vielleicht auch basischen carbaminsauren Kalk enthielt. Im Gegensatz zu Drechsel und Abel konnte die Gegenwart geringer Mengen von Carbaminsäure im normalen Hunde- und Menschenharn, wenn auch nicht constant, nachgewiesen werden. Diese Mengen sind aber erheblich geringer als die in dem Harne der Hunde mit Venenfistel gefundenen. Eine quantitative Bestimmung der Carbaminsäure erwies sich allerdings als unmöglich. Das Urtheil beruht zunächst auf Schätzungsvermögen, das man durch wenige Analysen sich leicht aneignen kann, unter Berücksichtigung der Werthe, welche man für die NH_3-Ausscheidung gewonnen hat. Zur Unterstützung der Behauptung, dass von den Hunden mit Venenfistel das carbaminsaure NH_3 nicht in Harnstoff umgesetzt wird, dienten auch vergleichende Analysen des Harnes normaler Thiere, welche Carbaminsäure per os erhalten hatten, und des Harnes gleich behandelter Hunde mit Venenfistel. Ein normaler Hund schied 0,105 Grm. NH_3 nach der Einführung der Carbaminsäure aus, ein operirter Hund nach gleicher Dosis 0,8727 Grm. NH_3. 200 CC. Harn des normalen Hundes ergaben 0,363 Kalkniederschlag, der keine Carbaminsäure enthielt, während die gleiche Quantität Harn

des operirten Thieres 1,538 Grm. Kalksalz ergab, das zum grössten Theil aus carbaminsaurem Kalk bestand. In Uebereinstimmung damit wurden auch in dem Blute von Hunden mit Venenfistel, die heftige Anfälle gehabt hatten, erhebliche Mengen von Carbaminsäure gefunden. Anknüpfend an die hier gefundene Thatsache, dass das carbaminsaure NH_3 thatsächlich eine Vorstufe des Harnstoffs ist, wird die Bildungsweise des Harnstoffs, der Hippursäure, der gepaarten Schwefelsäuren und der Uramidosäuren aus ihren Vorstufen erörtert. Drechsel hat früher die Bildung dieser Verbindungen auf die Wirkung von Wechselströmen zurückgeführt, durch welche z. B. NH_2 $COONH_4$ zunächst durch Oxydation in $NH_2COONH_2 + H_2O$ übergeführt würde, um nachher durch Reduction in $NH_2CONH_2 + H_2O$ überzugehen. Wenn auch die Thatsache, dass es sich bei diesen Vorgängen um abwechselnde Oxydation und Reduction handelt, festzustehen scheint, so ist es nach den Verff. doch unnöthig, hier gerade den Einfluss von Wechselströmen zur Erklärung heranzuziehen und vielmehr wahrscheinlicher, dass hier die reducirende Fähigkeit des Protoplasmas in Frage kommt. Dieses würde einerseits das Molecül O des Oxyhämoglobins in seine beiden Atome spalten und so würde mittelst des einen Atoms die Bildung der hypothetischen Verbindung Drechsel's NH_2COONH_2 unter H_2O Abspaltung erfolgen, welche ihrerseits durch das reducirende Protoplasma in NH_2CONH_2 verwandelt würde. In derselben Weise wäre die Bildung der Hippursäure, der gepaarten Schwefelsäuren und auch der Uramidosäuren zu erklären. Namentlich die letzteren werden wahrscheinlich nach allem, was jetzt über die Harnstoffbildung bekannt, auch in der Leber gebildet. Bemerkenswerth ist, dass zu ihrer Bildung die eingeführte Säure die Gruppe NH_2 als solche enthalten muss; daher werden auch weder das Sarkosin noch auch, wie aus einem Versuche N.'s hervorgeht, die Paracetylamidosalicylsäure ($C_6H_3(OH).CO_2H.$ $(NHCOCH_3)$ in die entsprechenden Uramidosäuren verwandelt. Die Thatsache, dass der Harn der operirten Hunde Carbaminsäure und vermehrte NH_3-Mengen enthält, macht es wahrscheinlich, dass es sich auch bei den grossen Quantitäten NH_3, die Hallervorden im Harne bei Diabetes mellitus und interstitieller Hepatitis fand, um carbaminsaures Ammoniak handelt und somit auch eine ganze

Reihe von Symptomen bei Erkrankungen der Leber auf die Wirkung dieses Stoffwechselproduktes zurückzuführen sind. Die Frage, ob beim Säugethier der Harnstoff ausschliesslich in der Leber gebildet wird, muss auch nach diesen Untersuchungen noch offen bleiben. Ebenso erscheint es noch unentschieden, wo die Carbaminsäurebildung stattfindet. Nach Ansicht der Verff. ist es jedenfalls unwahrscheinlich, dass diese Umwandlung der N-haltigen Substanzen in Carbaminsäure in der Leber stattfindet, die ja gerade bei den Thieren mit vermehrter Carbaminsäureausscheidung theilweise ausser Function war. Vielmehr vollzieht sich dieser Process vermuthlich überall in unseren Geweben. Somit führt die Pfortader der Leber nur in dem Maasse Carbaminsäure zu, als sie Blut aus der Milz, dem Pancreas und den Wandungen des Intestinaltractus erhält und die Hauptzufuhr findet durch die Leberarterie statt. Hahn.

148. **Rumpf: Untersuchungen über die quantitative Bestimmung der Phenolkörper des menschlichen Harns**[1]. 149. **A. Kossler und E. Penny: Ueber die maassanalytische Bestimmung der Phenole im Harn**[2]. Ad 148. R. hat den aus dem Harndestillate mittelst Bromwasser erhaltenen Niederschlag genau untersucht. Unter Anwendung von Natriumcarbonatlösung (10 $^0/_0$) gelang es, denselben in einen löslichen Antheil (Tribromphenol?) und einen unlöslichen Antheil zu zerlegen, der möglicherweise Dibromkresol sein konnte. (Ob das kohlensaure Natron dabei nicht chemisch einwirkte, mag dahingestellt sein. Ref.) Ausserdem wurde noch ein Farbstoff erhalten, der in alkalischer Lösung roth, in saurer gelb gefärbt war. Auch bei Einwirkung von Bromwasser auf reines Phenol in verschiedener Concentration wurden keineswegs die von der Theorie verlangten Mengen von Tribromphenol erhalten, vielmehr differirten die Werthe bis zu 17,95 $^0/_0$, meist war der Fehler positiv, was auf die Bildung von Tribromphenolbrom zurückzuführen ist, das sich leicht bei überschüssigem Bromwasser und auch beim Auswaschen des Niederschlags mit Bromwasser nach v. Jaksch's Vorschrift bildet. Verf. prüfte nun das titrimetrische Verfahren von Koppeschaar [Zeitschr. f. anal. Chemie **15**, 233] und Beckurts [Archiv d. Pharmacie

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 220—242. [2]) Daselbst **17**, 117—139.

1886, pag. 561], das ihm eine sehr genaue Bestimmung des Phenols ermöglichte. Weniger günstiger waren die Versuche mit Parakresol, das Verf. durch Bromwasser nicht in Tribromphenol überführen konnte (Baumann, Brieger). Unter solchen Verhältnissen ist eine genaue quantitative Bestimmung der Phenolkörper des Harns auf dem seitherigen Wege unmöglich. Wichtig scheint Verf. der Nachweis, dass der aus dem Harndestillate erhaltene Körper in seinem Verhalten ganz mit künstlich hergestelltem Dibromparakresol übereinstimmt. Es dürfte daher das Parakresol wohl den Hauptbestandtheil der Phenolkörper des Harns ausmachen. Ad 149. Verff. haben bei der Unvollkommenheit des gewichtsanalytischen Verfahrens zur Bestimmung der Phenole im Harn die maassanalytischen Methoden von Koppeschaar [Zeitschr. f. anal. Chemie **15**, 233] und von Messinger und Vortmann [Ber. d. d. chem. Gesellsch. **22**, 2313] in dieser Richtung geprüft und empfehlen auf Grund ihrer Versuche folgendes Verfahren: 500 CC. Harn oder mehr werden bei schwach alkalischer Reaction auf 100 CC. eingedampft, der concentrirte Harn in ein Destillationskölbchen übergeführt, mit so viel Schwefelsäure versetzt, dass die Flüssigkeit circa 5 % der ursprünglichen Harnmenge davon enthält, und der Destillation unterworfen. Wenn der Kölbcheninhalt so weit abdestillirt ist, dass die Flüssigkeit heftig zu stossen beginnt, verdünnt man mit Wasser und setzt die Destillation fort. Die ersten 2—3 Destillate können gemeinsam aufgefangen und verarbeitet werden, die folgenden werden zweckmässig gesondert von einander untersucht. Die einzelnen Portionen werden mit etwas Calciumcarbonat versetzt, ordentlich durchgeschüttelt, bis die saure Reaction verschwunden ist und abermals destillirt. Das jetzt erhaltene Destillat ist für die Titration mit Jod geeignet. Die ganze Flüssigkeit, welche aus den ersten Destillaten erhalten worden ist, oder ein aliquoter Theil derselben, wird in eine mit Glasstöpsel verschliessbare Flasche gebracht und mit 0,1-Normalnatronlauge bis zur ziemlich stark alkalischen Reaction versetzt, hierauf die Flasche in heisses Wasser getaucht und längere Zeit darin gelassen. Zur heissen Flüssigkeit lässt man dann 0,1-N-Jodlösung zufliessen und zwar 15—25 CC. mehr von derselben als man früher Natronlauge genommen hat, verschliesst das Gefäss sofort und schüttelt um.

Nach dem Erkalten wird angesäuert und das freigewordene Jod in der Flasche selbst mit 0,1-N-Thiosulfatlösung zurücktitrirt. Ebenso verfährt man bei allen übrigen Portionen des Destillates, so lange dieselben noch Jod binden. Die Gesammtjodmenge repräsentirt das von beiden Phenolen (Phenol und Parakresol) zur Bildung des Trijodsubstitutionsderivates verbrauchte Jod. — Meist kommt man für gewöhnliche Harne für die ersten Destillate mit 20 CC. Natronlauge und 40 CC. Jodlösung aus, die Flüssigkeit muss nach dem Jodzusatz deutlich braun sein. Von der verbrauchten Jodlösung zeigt 1 CC. 1,567 Mgrm. Phenol oder 1,8018 Mgrm. Kresol an. Auf eines der beiden Phenole ist die Jodmenge zu berechnen, da das Parakresol vorwaltet, ist es zweckmässig, dieses der Rechnung zu Grunde zu legen. — Der Harn bei gemischter Kost kann in der Tagesmenge 0,07 Grm., ja sogar 0,106 Grm. Phenol (oder als Kresol berechnet 0,081 und 0,122 Grm.) enthalten.

Andreasch.

150. **M. Abeles: Ueber alimentäre Oxalurie**[1]. Die Ergebnisse der Untersuchungen werden in folgender Weise zusammengefasst. 1. Die tägliche Ausscheidung von Oxalsäure beim normalen Menschen schwankt innerhalb der von Fürbringer [J. Th. **6**, 145] angegebenen Grenzen. 2. Eine alimentäre Oxalurie, das ist Ausscheidung von Oxalsäure nach Genuss unserer gewöhnlichen oxalsäurehaltigen Nahrungs- und Genussmittel, existirt nicht. 3. Der mit der Nahrung eingeführte oxalsaure Kalk ist als unlöslicher Körper für den Organismus indifferent. Die löslichen Oxalsalze unserer Nahrung setzen sich aller Wahrscheinlichkeit nach im Verdauungscanale zu Kalksalzen um. 4. Zur Erzeugung von Oxalurie bedarf es einer grösseren Menge löslicher Oxalsalze, als in unserer Nahrung enthalten ist. 5. Bei subcutaner Einverleibung genügt ein sehr kleines Quantum neutralen oxalsauren Natrons, um vorübergehend Oxalurie zu erzeugen. 6. Die oxalsäurehaltigen Nahrungsmittel erzeugen keine nachweisbare Steigerung der Harnsäureausscheidung.

Andreasch.

[1]) Wiener klin. Wochenschr. 1892, No. 19 u. 20.

151. **Bartoschewitsch: Zur Frage über das quantitative Verhalten der Schwefelsäure und Aetherschwefelsäuren im Harn bei Diarrhöen**[1]. Der Verf. fand, dass bei Diarrhöen die absolute und relative Quantität der gesammten Schwefelsäure (a + b) und der Aetherschwefelsäuren (b) gegen die Norm abnimmt. Dabei wird das Verhältniss (a + b) : b oder a : b grösser. Bei den durch Abführmittel bewirkten Diarrhöen steigt nach Eingabe von Ricinusöl der Gehalt an Aetherschwefelsäuren, wodurch (a + b) : b verkleinert wird, während die Diarrhöen nach Calomeleingabe eine Vergrösserung dieser Proportion hervorrufen. Verf. unterscheidet demnach zwischen Abführmitteln, welche den Darm nicht desinficiren und solchen, welche, wie Calomel, desinficirend wirken. Eine diagnostische Bedeutung hat die Bestimmung der Proportion (a + b) : b und a : b nicht ohne Controlversuche, sie kann aber bei Simulation gute Dienste leisten. Kerry.

152. **Alb. Rovighi: Die Einwirkung der Antipyretica auf die Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren im Harn**[2]. In Vervollständigung früherer Beobachtungen [J. Th. **21**, 185] theilt R. mit, dass bei Zuständen grosser psychischer Depression, in Form der Melancholie, eine bedeutende Vermehrung der Aetherschwefelsäuren im Harn stattfindet, sodass das Verhältniss der präformirten und der gebundenen Schwefelsäuren A : B den Werth 4,7 erreicht. Es ist nicht unwahrscheinlich, dass jene im Darm gebildeten, durch die Aetherschwefelsäuren ausgeschiedenen Stoffe auch die Giftigkeit des Blutserums und des Harns bedingen, welche von einigen Beobachtern bei Melancholikern constatirt worden ist. Bei sehr alten Leuten sind die Aetherschwefelsäuren ebenfalls sehr vermehrt, z. B. bei einer Frau von 93 Jahren fanden sich in 24 St. 0,336 Grm. präformirte und 0,564 Grm. gebundene Schwefelsäure vor (A : B = 0,59). Die Untersuchungen wurden mit Antipyrin, Acetanilid, Phenacetin, Phenocoll, Salicylsäure, Natriumsalicylat und Chinin mit folgendem Ergebniss ausgeführt. 1. Antipyrin, Acetanilid, Phenacetin und Phenocoll in Dosen von $1^1/_2$—2 Grm. täglich, durch 2—3 Tage wiederholt, ver-

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 35—62. — 2) Centralbl. f. klin. Medic. **13**, 537—540.

ursachen eine bedeutende Vermehrung der Aetherschwefelsäuren im Harn. 2. Mit der Vermehrung der gebundenen Schwefelsäuren geht eine umgekehrte, fortschreitende Verminderung der präformirten Schwefelsäure einher. 3. Antipyrin verursacht bei gleicher Dosis die geringste Vermehrung der Aetherschwefelsäuren, während Antifebrin und Phenocoll die bedeutendste Veränderung hervorbringen, sodass B grösser als A wird. 4. Zwei oder drei Tage nach Anwendung der genannten Mittel ist bei Gesunden und bei Fieberkranken eine offenbare Verminderung der normalen Aetherschwefelsäuremenge im Harn zu beobachten, besonders deutlich beim Antifebrin. 5. Die Salicylsäure und ihr Natronsalz beeinflussen die Ausscheidung nicht; erst nach 2tägiger Anwendung grösserer Dosen ist eine Verminderung der Säuren im Harn zu bemerken. 6. Chinin scheint in Dosen von $1^1/_2$—2 Grm. ebenfalls eine geringe Verminderung der normalen Aetherschwefelsäuremenge zu verursachen. Antipyrin und Antifebrin beförderten die Urobilinurie bei Gesunden, während bei Fieberkranken manchmal eine Verminderung der Ausscheidung des Urobilins eintrat. Andreasch.

153. **S. Beck und H. Benedict: Einfluss der Muskelarbeit auf die Schwefelausscheidung** [1]). Die Grösse des während physischer Arbeit vor sich gehenden Eiweisszerfalles trachteten die Physiologen aus der Menge ausgeschiedenen Stickstoffes zu beurtheilen, doch stimmen die Resultate der hierauf bezüglichen Untersuchungen so wenig überein, dass daraus auf die Steigerung oder Verminderung des Eiweisszerfalles während der Muskelarbeit nicht geschlossen werden kann. Die ausgeschiedenen Stickstoffmengen waren entweder vermindert oder gesteigert gefunden worden, welche Steigerung sich erst an den auf die Arbeitstage folgenden Tagen einstellte. Die wiedersprechenden Angaben erklären sich am einfachsten so, dass die stickstoffhaltigen Zersetzungsproducte der Eiweisskörper erst spät ausgeschieden werden; sie verwandeln sich in der Leber zu Amiden, die Lebensfunctionen der Leber sind jedoch während und nach der Arbeit bedeutend verändert. Ausserdem scheint aber auch die Niere eine eigenthümliche Stellung gegenüber dem Harnstoff einzunehmen,

[1]) Orvosi hetilap, Budapest 1892, S. 635. (Vorläufige Mittheilung).

worauf die während des Fiebers häufig beobachtete Harnstoffretention hinweist; weiter darf auch die Hautthätigkeit nicht ausser Acht gelassen werden, sie nimmt bei stärkerer Schweissabsonderung lebhaften Antheil an der Stickstoffausscheidung. Durch Voit[1]) darauf aufmerksam gemacht, dass als Maass des Eiweisszerfalles auch der im Harn ausgeschiedene Schwefel dienen kann, und noch mehr durch Engelmann's [J. Th. 1, 153] Behauptung, dass der Schwefel der Veränderung des Eiweisszerfalles regelmässiger folge, als der Stickstoff, entschlossen sich Verff., die Gesammtmenge des im Harn ausgeschiedenen Schwefels zu bestimmen, wobei sie nicht ausser Acht liessen, auch jene Menge Schwefels zu bestimmen, welche in Form organischer Verbindung in demselben enthalten ist und als »nicht oxydirter Schwefel«, im Gegensatz zum »oxydirten Schwefel« der Schwefelsäure, zu betrachten ist. Besonderes Augenmerk wurde auf die Eruirung des Verhältnisses zwischen oxydirtem und nicht oxydirtem Schwefel gelegt. Zur Erreichung dieses Zieles stellten Verff. zwei Reihen von Versuchen an. In der ersten bekam das Versuchsindividuum durch 15 Tage täglich dreimal gleichmässig vertheilt 109,83 Grm. Eiweiss enthaltende Speisen, unterdessen befolgte es eine möglichst gleichmässige, ruhige Lebensweise. Am 8. und 13. Tage des Versuches wurde eine forcirte Fusstour vorgenommen. Um den Einfluss des Schlafes kennen zu lernen, wurde die 11. Nacht durchwacht. Die zweite Versuchsreihe dauerte bei Verabreichung gleicher Nahrung 11 Tage. Die ersten zwei Tage wurden als Uebergangstage betrachtet, diesen folgten 3 Tage der Ruhe, hierauf abermals 3 Arbeitstage. Die an den 3 Arbeitstagen geleistete Arbeit war gleich, doch intensiver, als jene der ersten Versuchsreihe, schliesslich folgten noch 3 Tage der Ruhe. Der in der ersten Versuchsreihe am Tage und während der Nacht ausgeschiedene Harn wurde separat untersucht, der innerhalb 24 Stunden ausgeschiedene Harn der zweiten Versuchsreihe aber zusammen. Der Harn wurde nach Salkowski mit Chloroform conservirt, in einem Theile der oxydirte, im anderen der Gesammtschwefel als schwefelsaurer Baryt bestimmt. Die Resultate

---

[1]) Pettenkofer und Voit, Untersuchung über den Stoffverbrauch normaler Menschen. Zeitschr. f. Biologie II. Bd.

der Versuche sind folgende: 1. Die körperliche Arbeti steigert die Schwefelausscheidung. 2. Nach körperlicher Arbeit folgt eine der stattgehabten Schwefelausscheidung entsprechende Verminderung früher oder später, mehr oder weniger. 3. Bei Steigerung des Eiweisszerfalles scheidet sich der nichtoxydirte Schwefel rascher aus, als der oxydirte. Während die Menge des nicht oxydirten Schwefels schon sinkt, steigt noch jene des oxydirten Schwefels. Eine Verringerung der Menge des nicht oxydirten Schwefels zeigt an, dass der Eiweisszerfall sich schon vermindert. Liebermann.

154. **Ernst Freund: Ueber eine Methode zur Bestimmung von einfachsaurem Phosphate neben zweifachsaurem Phosphate im Harn**[1]). Dieselbe ist darauf basirt, dass Chlorbaryum mit einfachsauren Phosphaten unlösliches Baryumphosphat gibt, während es von zweifachphosphorsauren Salzen nicht gefällt wird. Kennt man den Gesammtphosphorsäuregehalt einer Flüssigkeit, die beide Salze enthält und bestimmt man nach der Fällung mit Chlorbaryum den Phosphorsäuregehalt des Filtrates, dann gibt die Differenz den Phosphorsäuregehalt der einfachsauren Phosphate an. Bestimmungen an künstlichen Mischungen, sowie an Harn, aus dem die Phosphorsäure mit Uran gerade ausgefällt war und dem beide Phosphate zugesetzt worden waren, ergaben leidliche Uebereinstimmung mit den theoretischen Zahlen. Andreasch.

155. **Ernst Freund und G. Toepfer: Eine Modification der Mohr'schen Titrirmethode für Chloride im Harn**[2]). Verff. titriren in essigsaurer Lösung, um das Ausfallen der Silberverbindungen der Harnsäure, Xanthinbasen etc. zu verhindern. 5 oder 10 CC. Harn werden mit Wasser auf 25 CC. verdünnt, mit 2,5 CC. einer Lösung von Essigsäure und essigsaurem Natron (3 $^0/_0$ Säure, 10 $^0/_0$ des Salzes) versetzt, hierauf werden wenige Tropfen einer 10 $^0/_0$ igen Lösung von Kaliumbichromat zugesetzt und nun mit salpetersaurem Silber in der Concentration des Mohr'schen Verfahrens titrirt. Als Endpunkt gilt jener Moment, wo die eigelbe Farbe der Flüssigkeit einen röthlichen Ton annimmt. Die angeführten Zahlen zeigen gute Uebereinstimmung mit den nach Volhard-Falk erhaltenen Werthen. Die Titration ist auch in gefärbten, sowie eiweisshaltigen Harnen ausführbar. Andreasch.

---

1) Centralbl. f. d. med. Wissensch. 1892, No. 38, pag. 689--690. — 2) Centralbl. f. klin Med. 13, No. 38, pag. 801—803.

156. **R. Laudenheimer: Die Ausscheidung der Chloride bei Carcinomatösen im Verhältniss zur Aufnahme**[1]. Nach einigen Autoren (Rommelaire, Jaccoud, Bouveret) soll die Ausscheidung der Chloride bei Krebskranken vermindert und man im Stande sein, das Verhältniss der Chlor- zur Harnstoffausscheidung differentialdiagnostisch zu verwerthen. Da die betreffenden Versuche ohne Berücksichtigung der Chloreinnahmen durchgeführt worden sind, hat Verf. in einer Reihe von Krankheitsfällen die Beobachtungen von neuem aufgenommen und neben dem Chlorstoffwechsel auch den Stickstoff- und Wasserumsatz des Körpers berücksichtigt. Die Nahrung der Kranken bestand meist aus Milch, Suppe und Eiern; sie wurde stets gewogen und der Chlorgehalt darin bestimmt. Der Harn wurde in 24 stünd. Perioden, der Koth jeder Versuchsreihe summarisch auf den Chlorgehalt geprüft und für den einzelnen Tag der Mittelwerth berechnet. Als Resultat von 5 im Einzelnen mitgetheilten Versuchen ergab sich: 1. In zwei ohne Complicationen durchgeführten Versuchen zeigte die Chlorausscheidung keine Abweichung von der Norm. 2. In zwei Fällen, die ein nicht normales Verhalten der Secretionsorgane darboten, liess sich eine ziemlich beträchtliche Verminderung der Kochsalzausscheidung im Verhältnisse zur Aufnahme erkennen. Es war mit einiger Sicherheit auszuschliessen, dass letzteres Verhalten aus einem speciellen Unvermögen der Nieren gegenüber den Chloriden hervorgegangen war. Verf. verweist insbesondere darauf, dass die Chlorausscheidung von dem jeweiligen Wassergehalte des Organismus abhängig ist und in keiner Beziehung steht zum Eiweissstoffwechsel. wie Röhmann annimmt. Der Grund der carcinomatösen Chlorretention und der fieberhaften (Röhmann) besteht eben nicht im vermehrten Eiweisszerfalle bei beiden Krankheiten, sondern in dem Vorhandensein einer fieberhaften und einer kachectischen Wasserretention. Eine characteristische, im Wesen der carcinomatösen Erkrankung begründete Veränderung für das Verhalten der Chlorausscheidung im Verhältniss zur Einnahme besteht nicht, stets wird das Chlor in demselben Verhältniss im Körper zurückgehalten wie das Wasser. Andreasch.

---

[1]) Zeitschr. f. klin. Med. 21, 513—557,

157. **William J. Smith: Ueber das physiologische Verhalten des Sulfonals**[1]. Nach den bisherigen Beobachtungen wird das Sulfonal nur zum kleinsten Theile als solches im Harn abgeschieden, der grösste Theil verlässt den Körper in Form einer leicht löslichen organischen Schwefelverbindung. Eine erhebliche Zunahme der präformirten Schwefelsäure konnte Verf. im Gegensatze zu Jolles [Pharm. Post 1891, No. 52, J. Th. **21**, 429] nicht beobachten. Trägt man den von Stuffer und Autenrieth [Ber. d. d. chem. Gesellsch. **23**, 3238] am Chlorsulfonal und Aethylsulfonsulfonal beobachteten Spaltungen Rechnung, so lässt sich von vornherein eine Spaltung des Sulfonals unter Bildung von Aethylsulfinsäure, $C_2H_5.SO_2H$, erwarten, welche aber als leicht oxydirbare Körper in Aethylsulfosäure oder bei stärkerer Oxydation in Sulfoessigsäure $HSO_3.CH_2.COOH$, übergehen könnte. Die Aethylsulfosäure wird nach Salkowski im Organismus nicht verändert; in Uebereinstimmung damit zeigte ein Hund, der 6 Grm. äthylsulfosaures Natrium erhielt, keine Vermehrung der Schwefelsäureausscheidung. Es gelang aber nicht, das Salz aus dem Harne wieder in krystallisirter Form abzuscheiden; ebenso erfolglos war der Versuch, als zu 300 CC. Menschenharn 6 Grm. des Natronsalzes zugesetzt wurden. Als einem Hunde 6 Grm. sulfoessigsaures Natrium einverleibt wurden, ergab sich ebenfalls keine Vermehrung der präformirten Schwefelsäure, doch konnte aus dem alcoholischen Harnextracte durch Chlorbaryum leicht das characteristische, schwer lösliche Barytsatz der Säure, wenn auch mit grossem Verlust, wieder gewonnen werden. Da auch aus grösseren Mengen von Sulfonalharn niemals Sulfoessigsäure abscheidbar war, neigt Verf. der Ansicht zu, dass das Sulfonal im Organismus in Aethylsulfosäure umgewandelt und als solche ausgeschieden wird. Andreasch.

158. **G. Hoppe-Seyler: Ueber eine Reaction zum Nachweis von Zucker im Urin, auf Indigobildung beruhend**[2]. Wird o-Nitrophenylpropiolsäure mit Natronlauge und Zucker (oder reducirenden Körpern) gekocht, so bildet sich bekanntlich Indigo. Diese Reaction lässt sich auch zum Nachweise des Zuckers im Harn verwenden.

---

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 1—7. — [2]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 83—86.

Man verfährt dabei in folgender Art: 5 CC. des Reagens ($^1/_2$ $^0/_0$ ige Lösung von o-Nitrophenylpropiolsäure in Natronlauge und Wasser) werden mit etwa 10 Tropfen des Urins versetzt und eine viertel Stunde gekocht. Wird die Lösung dunkelblau, so sind reducirende Substanzen, mindestens = 0,5 $^0/_0$ Zucker, vorhanden. Normaler Urin gibt erst bei Zusatz von mindestens 1 CC. Grünfärbung, eine deutliche Blaufärbung ist auch bei grössen Mengen gewöhnlich nicht zu erzielen. Eisweiss, wenn es nicht in einer Menge von über 2 $^0/_0$ vorhanden ist, beeinflusst die Reaction nicht. Andreasch.

159. **O. Rosenbach: Eine Reaction auf Traubenzucker**[1]. Versetzt man eine Lösung von Traubenzucker (oder Milchzucker) mit einigen Tropfen Natronlauge und einigen Tropfen kalt gesättigter Nitroprussidnatriumlösung und kocht, so erhält man eine tiefbraunrothe bis orange Färbung; bei einem Gehalte von mehr als $^1/_4$ $^0/_0$ ist die Färbung so deutlich, dass ein Zweifel über den Zuckergehalt ausgeschlossen ist. Dieselben Farbenveränderungen zeigt der zuckerhaltige Urin; nur ist dabei zu beachten, dass die Rothfärbung, welche bei Zusatz des Nitroprussidnatriums zum alkalisch gemachten Urin sofort auftritt, nicht der Zuckerreaction, sondern der Weyl-schen Kreatininreaction gilt, welche aber bei weiterem Erwärmen verschwindet, um der braunrothen Färbung, die für Zucker charakteristisch ist, Platz zu machen. Beim Ansäuern tritt eine mehr oder weniger in das Lasurblaue spielende Färbung auf (wohl von Berlinerblau herrührend). Harne, welche keinen Zucker oder weniger als 0,1 $^0/_0$ enthalten, trüben sich beim Kochen ohne Verfärbung der Flüssigkeit und werden nach dem Ansäuern schmutzig grün. Kocht man Zuckerlösungen (oder Harne) mit Nitroprussidnatrium und Ammoniak, so tritt eine flaschen-, oliven- oder blattgrüne Farbe auf, ohne dass sich ein Niederschlag bildet, während bei Abwesenheit von Zucker bald ein ziegelrothes Sediment ausfällt. Die erstere Methode lässt sich auch als colorimetrisches Verfahren verwenden; Differenzen von $^1/_2$—$^1/_3$ $^0/_0$ sind noch zu erkennen. Bei 1 $^0/_0$ ist die Färbung ein schönes dunkles Rubinroth und die Flüssigkeit im Reagensrohre noch eben durchsichtig; Lösungen über 1 $^0/_0$ sind undurchsichtig, tiefblau,

[1]) Centralbl. f. klin. Medic. **13**, 257—261.

fast schwarz und müssen entsprechend verdünnt werden; Lösungen von $^1/_2$ % sind braungelb bis braunroth mit einem Stich in's Orangerothe und endlich unter $^1/_2$ % wird die Färbung immer schwächer, auch trüben sich solche Lösungen entsprechend immer mehr. Schliesslich hebt Verf. hervor, dass man bei der Legal'schen Acetonreaction statt der Essigsäure auch Milch- oder Weinsäure verwenden kann.

Andreasch.

160. **Karl Kistermann: Ueber den positiven Werth der Nylander'schen Zuckerprobe nebst Bemerkungen über das Phenylhydrazin als Reagens auf Traubenzucker im menschlichen Harn**[1]. Die lange Zeit als einwurfsfrei geltende Methode Nylander's erlitt eine Einschränkung, als man die Beobachtung machte, dass gewisse Arzneimittel eine Reduction im Harn bewirken (Rhabarber, Senna, Antipyrin[2]), Kairin, Natr. benzoicum, Salol, Salicylsäure). Später fand Moritz [J. Th. **20**, 211], dass auch bei Ausschluss von störenden Medikamenten öfter im Harne Reduction erfolgt, ohne dass die Gährungsprobe Zucker anzeigte. Verf. hat eine Reihe von Harnen nach Nylander und nach Moritz mittelst der Gährungsprobe untersucht und erhielt unter 261 pathologischen Harnen 13 mal mit Nylander's Reagens eine positive Reaction, die durch die alcoholische Gährung nicht zum Verschwinden gebracht werden konnte, also keineswegs auf Traubenzucker bezogen werden darf. Meist waren es Harne von höherem spec. Gewichte (1020—1030); die angewandte Medication von Morphium und Decoct. Althäae war ohne Einfluss auf die Reductionsfähigkeit des Harns, wie besonders constatirt wurde. Nach dem Grade der Schwärzung entsprachen die Harne einem Zuckergehalte von 0,05—0,1 %. — Aber auch bei gesunden Personen trat in 6 unter 25 Fällen Reduction des Nylander'schen Reagens ein. Es wurde hier insbesondere der hochgestellte Morgenharn untersucht, während bei den pathologischen Fällen der 24 stündige Durchschnittsharn der Prüfung unterworfen ward. In einem Falle konnte ein periodenweises Auftreten der reducirenden Substanz constatirt werden, ohne dass im Befinden

1) Deutsches Arch. f. klin. Medic. **50**, 423—437. — 2) Nagler, über die Zuverlässigkeit der Nyander'schen Wismuthprobe beim Nachweis von Zucker im Harn. Ing.-Diss. München 1886.

des Individuums ein Grund dafür aufgefunden werden konnte. Die Natur der reducirenden Substanz wurde nicht aufgeklärt, möglicherweise ist sie mit jenem Körper identisch, der sich in jedem normalen Harn nachweisen lässt, wenn man denselben durch Eindampfen concentrirt hat. Jeder solche Harn gibt die Nylander'sche Probe, worauf schon Friedr. Müller [Ueber das Vorkommen kleiner Zuckermengen im Harn. Diss. München 1889] hingewiesen hat. Durch Vergähren nimmt das Reductionsvermögen meist ab, doch liegt hierin noch kein Grund, die reducirende Substanz für Zucker anzusprechen. — Die Versuche beweisen, dass die Nylander'sche Wismuthprobe für sich ebensowenig wie irgend eine andere Reductionsprobe im Stande ist, Traubenzucker in kleinen Mengen im Harn mit absoluter Sicherheit nachzuweisen. Wichtiger ist die Bedeutung der Probe nach der negativen Seite: fällt nämlich in einem sauer reagirenden, nicht in ammoniakalischer Gährung befindlichen und eiweissfreien Harn die Probe negativ aus, so darf der Harn als im klinischen Sinne zuckerfrei betrachtet werden. — Im Allgemeinen gilt die geringe Verlässlichkeit für alle Zuckerproben, welche auf der Reduction beruhen. — Auch die Fischer-v. Jaksch'sche Phenylhydrazinprobe ist als unverlässlich erkannt worden, da auch die normalerweise stets vorhandene Glycuronsäure die Reaction gibt. Die Beobachtungen von Hirschl [J. Th. **20**, 209] kann Verf. nicht bestätigen und sieht in dem längeren Erhitzen der Harne kein Mittel, die Phenylglucosazonkrystalle von eventuell vorhandenen Phenylhydrazinverbindungen der Glycuronsäure zu unterscheiden.

Andreasch.

161. **J. Seegen: Ueber die Bedeutung und über den Nachweis von kleinen Mengen Zucker im Harn**[1]. Verf. gibt eine Zusammenfassung der für den Nachweis kleiner Zuckermengen üblichen Methoden und über die Bedeutung kleiner Zuckermengen. Die vom Verf. stammende Kohlenprobe wird ausführlich wie folgt beschrieben. Auf ein Filter, welches in einem Trichter von circa 5—6 CC. Durchmesser steckt, wird etwa 3 Cm. hoch feingepulverte Blutkohle geschüttet und darauf auf einmal oder in Absätzen 20—40 CC.

[1]) Wiener klin. Wochenschr. 1892, No. 7 und 8.

Harn gegossen. Der in ein Becherglas abfiltrirte Harn wird so oft durch die Kohle gegossen, bis er vollständig wasserhell abfliesst. Wenn der Harn vollständig abfiltrirt ist, wird ein zweites Becherglas untergesetzt, das Filter mit destillirtem Wasser abgespritzt, so dass Kohle und Waschwasser bis etwa über die halbe Höhe des Filters reichen. Wenn das Wasser abgelaufen ist, kann das Abspritzen in gleicher Weise noch ein zweites und drittes Mal wiederholt werden. Harne, die etwa 0,1—0,5 % Zucker enthalten, zeigen im genuinen Zustand Entfärbung der Fehling'schen Lösung ohne weitere Ausscheidung, allenfalls eine dichroitische grüngelbe Färbung. Das Filtrat mit Fehling'scher Lösung zusammengebracht und erhitzt, zeigt rasch und ehe es zum Sieden kommt, eine dichte gelbe Trübung. Im ersten Waschwasser scheidet sich momentan während des Erhitzens ein dichter gelber Niederschlag von Oxydulhydrat aus, im zweiten und dritten Waschwasser bildet sich während des Erhitzens an den Wänden und am Boden des Proberöhrchens eine sehr schöne Ausscheidung von rothem Oxydul. Wenn die Zuckermenge unter einem Zehntel, etwa 0,05—0,01 % ist, tritt im Filtrate wie im ersten Waschwasser eine Ausscheidung von Kupferoxydulhydrat auf, aber diese Ausscheidung erscheint oft nicht während des Erhitzens, sondern erst eine halbe Minute bis eine Minute, nachdem die Flüssigkeit bis zum Sieden erhitzt war. Das zweite und dritte Waschwasser bleiben gewöhnlich der Fehling'schen Lösung gegenüber wirkungslos. Bei noch geringeren Zuckermengen dauert es oft 10—15 Minuten und darüber, ehe die Reaction auftritt. Dies geht dann in folgender Weise von statten. Nachdem das in einer Eprouvette befindliche Filtrat oder Waschwasser bis zum Siedepunkt erhitzt und dann noch vollständig blau gefärbt und ungetrübt zur Seite gestellt wurde, bilden sich einige weisse Flöckchen (Phosphate), welche in der Flüssigkeit auf- und niedersteigen. An diese schiessen während des Auf- und Niedersteigens einige gelbe Punkte an, bis nach kürzerer oder längerer Zeit die ganze Flüssigkeitssäule von einer dichten gelben oder grüngelben Ausscheidung getrübt wird, die sich nur nach langem Stehen zu Boden senkt; am Boden ist dann eine mehr oder weniger grosse Menge von ausgeschiedenem Oxydulhydrat, während die darüber stehende Flüssig-

keit grünblau gefärbt ist. Im Filtrate tritt bei minimalen Zuckermengen diese Reaction oft erst nach einer Viertelstunde auf, im Waschwasser sah sie Verf. zuweilen erst nach Ablauf einer Stunde auftreten. — Man kann die Entscheidung, ob Spuren Zucker vorhanden sind oder nicht, daher oft erst nach einer Stunde aussprechen. Nur wenn man beobachtet, dass die weissen Flöckchen im Filtrate ohne Auf- und Niedersteigen sich rasch zu Boden senken, kann man sicher sein, dass kein Zucker vorhanden ist. Bei Harnen, die übermässig reich an Uraten sind, empfiehlt sich folgender Vorgang: Eine Portion des Harnes wird mit Salzsäure bis zur stark sauren Reaction versetzt, nach 24 Stunden filtrirt, Filtrat und Waschwasser mit Fehling'scher Lösung, der noch etwas Seignettesalz zugesetzt ist, geprüft. Die nun auftretende Reaction kann mit voller Bestimmtheit als von Zucker herrührend angesehen werden. Bei diesen an Uraten ungewöhnlich reichen Harnen kann die definitive Entscheidung der Frage, ob Zucker vorhanden ist, erst nach 24 Stunden getroffen werden. Kerry.

162. **Franz Kiss: Ueber quantitative Zuckerbestimmung im Harne von Diabetikern**[1]. Verf. bestimmte die Zuckermenge im Harne von Diabetikern mit den Lösungen von Fehling, Sachsse, Knapp, ferner mit dem Wild'schen Polarimeter, dem Soleil-Ventzke'schen Saccharimeter, dem Einhorn'schen Apparat, mittelst der spec. Gewichtsdifferenz des Harnes vor und nach der Vergährung und schliesslich nach jener Methode, welche auf dem spec. Gewichte des Harnes und der Tagesmenge desselben basirt. Als Mittel aus 21 Bestimmungen ergab sich mit Fehling'scher Lösung 6,43 %, mit Sacchse-scher Lösung 6,42 %. Weniger genau fallen die Bestimmungen mit Knapp'scher Lösung im Verhältniss zu jenen nach Fehling aus; die früher untersuchten Harne ergaben hier im Mittel 6,39 %, so dass sich eine Differenz von 0,04 % ergibt. Mit dem Wild'schen Polarimeter werden sehr genaue Resultate erzielt, da sich als Mittel von 48 untersuchten Harnen 6,03 % gegen 6,04 % mittelst Fehling-scher Lösung bestimmt ergab. Gleich günstig sind die Resultate bei Anwendung des Soleil-Ventzke'schen Saccharimeters, indem sich

1) Orvosi hetilap, Budapest, 1892, S. 425.

als Mittel aus 25 untersuchten Harnen 5,08 % ergab, gegen 5,1 % mittelst Fehling'scher Lösung erhalten. Mit dem Einhorn'schen Apparate ergaben sich folgende Werthe: Bei Einhaltung einer Temperatur von 16—24° C. und 24stündigem Stehen mit frischer Hefe wurden mit 26 verschiedenen Harnen 209 Bestimmungen ausgeführt, deren Mittelwerth 6,10 % betrug, gegen 6,00 % bei Anwendung Fehling'scher Lösung. Bei 16stündiger Einhaltung einer Temperatur von 18—24° C. ergab sich als Mittel aus 54 Bestimmungen 4,56 %, dieselben Proben nach 24 Stunden 5 %, nach Fehling 5,02 %. Bessere Resultate wurden erzielt, wenn die Gährung bei einer Tagestemperatur von 20—23° C. verlief; es ergab sich da als Mittel aus 59 Bestimmungen 5,98 %, dieselben Harnproben mit Fehling'scher Lösung behandelt, zeigten 6,05 %. Wird die Temperatur zwischen 23—25° C. gehalten, so muss die Ablesung nach 15—16 Stunden erfolgen, um genaue Resultate zu erhalten. Als Mittel aus 11 Bestimmungen ergab sich hierbei 5,50 %; mittelst Fehling'scher Lösung 5,45 %. Bei Anwendung alter Hefe fallen die Bestimmungen, abgesehen von einigen Fällen, immer niedriger aus, die Differenz ist so gross, das von Verwendung alter Hefe Abstand genommen werden muss, besonders von schlimmliger, weichgewordener, wogegen zerfallene, schimmelfreie Hefe im Allgemeinen bessere Resultate gibt. Bei 30° C. durch 3 Stunden gestandene Harnproben ergaben als Mittel von an 31 Harnen ausgeführten 97 Versuchen 5,94 %, dieselben Harnproben mit Fehling-scher Lösung = 6,23 %. Wurde die Zuckermenge des Harnes aus der spec. Gewichtsdifferenz desselben berechnet, so ergab sich folgendes Resultat: Mit 25 verschiedenen Harnen vorgenommene 94 Bestimmungen zeigten als Mittelwerth 5,91 %, gegen 6,09 %, gefunden mittelst Fehling'scher Lösung. Verf. verglich auch die gefundenen Werthe bei Anwendung des Pyknometers und der Westphal'schen Waage und fand, dass 18 Harnproben, pyknometrisch bestimmt, im Mittel 6,17 % ergaben, dieselben Proben mittelst der Westphal-schen Waage = 6,022 %, nach Fehling bestimmt = 6,51 %. Die Menge angewandter Hefe ist nicht von Einfluss auf das Resultat der Untersuchung, indem bei Anwendung von 3 Grm. Hefe 5,15 % als Mittelwerth gefunden wurde, und bei Anwendung von nur 1 Grm.

Hefe 5,14 %; nach Fehling bestimmt, ergab sich ein Mittelwerth von 5,20 %. — Der Zuckergehalt, bestimmt aus dem spec. Gewicht des Harnes und der Tagesmenge desselben, ergab im Mittel aus 47 Fällen 5,52 %, dieselben Harne, mittelst dem Wild'schen Polarimeter untersucht, ergaben im Mittel 6,43 %. Gleichfalls aus dem spec. Gewicht und der Harntagesmenge bestimmt, ergab sich als Mittel aus 37 untersuchten Harnproben 6,02 %, nach Fehling aber 6,51 %. Verf. fand hier grosse Differenzen zwischen den Einzelbestimmungen. L. Liebermann.

163. **E. Salkowski: Ueber den Nachweis der Kohlehydrate im Harn und die Beziehung derselben zu den Huminsubstanzen**[1]. S. hat vor einiger Zeit gezeigt, dass der gefaulte Harn reichlich Fettsäuren enthält [J. Th. **18**, 120], welche ohne Zweifel aus den Kohlehydraten des Harns stammen. Da aber nach v. Udránszky aus den Kohlenhydraten auch die von ihm beim Kochen des Harns mit Salzsäure erhaltenen Huminsubstanzen sich bilden sollten, so musste man erwarten, dass der gefaulte Harn, dessen Kohlehydrate grösstentheils in Fettsäuren übergegangen sind, keine Huminsubstanzen mehr liefert. Das ist aber nach des Verf.'s und Taniguti's Beobachtungen nicht der Fall. Jedenfalls scheinen ausser den Kohlehydraten noch andere Körper an der Bildung der Huminsubstanzen betheiligt zu sein. Udránszky berücksichtigte nur die reducirenden Kohlehydrate. Die Beobachtung des Letzteren, dass der 18 St. mit Salzsäure (10 Vol.-%) gekochte Harn nicht mehr reducirt, ist nicht richtig. Das verdünnte und neutralisirte salzsaure Filtrat gibt mit Fehling'scher Lösung allerdings keine Ausscheidung von Oxydul, aber eine grünliche Verfärbung; gerade so verhält sich aber auch normaler Harn. Säuert man die Probe mit Salzsäure an und versetzt mit Ammoniumsulfocyanat, so entsteht ein Niederschlag von Kupferrhodanür. Macht man die Probe des salzsauren Filtrates stark alkalisch, setzt viel Kupfersulfat hinzu und kocht energisch, so tritt grünliche Verfärbung ein und beim Stehen massenhafte Abscheidung von eigelb gefärbtem Kupferoxydulhydrat. Quantitative Bestimmungen nach dem früher angegebenen Verfahren [J. Th. **16**, 231]

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 229—273.

zeigten, dass durch das 18stündige Kochen mit Salzsäure das Reductionsvermögen nicht verändert ist. Da hierbei die Harnsäure entfernt ist, so ist es eher wahrscheinlich, dass sich das Reductionsvermögen vermehrt hat. I. Der Nachweis und die Bestimmung der Kohlehydrate im Harn. Da sich hierzu das Phenylhydrazin nicht eignet, blieben nur die Methode der Benzoylirung und die Furfurolreaction. Bei der Feststellung des Kohlehydratgehaltes durch Benzoylirung verfuhr S. nach den Angaben von Wedenski mit geringer Modification, die sich auf das Ausfällen der Phosphate und das Abwägen der Benzoylverbindung (Ablösen vom Filter, Auskochen der Filter-Schnitzel mit Alcohol und Verdampfen des Filtrates) beziehen. In 13 Bestimmungen wurden für 100 CC. Harn Werthe von 0,122—0,366 Grm. erhalten; im Ganzen lieferten 7400 CC. Harn 15,113 Grm., was 2,042 Grm. für das Liter ausmacht. Da die Niederschläge stickstoff- und schwefelhaltig sind, ist eine Beimengung der Benzoylverbindungen anderer Harnbestandtheile (Nucleoalbuminen?) möglich. Dass der Niederschlag wesentlich aus der Benzoylverbindung von Kohlehydraten besteht, ist unzweifelhaft, weniger sicher die Angabe von Wedenski, Luther und Treupel, dass es sich wesentlich um Dextrin und Traubenzucker handle. Der Schmelzpunkt des Niederschlages ist je nach der Reinigung ein verschiedener, 65—78°. In 90 % Alcohol löst sich der Niederschlag auf, beim Erkalten trübt sich die Lösung unter Abscheidung eines pulverigen amorphen Niederschlages, der die Reaction mit α-Naphtol + Schwefelsäure gibt. Giesst man das Filtrat in Wasser ein und giebt etwas Salzsäure zu, so erhält man einen ebenfalls amorphen Niederschlag. Kocht man den Niederschlag mit Fehling'scher Lösung, so erhält man keine Reaction, während sich mit frisch dargestelltem Benzoyltraubenzucker Reaction erhalten lässt. Ebensowenig verlässlich ist die Feststellung der Kohlehydrate durch die Furfurolreaction, für welche, wie Verf. näher ausführt, Udránszky, Luther, Roos [J. Th. **21**, 199] und Treupel zum Theile widersprechende Vorschriften gegeben haben. Verf. betont, dass bei sehr verdünnten Lösungen sich eine Reihe von Parallelproben nicht immer gleich verhält und dass oft vollständige Fehlschläge vorkommen. Zu einem quantitativen Nachweise eignet

sich die Furfurolreaction nicht, dagegen aber zur qualitativen Prüfung. II. Die Bestimmung der Huminsubstanz. Diese wurde nach Udránszky vorgenommen mit dem Unterschiede, dass die abfiltrirte Huminsubstanz direct gewogen wurde und das Lösen in Alkali unterblieb. In drei normalen Harnen wurde die Menge derselben zu 0,397, 0,3945 resp. 0,4183 Grm. pro Liter bestimmt; das Verhältniss der Huminsubsanz zur Quantität des Benzoylniederschlages war 1 : 4,16 resp. 1 : 3,83 resp. 1 : 4,66, im Mittel 1 : 4,3. Bei einem Harn, der 3 Monate lang bei Zimmertemperatur gestanden hatte, wurden erhalten: 2,91 $^0/_{00}$ flüchtige Fettsäure (als Essigsäure berechnet), 0,607 Grm. Benzoylniederschlag und 0,334 Grm. Huminsubstanz für das Liter, als Verhältniss beider 1 : 1,8. Die Quantität der Huminsubstanz hat absolut also nur wenig abgenommen, im Verhältniss zu den Kohlehydraten hat sie bedeutend zugenommen. da diese auf weniger als ein Drittel vermindert sind. Bei einem $1^1/_2$ Jahre alten Harn endlich ergaben sich 0,1542 Grm. Benzoylverbindungen, die sich zwar etwas anders verhielten wie jene aus frischem Harn, aber nichtsdestoweniger sehr schöne α-Naphtolreaction gaben. Huminsubstanzen waren 0,195 $^0/_{00}$ enthalten, Verhältniss der letzteren zu dem Benzoylniederschlage 1 : 0,79. Es ergibt sich aus dem Vergleiche dieser Zahlen, dass die Kohlehydrate des gefaulten Harns nicht die einzige Quelle der aus demselben gebildeten Huminsubstanz sein können, ein grosser Theil vielmehr aus anderen Körpern hervorgehen muss. Als Harn zuerst mit Benzoylchlorid und Lauge behandelt worden war, gab er beim Kochen mit Salzsäure noch 0,185—0,267 Grm. Huminsubstanz. — Unter anderem scheinen auch die Indoxylverbindungen an der Bildung der Huminsubstanz betheiligt zu sein. Andreasch.

164. **E. Salkowski und M. Jastrowitz: Ueber eine bisher noch nicht beobachtete Zuckerart im Harn**[1]. 165. **E. Salkowski: Ueber das Vorkommen der Pentaglycosen (Pentosen) im Harn**[2]. Ad 164. Der Harn eines Morphinisten zeigte während der Entziehungskur beim Erhitzen mit Lauge und Kupfersulfat eine etwas

1) Centralbl. für die medic. Wissensch. 1892, No. 19. — 2) Daselbst. No. 32.

zögernd eintretende, aber starke Abscheidung von Kupferoxydulhydrat, während die Gährungsprobe und Polarisation negativ ausfielen. Mitunter enthielt er auch bis zu 0,8 % gewöhnlichen Zucker. Beim Erhitzen der ersteren Harnproben mit Phenylhydrazin und Natriumacetat (durch $1^1/_2$ St.) wurden aus 100 CC. Harn 0,3 Grm. des Osazons erhalten, das den Harn in eine dünnbreiige Masse verwandelte. Im Gegensatze zum Phenylglucosazon liess sich der neue Körper aus heissem Wasser umkrystallisiren; er bildete citronengelb gefärbte, verfilzte Nadeln von seidenartigem Glanze und zeigte den Schmelzpunkt 159°. Bisher gibt es nur drei Zuckerarten, deren Osazone diesen Schmelzpunkt zeigen, die Arabinose, die Xylose und die β-Akrose, von denen die erste wegen ihrer starken Rechtsdrehung ausgeschlossen ist. Die neue Zuckerart kann durch ihr Osazon auch neben Traubenzucker erkannt werden, auch wird man künftig hin nicht jede krystallinische Ausscheidung beim Erhitzen eines Harns mit Phenylhydrazin auf Traubenzucker beziehen dürfen. Ad 165. S. weist in Anbetracht der Publication von Ebstein (dieser Band pag. 51) darauf hin, dass er in dem vorliegenden Zucker bereits eine Pentose erkannt habe; möglicherweise handelt es sich um Xylose, da der Harn eine schwache Rechtsdrehung zeigte. Der fragliche Harn gab auch die Tollens'sche Reaction auf Pentosen. Um diese zweckmässig anzustellen, löst man etwas Phloroglucin unter Erwärmen in 5—6 CC. rauchender Salzsäure, sodass ein kleiner Ueberschuss ungelöst bleibt, theilt die Lösung in 2 annähernd gleiche Theile, lässt erkalten, setzt zu der einen Hälfte $^1/_2$ CC. des zu prüfenden Harn, zu der anderen ebensoviel eines normalen Harns von ungefähr derselben Concentration. Beide Gläschen werden in ein Becherglas mit siedendem Wasser gestellt. In wenigen Augenblicken zeigt der pentosehaltige Harn einen intensiv rothen oberen Saum, von dem sich bald die Färbung nach unten ausbreitet, während der normale Harn seine Färbung nicht oder nur undeutlich verändert. Der gebildete Farbstoff geht in Amylalcohol über, wenn man die Probe mit dem gleichen Volumen Wasser versetzt. Bei 0,5 % Arabinose ist die Färbung stark, bei 0,2 % noch deutlich, bei 0,1 % eben wahrnehmbar. Entfärbt man den Harn vorher durch Thierkohle, so fällt die Färbung noch eclatanter aus. Andreasch.

166. **Supino: Methode der quantitativen Acetonbestimmung**[1]). Der Verf. destillirt den Urin, das Destillat wird alkalisirt, mit Jod-Jodkalium behandelt und nochmals alkalisirt, dann mit Aether extrahirt, der Aether abgedampft und das Jodoform in Natriumjodid verwandelt, das mit Argentum nitricum titrirt wird. 394 Theile Jodoform entsprechen 58 Theilen Aceton. Der Autor erklärt seine Methode nach wiederholten Versuchen für sehr zuverlässig.

Rosenfeld.

167. **A. Jolles: Ueber den Nachweis und die quantitative Bestimmung des Acetons im Harne**[2]). Quantitative Bestimmungen des Acetons nach der Methode von Messinger [Ber. d. d. chem. Gesellsch, **21**, 2366] haben stets etwas zu niedrige Werthe ergeben. Verf. destillirt 100 CC. mit 2 CC. 50%iger Essigsäure und das erhaltene Destillat nochmals mit 1 CC. 8 fach verdünnter Schwefelsäure. Die jetzt erhaltene Flüssigkeit wird mit 0,1-Normaljodlösung und Kalihydrat geschüttelt, dann durch Salzsäure das nicht verbrauchte Jod frei gemacht und mit 0,1-Normalnatriumthiosulfat zurücktitrirt. In reinen Acetonlösungen wurden nach diesem Verfahren statt 0,005% nur 0,0035—0,004% Aceton erhalten. Aehnliche Werthe ergaben sich bei Harnen, denen Aceton zugesetzt war. Eine zuverlässige Methode zum Nachweis des Acetons neben anderen flüchtigen Substanzen (Alcohol, Methylalcohol, Essigsäure) ist die Acetonphenylhydrazinprobe, die auf dem Strache'schen Prinzipe zur quantitativen Bestimmung des Carbonylsauerstoffs der Aldehyde und Ketone beruht [Dieser Band pag. 58]. Zuerst bestimmt man den Stickstoffgehalt des salzsauren Phenylhydrazins. 0,5 des Salzes werden unter Zusatz von 1 Grm. essigsauren Natrons in Wasser gelöst und auf 100 CC. gebracht. Die Fehling'sche Lösung wird durch Mischen von 50 CC. einer Kupfervitriollösung (70 Grm. im Liter) mit 50 CC. einer alkalischen Seignettesalzlösung (250 Grm. Seignettesalz und 260 Grm. KOH im Liter) hergestellt. Zur Stickstoffentwicklung dient der Apparat zur Bestimmung der Salpetersäure nach Schulze-Tiemann. In das mittlere Kölbchen kommen 100 CC. Fehling'scher

---

1) Rivista generali italiana die Chinica med., No. 11, 1892. — 2) Wiener medic. Wochenschr. 1892, pag. 17 u. 18.

Lösung und werden zum Sieden erhitzt; in einem zweiten Kolben entwickelt man Wasserdampf, den man durch den ersten Kolben streichen lässt. Ist alle Luft ausgetrieben, so wird das Gasentbindungsrohr unter das Messrohr geschoben und durch den Hahntrichter 50 CC. der Phenylhydrazinlösung einfliessen gelassen; das Stossen beseitigt man durch eingeleiteten Wasserdampf. Aus dem abgelesenen Stickstoffvolum findet man zunächst unter Berücksichtigung der Tension des Benzoldampfes [1]) das reducirte Volum. Der Procentgehalt ergiebt sich dann nach der Formel: $\%N = \frac{2(Vo \times 0,0012562) 100.}{0,5}$ Reines Phenylhydrazin hat einen Gehalt von 19,43 %. — Zur Acetonbestimmung wird der Harn in einem Kolben erhitzt und die Dämpfe durch eine Peligot'sche Röhre geleitet. Die Phenylhydrazinlösung wird auf 100 CC. gebracht und 50 CC. davon, wie früher, mit Fehling'scher Lösung zersetzt. Das Stickstoffvolum ist bei Gegenwart selbst von Spuren Aceton bedeutend geringer und kann man aus dieser Verminderung den Acetongehalt des Harnes leicht berechnen (1 Mol. Aceton entspricht 2 Atomen Stickstoff.) Die Beleganalysen zeigen gute Uebereinstimmung. Andreasch.

168. **J. Opienski: Ueber die Ursachen, welche im Harne Consistenz-Aenderungen hervorrufen** [2]). Bei einem an Hypertrophie der Prostata mit nachfolgendem Blasencatarrh leidenden Kranken, bemerkte Verf. bei Untersuchung des Harnes, dass derselbe nach längerem Stehen seine flüssige Consistenz verlor und die Consistenz eines zähen Schleimes annahm. Bei der chemischen Untersuchung wurde weder Metalbumin, noch thierisches Gummi, noch Mucin nachgewiesen; jedoch wurde bei Anwendung der Methode, welche zur Abscheidung des Mucins gebraucht wird, eine Substanz erhalten,

---

[1]) Die Tension des Wasser- und Benzoldampfes beträgt:

15° C.	72,7 mm	21° C	98,8 mm
16° „	76,8 „	22° „	103,9 „
17° „	80,9 „	23° „	109,1 „
18° „	85,2 „	24° „	114,3 „
19° „	89,3 „	25° „	119,7 „
20° „	93,7 „		

[2]) Przegląd Lekarski 1891, 52 s. 649.

die mit Alcohol gefällt und in 1‰ Na_2CO_3 gelöst, dann mit Essigsäure gefällt und getrocknet, sich sehr schwer in einer 5% NaCl-Lösung löst. Diese Substanz, obwohl sie kein Mucin ist, soll doch nach dem Verf. eine Eiweisssubstanz sein, welche dem Mucin sehr nahe steht. Aus demselben Harn wurden unter antiseptischen Maassregeln kurze Bacillen gezüchtet, welche zu einem sterilisirten, kleine Mengen Eiweiss enthaltenden Harn oder zu einer Eiweisslösung hinzugefügt, dieselbe Consistenzänderung bewirkten. Das vom künstlichen Nährboden erhaltene Product hatte alle Eigenschaften desselben Körpers, welchen Verf. aus dem untersuchten Harn erhielt. Die von O. gezüchteten Microorganismen stehen in keiner Beziehung zu dem von Malerba, Brazzoli u. A. beschriebenen s. g. Gliscrobacterium. Pruszyński.

169. **H. O. G. Ellinger: Optische Bestimmung der Albuminmenge im Harn**[1]. Das von Amagat und Jean construirte Oleorefractometer (Differenz-Refractometer) [vergl. Ellinger, optische Unters. von Butterfett, Journ. f. prakt. Chemie **44**, 157, J. Th. **21**, 115] wurde in folgender Art zur Bestimmung der Albuminmenge im Harn verwendet. Aus einem Theil der Harnprobe wird durch Kochen unter Zusatz eines Tropfen verdünnter Essigsäure und Filtriren das Albumin ausgefällt und dann dem Filtrate Wasser zugesetzt, bis das frühere Volumen erreicht ist. In den von den beiden parallelen Glasplatten zwischen Collimator und Fernrohr begrenzten Raum wird das Filtrat, in das Prisma dagegen der albuminhaltige Harn gegossen; war der Apparat zuvor auf den Nullpunkt eingestellt, wo die gleiche Flüssigkeit sich in dem erwähnten Raume und in dem Prisma befand, so wird die Grenzlinie zwischen Hell und Dunkel jetzt rechts vom Nullpunkte fallen und zwar um so weiter, je mehr Albumin der Harn enthält. Bei verschiedenen Proben wurden die Ablesungen $2^1/_2$, 4, $4^1/_2$, 5, 5 erhalten; die bezüglichen Albuminmengen in ‰ ergaben sich durch Wägung zu 2,71, 4,36, 4,94, 5,1, 5,22. Die Methode ist somit für eine nicht zu genaue Bestimmung wohl geeignet. Andreasch.

---

[1]) Journ. f. pract. Chemie **44**, 256.

170. **K. A. H. Mörner: Ueber die Bedeutung des Nucleoalbumins für die Untersuchung des Harnes auf Eiweiss** [1]. M. lenkt in diesem Aufsatze die Aufmerksamkeit darauf, dass ein Harn, welcher Nucleoalbumin bei Abwesenheit von anderem Eiweiss enthält, bei der Heller'schen Probe ein eigenthümliches Verhalten zeigen kann. Ein solcher, von M. untersuchter Harn, welcher beim Sieden mit Essigsäurezusatz nur schwach getrübt wurde, gab bei Ausführung der Heller'schen Probe zuerst keine Reaction. Erst nach einiger Zeit entstand eine schwache Trübung an der Berührungsstelle von Harn und Säure, und etwas höher in der Flüssigkeit trat eine zweite Trübung auf. Wurde der Harn dagegen mit $1^1/_2$ oder 3 Vol. Wasser verdünnt, so trat fast sogleich eine recht starke Trübung auf, die etwas oberhalb der Berührungsstelle lag. Dieses eigenthümliche Verhalten rührte daher, dass die Ausfällung des Nucleoalbumins mittels der Säure durch den Salzgehalt des Harnes verhindert wurde. Der Controlle halber stellte Mörner nach dem Verfahren von J. Lönnberg (J. Th. **20**, 11) Nucleoalbumin aus der Harnblase oder den Nieren von Rindern dar und löste es in normalem Harn auf. Dieser Harn zeigte dasselbe Verhalten. Behufs des Nachweises von Nucleoalbumin in einem Harne müssen nach M. die Salze erst durch Dialyse entfernt werden. Durch passenden Essigsäurezusatz kann dann das Nucleoalbumin vollständig ausgefällt und weiter untersucht werden. Bei Abwesenheit von anderen Eiweissstoffen giebt der so behandelte Harn keine Eiweissreaction mehr. Von dem Mucin unterscheidet sich das Nucleoalbumin dadurch, dass es beim Sieden mit einer Säure keine reducirende Substanz giebt.

Hammarsten.

171. **H. Redelius: Ueber quantitative Eiweissbestimmung im Harne mittelst Ammoniumsulphat** [2]. Die zum Nachweis des Peptons und zur quantitativen Eiweissbestimmung von Devoto angegebene Methode (J. Th. **21**, 14) kann, wie D. gezeigt hat, auch zur quant. Eiweissbestimmung im Harn benutzt werden. Durch Ammonium-

---

[1] Betydelsen of nukleoalbumin för urinens pröfning på äggbvita. Hygiea. Bd. 53. 1892. — [2] Om äggbvitans qvantitative bestämmande i urin medelst ammoniumsulfat. Upsala Läkareförenings Förh. Bd. 27.

sulphat werden indessen auch normale Harnbestandtheile, wie Harnsäure und Harnfarbstoff, niedergeschlagen, und R. stellte sich deshalb die Aufgabe zu ermitteln, in wie weit die Genauigkeit der Methode hierdurch beeinträchtigt werden könnte. Zu dem Ende bestimmte er in einer ersten Versuchsreihe, die Gewichtsmenge des nach der Devoto'schen Methode in normalem, eiweissfreiem Harne entstehenden Niederschlages, wobei, wie auch in allen anderen Versuchsreihen, stets Doppelbestimmungen ausgeführt wurden. In 6 eiweissfreien Harnen, deren Eigengewichte 1,019—1,035 waren, schwankte das Gewicht der gefällten, genau ausgewaschenen organischen Substanz zwischen 0,0034 und 0,0275 Grm. auf je 100 CC. Harn. In einer zweiten Versuchsreihe arbeitete R. mit eiweissfreien Harnen, welche durch Concentriren auf die sp. Gewichte 1,0355—1,060 gebracht waren. In diesen Fällen betrug die Menge der gefällten, genau ausgewaschenen organischen Substanz 0,073—0,1105 Grm. auf je 100 CC. Harn. Wenn das Auswaschen mit siedend heissem Wasser noch einige Zeit nach vollständigem Verschwinden der Schwefelsäurereaction aus dem Waschwasser fortgesetzt wird, so kann indessen der Fehler herabgesetzt werden. In der 3ten Versuchsreihe wurde normaler oder concentrirter, eiweissfreier Harn mit abgemessenen Mengen eines eiweisshaltigen Transsudates von genau bestimmtem Eiweissgehalte versetzt. Der Gehalt an Eiweiss in den Harn-Transsudatmischungen schwankte von 0,1327—0,3002 %. Der grösste beobachtete Fehler betrug in diesen Fällen 0,0379 Grm., auf 100 CC. Flüssigkeitsgemenge berechnet. In einer 4ten Reihe machte R. endlich auch vergleichende Bestimmungen des Eiweissgehaltes in pathologischen Harnen, theils nach Scherer und theils nach Devoto. Die Methode des letzteren gab hierbei stets etwas höhere Werthe, die Differenz ergab für die Methode ein Plus von 0,013—0,077 %. — Nach R. ist der absolute Fehler, welcher, bei Anwendung der Devoto'schen Methode, aus der Fällbarkeit gewisser normaler Harnbestandtheile durch Ammoniumsulphat entsteht, nur ein geringer, der in gewöhnlichen Fällen ohne Belang ist. Nur bei Gegenwart von sehr wenig Eiweiss in einem harnsäurereichen, concentrirteren Harne wird der Fehler etwas grösser und kann, in Procenten von der gesammten Eiweissmenge berechnet, ein recht erheblicher werden.

Hammarsten.

172. Ed. Spiegler: Eine empfindliche Reaction auf Eiweiss im Harn[1]. Als Reagens, das die Ferrocyankaliumprobe an Empfindlichkeit noch übertreffen soll, schlägt Verf. folgende Mischung vor: 8 Thl. Quecksilberchlorid, 4 Thl. Weinsäure, 200 Thl. Wasser und 20 Thl. Rohrzucker. Man füllt eine Eprouvette mit dem Reagens zum Drittheile an und lässt den vorher filtrirten, mit wenig concentrirter Essigsäure angesäuerten Harn vorsichtig mittelst einer Pipette zufliessen, so dass keine Mischung entsteht. Ist Eiweiss vorhanden, so bildet sich an der Berührungsstelle der beiden Schichten sofort ein scharfer, weisslicher Ring. Der Zuckerzusatz hat den Zweck, das spec. Gewicht des Reagens so zu erhöhen, dass auch mit conc. Harnen Schichtung eintritt. Pepton gibt keine Reaction, wohl aber Propepton. Die Empfindlichkeitsgrenze beträgt 1:50,000.

Andreasch.

173. **Melchior Grosz: Ueber Jodausscheidung durch den Schweiss**[2]. Ein mit Asthma bronchiale behafteter Kranker nahm 20 Grm. Jodkalium pro Tag. Wurde der Gesichtsschweiss mit Stärkepapier abgetrocknet und dieses über rauchende Salpetersäure gehalten, so zeigte sich die charakteristische Jodreaction. In einem anderen Falle war schon bei Verabreichung von 0.80 Jodkalium die Jodausscheidung im Schweisse nachzuweisen.

L. Liebermann.

VIII. Verdauung.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Speichel.

*G. Owsjanitzky, zur Physiologie der Speicheldrüsen. Ing.-Diss. St. Petersburg. (Experimente an herausgeschnittenen, künstlich durchbluteten Organen.)

*S. Fubini und Blasi, beruht die Wirksamkeit des menschlichen Parotisspeichels und des Darmsaftes des Hundes auf

[1]) Wiener klin. Wochenschr. 1892, No. 2. — [2]) Orvosi hetilap, Budapest 1892, S 416.

16*

Microorganismen? Moleschott's Untersuchungen z. Naturlehre **14**, 23—26. Beide Flüssigkeiten mit den entsprechenden Cautelen entnommen, erwiesen sich frei von Microorganismen.

174. Jul. Rosenthal, über Farbenreactionen des Mundspeichels.

175. G. J. Jawein, zur klinischen Pathologie des Speichels.

*H. A. Weber, Verhalten der Antiseptica bei der Speichelverdauung. Journ. Americ. chem. soc. **14**, 4—14; chem. Centralbl. 1892, I, 901. Nach Leffmann und Beam wird die Diastasewirkung auf Stärke durch gewisse Antiseptica vollständig gehindert. Verf. untersuchte desshalb den Einfluss von Salicylsäure, Borax, Calciumsulfit und Saccharin auf die Speichelwirkung. In jedem Falle war eine Verlangsamung zu beobachten, die abhängig war von der Natur der Substanz und der Concentration.

176. A. Schuld, Einfluss des Speichels auf den Salzsäuregehalt des Magensaftes.

177. E. Biernacki, die Bedeutung der Mundverdauung und des Mundspeichels für die Thätigkeit des gesunden und kranken Magens.

*N. Hess, ein Beitrag zur Lehre von der Verdauung und Resorption der Kohlehydrate. Ing.-Diss. Strassburg 1892; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1893, No. 5, pag. 90. Abelmann hatte gefunden, dass nach Vernichtung des Pankreas noch beträchtliche Mengen von Stärke verdaut und resorbirt werden können. H. hat nun beim Hunde ausser dem Pankreas auch die Speicheldrüsen ausgerottet. Der diabetisch gewordene Hund schied allen eingeführten Traubenzucker durch den Harn wieder aus. Auch die Verdauung und Resorption des Amylums war sehr beeinträchtigt, fast ganz aufgehoben. Es spielt daher der Mundspeichel mindestens bei Ausschluss des Pankreas eine wichtige Rolle bei der Stärkeverdauung.

*G. A. Grierson, Notizen über Stärkeverdauung. Pharm. Journ. and Transactions **23**, 187; chem. Centralbl. 1892, II, 1025. 1 Grm. des Stärkemehles wurde mit 100 Grm. Wasser verkleistert, mit 1 Grm. Pankreasessenz versetzt, bei 37—38° digerirt und mit Jodlösung geprüft. Maisstärke gab noch nach 20stündiger Digestion Blaufärbung, Weizen- und Reisstärke nach 2stündiger Digestion. Tapioka färbte sich nach 30 Min. schwach grün, Tous-le-mois, Bermuda und St. Vincent Arrowroot, sowie Kartoffelstärke zeigten nach 19 Min. keine Blaufärbung mehr. Hafer- und Weizenmehl gaben nach 80 Min. noch Stärkereaction. Tous-le-mois, Arrowroot und Kartoffelstärke sind die empfehlenswerthesten Stärkemehle für schwach verdauende Patienten. Das Verdauungsoptimum liegt bei 37—38°; je concentrirter die Stärkelösung, desto rascher findet die Verdauung statt.

Verdauungsfermente, Salzsäurebildung, Magenverdauung.

*Joh. Frenzel, Beiträge zur vergleichenden Physiologie und Histologie der Verdauung. I. Mittheilung. Der Darmcanal der Echinodermen. Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 81—114.

*Er. Harnack, über die Verschiedenheit gewisser Aetzwirkungen auf lebendes und todtes Magengewebe. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 35, pag. 865—866.

A. Hirschler, über Fibrinpapayaverdauung und die dabei beobachtete Globulinbildung. Cap. I.

178. Daccomo und Tommasoli, über die Gegenwart eines verdauenden Fermentes in Anagallis arvensis.

179. P. Plosz, Bemerkungen zu Prof. Leo Liebermann's Theorie der Magenverdauung.

180. L. Liebermann, Antwort auf obige Bemerkungen.

181. P. Plosz, Replik.

182. L. Liebermann, Duplik.

183. A. Bertels, über den Einfluss des Chloroforms auf die Pepsinverdauung.

*W. Spirig, über den Einfluss von Ruhe, mässiger Bewegung und körperlicher Arbeit auf die normale Magenverdauung des Menschen. Ing.-Diss. Bern.

A. Stutzer, wird rohes Rindfleisch schneller verdaut als gekochtes? Cap. XV.

184. M. Flaum, über den Einfluss niedriger Temperaturen auf die Functionen des Magens.

185. Ellenberger und Hofmeister, zur Verdauung der Stärke im Magen des Hundes.

186. Ellenberger und Hofmeister, über die Functionen des Schlundkopfes und des Schlundes.

*Ch. Contejean, über den Magensaft und die Pepsinverdauung des Eiweisses. Arch. de physiol. [5] 6, 259. Referat im nächsten Bande.

*Ellenberger und Hofmeister, über die etwaige Fermentbildung in den cytogenen Organen und Geweben. Ber. über d. Veterinärwesen im Königreich Sachsen f. d. Jahr 1891. Separatabdr. Aus den Versuchen lässt sich der Schluss ziehen, dass in den cytogenen Organen der Wiederkäuer, des Pferdes und des Hundes keine Verdauungsfermente producirt werden. In Bezug auf das Schwein lässt sich bis nun keine sichere Schlussfolgerung aufstellen. Andreasch.

*Arth. Clopatt, Beitrag zur Verdauung des Magens bei Säuglingen. Revue de médecine April 1892; durch Arch. f. Kinderheilk.

15, 304. Aus 54 Versuchen (9 Brustkinder, 11 mit Kuhmilch ernährt) nach der Methode von Hayem-Winter zieht Cl. folgende Schlüsse: 1. Der Magensaft reagirt sauer. 2. Seine Acidität bei Brustkindern beträgt 1 St. nach der Verdauung 0,02—0,08 pro 100. 3. Die Magenverdauung vollzieht sich ohne Bildung freier Salzsäure, nur ausnahmsweise zeigen sich Spuren derselben. 4. Bei Brustkindern zeigt das fixe Chlor eine gewisse Constanz, es variirte zwischen 0,05 und 0,06 pro 100. 5. Die Menge des combinirten Chlors bei Brustkindern übertraf scheinbar die Acidität, in Folge dessen war die Menge α kleiner als 1; das organische Chlor reagirt nicht immer sauer, ein Theil davon alkalisch oder neutral. 6. Bei künstlich genährten (Kuhmilch) Kindern ist die Acidität oft grösser als bei Brustkindern (über 0,1). 7. α ist meist nahezu 1, oft mehr, was auf das Vorhandensein von anderen Säuren schliessen lässt. 8. Die Acidität und andere analytisch bestimmbare Mengen waren bei derselben Mahlzeit nicht immer proportional der Zeit. Dies ist sicherlich abhängig von der Verdauungskraft des Kindes.

*Langermann, Untersuchungen über den Bacteriengehalt von auf verschiedene Art und Weise zur Kinderernährung sterilisirter und verschiedentlich aufbewahrter Nahrung, zugleich mit den Ergebnissen über ihr Verhalten im Magen selbst. Jahrb. f. Kinderheilk. **25**, 88—122.

*W. Pipping, zur Kenntniss der Magenfunction in zartem Alter in normalem und pathologischem Zustande. Akadem. Abhandlung. Helsingfors 1891, 158 pag.; referirt Fortschr. d. Medic. **11**, 138.

187. S. A. Pfannenstiel, Untersuchungen über die Resorptionsfähigkeit der Magenschleimhaut bei Kindern.

188. Z. Szydlowski, über das Verhalten des Labenzyms im Säuglingsmagen.

*Fr. Krüger, die Verdauungsfermente beim Embryo und Neugeborenen. Wiesbaden 1891; Centralbl. f. medic. Wissensch. 1892, No. 32. Bei den unter Beihilfe von Flemmer, Dahl und Grünert zumeist an Rinder- und Schafsföten angestellten Versuchen wurden die betreffenden Organe behufs Ausschliessung organisirter Fermente mit Chloroformwasser extrahirt. Bei den Schafen wird während des Fötallebens in den Speicheldrüsen kein Ptyalin (Diastase) producirt, bei Rindsföten erscheinen die ersten Spuren vom 7. Monate ab; ihre Menge steigt bis zur Geburt, ist aber auch beim neugeborenen Thiere so gering, dass dem Speichel keine Bedeutung für die Saccharificirung der Nahrungsmittel zukommt. Das Pepsin lässt sich bei Rinderföten vom 3. Monate ab in immer grösserer Menge nachweisen, ähnlich auch bei Schafen. Neugeborene Hunde und

Katzen haben nur wenig Pepsin. Caseïn, Fibrin und Hühnereiweiss wurden von sämmtlichen neugeborenen Thieren 2—3mal so rasch verdaut als von Erwachsenen. Die Verdauungskraft des Magensaftes ist aber bei neugeborenen Pflanzenfressern intensiver als bei neugeborenen Carnivoren. Der Embryo besitzt noch keine Salzsäure. Beim Milchgenuss entsteht zunächst Milchsäure, welche im Verein mit dem Pepsin das Caseïn verdaut und erst weiterhin kommt es durch die Reizung der Nahrung zur Salzsäurebildung. Trypsin findet sich schon zu Beginn des zweiten Drittels des Embryonallebens, das diastatische Ferment des Pankreas zu Beginn der zweiten Hälfte, immer ansteigend bis zur Geburt. Andreasch.

*Alt, Untersuchungen über die Ausscheidung des Schlangengiftes durch den Magen. Münchener medic. Wochenschr. 1892, No. 41. Aus dem Magen von Hunden, welchen das Gift der Kreuzotter oder der Puffotter subcutan beigebracht wurde, liess sich durch Ausspülung ein Theil des Giftes zurückgewinnen und so die Vergiftungserscheinungen mässigen. Der wirksame, durch Alcohol fällbare Bestandtheil des Schlangengiftes gibt die Reactionen der Toxalbumine. Andreasch.

189. G. Hoppe-Seyler, zur Kenntniss der Magengährung mit besonderer Berücksichtigung der Magengase.

190. Fr. Kuhn, über Hefegährung und Bildung brennbarer Gase im menschlichen Magen.

191. I. Boas, über das Vorkommen von Schwefelwasserstoff im Magen.

192. Th. Rosenheim, über das Vorkommen von Ammoniak im Mageninhalt.

Bestimmungsmethoden der Salzsäure, Magensaft, Verdauung in Krankheiten.

*C. Friedheim und H. Leo, zur Kenntniss der Wagner'schen Kritik der Methode der Säurebestimmung mittelst Calciumcarbonat. Pflüger's Arch. 51, 615—623. Polemik gegen Jul. Wagner [J. Th. 21, 205].

*J. Winter, Bemerkungen zur Magensaftanalyse. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, pag. 117—119. Zurückweisung der Kritik der Methode durch Mintz [J. Th. 21, 223].

193. E. Salkowski, über die Bindung der Salzsäure durch Amidosäuren.

194. A. Mizerski und L. Nencki, die Bestimmung der freien Salzsäure im Mageninhalte.

195. A. Mizerski und L. Nencki, kritische Uebersicht der Methoden zur Bestimmung des Salzsäuregehalts m Magensafte.

196. E. Biernacki, über den Werth von einigen neueren Methoden der Mageninhaltsuntersuchung, insbesondere über das chlorometrische Verfahren von Winter-Hayem.

*Scip. Riva-Rocci, über die Winter-Hayem'sche Methode. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, pag. 119—120. Verf. kommt zu dem Ergebnisse, dass die von Biernacki [vorstehendes Referat] betonte Einwirkung der Phosphate auf die Chloride bei dieser Methode nicht besteht und dass man mit der einstündigen Abdampfung des eingetrockneten Magensaftes die freie Salzsäure einzig und alle freie Salzsäure wegschafft, dass daher die Methode in dieser Beziehung allen wissenschaftlichen Anforderungen entspricht. Weniger haltbar als die Winter'sche Salzsäurebestimmungsmethode scheint dem Verf. die Hayem's Theorie der Magensecretion zu sein. Andreasch.

197. G. Langermann, über die quantitative Salzsäurebestimmung im Mageninhalte.

198. A. Kossler, Beiträge zur Methodik der quantitativen Salzsäurebestimmung im Mageninhalte.

*Martius, über quantitative Salzsäurebestimmung des Mageninhaltes. Congress f. innere Medic. 1892; Berliner klin. Wochenschr. 1892, pag. 568. Während von manchen Autoren nur die freie Salzsäure für wichtig und diagnostisch verwerthbar gehalten wird, sehen andere die gebundene Salzsäure als den eigentlichen Maassstab für die Leistungsfähigkeit des Magens an. Die gesammte Chlormenge des Mageninhaltes, vermindert um das Chlor der Salze der Alkalien, gibt das Chlor der freien Salzsäure des Magens. Filtrirter Magensaft kann sich in Bezug auf die Säure ganz anders verhalten als nicht filtrirter. Zur Bestimmung wird zunächst die Acidität mit Phenolphtalein bestimmt, dann der Gesammtchlorgehalt und endlich der Chlorgehalt der Chloride; dann wird mit Tropäolin der Gehalt an freier Säure überhaupt und nach bekannten Methoden der Gehalt an organischen Säuren festgestellt, worauf man den Werth für freie Salzsäure erhält. Andreasch.

199. Z. v. Mierzyński, über die Bedeutung der Günzburg'schen Probe auf freie Salzsäure.

200. Z. v. Mierzyński, über die Bestimmung der Salzsäure im Mageninhalte.

201. B. Tschlenoff, zur quantitativen Bestimmung der freien Salz- und Milchsäure für practische Zwecke.

202. B. Tschlenoff, zur Bestimmung der freien und gebundenen Salzsäure im Magensafte.

*G. Lippmann, Untersuchungen über den Säuregrad des Mageninhaltes bei Anwendung verschiedener Indicatoren. Ing.-Diss. Bonn 1891; durch Centralbl. f. klin. Medic. **13**, 37. Von

Salkowski wurde darauf hingewiesen, dass man beim Titriren von Salzen gewisser stickstoffhaltiger Basen und freier Salzsäure je nach der Art des verwendeten Indicators verschiedene Werthe erhält. Auf Grund zahlreicher Titrirungen und Salzsäurebestimmungen an normalen und pathologischen Mageninhalten kommt L. zu dem Ergebniss, dass bei der Bestimmung der Gesammtacidität keiner der verschiedenen Indicatoren verlässliche Werthe gibt. Um die im Mageninhalte vorkommende Säuremenge zu bestimmen, muss unbedingt eine quantitative Bestimmung ausgeführt werden.

*Z. Mierzyński, über den Werth der Günzburg'schen und Boas'schen Probe. Gazeta Lekarska 1892, No. 20, pag. 426. Congo, Methylviolett, Tropäolin, Methylorange bleiben durch $Ca(H_2PO_4)_2$ unverändert, dagegen gibt das Günzburg'sche und Boas'sche Reagens bei Gegenwart dieses Salzes eine deutliche purpurrothe Färbung. Dieser Umstand setzt den Werth der letztgenannten Reagentien herab, da die sauren Phosphate im Mageninhalte von Bidder und Schmidt, Leo, Maly, Klemperer und Anderen immer gefunden wurden. Pruszyński.

203. Buzdygan und Gluziński, Beitrag zur Microscopie des Mageninhaltes.

*J. Opieński und J. Rosenzweig, einige Bemerkungen über die quantitative Bestimmung der Salzsäure im Mageninhalt. Przegląd Lekarski, No. 35, pag. 429. Verff. stellten 8 vergleichende Untersuchungen über die quantitative Bestimmung der Salzsäure im künstlichen Mageninhalt mittelst der Methoden von Sjöqvist, Mintz und Sehmann an. Die Sehmann'sche Methode ist nach den Verff. für die klinischen Zwecke die bequemste, da man mit dieser Methode gleichzeitig die Gesammtacidität, wie auch Salz- und Fettsäure quantitativ bestimmen kann; als Indicator empfehlen die Verff. Lakmuspapier. Pruszyński.

*F. Martius und F. Lüttke, die Magensäure des Menschen. Kritisch und experimentell bearbeitet. Stuttgart, F. Enke, 1892. Im Auszuge Centralbl. f. klin. Medic. **13**, 873.

204. F. Blum, über die Salzsäurebindung bei künstlicher Verdauung.

205. L. Sansoni, Beitrag zur Kenntniss des Verhaltens der Salzsäure zu den Eiweisskörpern in Bezug auf die chemische Untersuchung des Magensaftes.

206. J. Winter, der Magenchemismus im normalen und pathologischen Zustande, nach Untersuchungen von G. Hayem und J. Winter.

207. Th. Rosenheim, über die practische Bedeutung der quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure im Mageninhalte.
208. R. Geigel und Ed. Blass, procentuale und absolute Acidität des Magensaftes.
209. Bourget, Untersuchungen über die Magensecretion.
210. Ch. Contejean, Beitrag zum Studium der Physiologie des Magens.
*Ch. Contejean, über den Magensaft und die Pepsinverdauung des Eiweisses. Arch. de Physiol. [5] **6**, 259.
211. Du Mesnil, über den Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Acidität des Magensaftes Gesunder.
*N. Reichmann und S. Mintz, über die Bedeutung der Salzsäure in der Therapie der Magenkrankheiten. Wiener klin. Wochenschr. 1892, No. 25. Salzsäure regt in manchen Fällen von mangelnder Secretion die Magensaft- eventuell die Salzsäureabsonderung an.
*Leubuscher und A. Schaefer, Einfluss einiger Arzneimittel auf die Salzsäureabscheidung des Magens. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 46, pag. 1038—1040. Die Versuche beziehen sich vorwiegend auf innerlich oder subcutan angewandtes Opium resp. Morphin. Andreasch.
212. G. Marconi, der Einfluss der Amara und der aromatischen Substanzen auf die Magensecretion und auf die Verdauung.
213. A. Fawizki, über den Einfluss der Bitterstoffe auf die Menge der Salzsäure im Magensafte bei gewissen Formen von Magen-Darmcatarrhen.
214. B. Bocci, eine neue Vorrichtung zur Gewinnung des Magensaftes beim Menschen: der Säurefischer.
*Ch. Contejean, über die Pylorus-Secretion beim Hund. Compt. rend. **114**, 557—558. C. trennte den ausgewaschenen Pylorustheil vom Ventrikel des Magens, indem er um einen eingebrachten Kork eine Ligatur legte (unter Schonung der Arteria pylorica und gastroepiploica dextra). Es wurde nun Fleisch in den Magen gebracht und nach 2 Stunden der Hund getödtet. Der Saft im Pylorustheil reagirte sauer. Ebenso wurde ein saurer Pylorussaft erhalten, als die Abtrennung durch eine Sonde mit einem Kautschukkork ausgeführt wurde. Dass die Trennung eine vollständige war, geht daraus hervor, dass in den Magen eingeführtes Ferrocyankalium in dem Pylorussaft nicht nachgewiesen werden konnte. Verf. verwerthet diesen Befund gegen Heidenhain's Theorie der Säurebildung durch die Belegzellen. Herter.

*A. Pulawski, zur Casuistik der Magenkrankheiten. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 42.

*Max Löwenthal, Beiträge zur Diagnostik und Therapie der Magenkrankheiten. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 47, 48 u. 49, pag. 1188, 1224 u. 1250. Von vorwiegend klinischem Interesse. Unter anderem wird beobachtet: Die Mengen freier Säure wie die der Gesammtacidität sind gewissen Schwankungen sowohl bei den einzelnen Personen als auch bei ein und demselben Individuum an verschiedenen Tagen unterworfen. Constant dagegen findet sich auf der Höhe der Verdauung freie Salzsäure und zwar in einer Menge, dass sie auch bei einer eiweissreichen Probemahlzeit (50 Schabefleisch, Weissbrod, Suppe aus Leguminosenmehl) stets den grösseren Theil der Gesammtsäure ausmacht. Andreasch.

*C. A. Ewald, zur Diagnose und Therapie der Krankheiten des Verdauungstractus. Ein Fall chronischer Secretionsuntüchtigkeit des Magens. Das Benzonaphtol. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 26 u. 27, pag. 629 u. 672.

*Jos. Osterspey, die Blutuntersuchung und deren Bedeutung bei Magenerkrankungen. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 12 u. 13, pag. 271 u. 308.

*C. A. Ewald, über Stricturen der Speiseröhre und einen Fall von Ulcus oesophagi pepticum mit consecutiver Narbenverengung, in welchem die Gastrotomie ausgeführt werden musste. Bericht über Versuche zur Physiologie und Pathologie des Magens, die an dem Fistelträger angestellt wurden. Zeitschr. f. klin. Medic. **20**, 534—568. Als geeignetstes Verfahren zur Bestimmung der Salzsäure wird das von Sjöqvist betrachtet, über die Methode von Leo und Lüttke spricht sich Verf. nicht endgiltig aus, er verwirft dagegen das Verfahren von Hayem und Winter. Zur Bestimmung der freien Salzsäure verwendet E. das Verfahren von Mintz und Boas. Bezüglich der mit Hilfe dieser Methode gewonnenen Curven, die sich auf die Dauer des Aufenthaltes einer bestimmten Kostmenge etc. im Magen beziehen, sowie vieler einschlägiger Bemerkungen und Ansichten siehe das Original.

*Eug. Kollmar, zur Differentialdiagnose zwischen Magengeschwür und Magenkrebs. Ing.-Diss. Tübingen 1890, 16 pag.

*Fr. Riegel, über chronische continuirliche Magensaftsecretion. Nach einem in der medic. Gesellsch. zu Giessen gehalt. Vortrage. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 21, pag. 467—469. Von vorwiegend klinischem Interesse.

*A. M. Stscherbakow, über den Einfluss einer vermehrten Absonderung des Magensaftes auf die Erkrankungen des Magens. Wratsch 1891, No. 2; Centralbl. f. Physiol. **5**, 179.

Während man normalen Hunden grosse Mengen verdünnter Salzsäure in den Magen ohne besondere Störung einführen kann, verhalten sich anämische Hunde hierzu ganz anders. Ein Hund von 21 Kgrm. wurde langsam mit Anilin vergiftet (in 74 Tagen 14,1 Grm. Anilin). Danach bekam er reichlich verdünnte Salzsäure; er verendete nach 6 Tagen und es fand sich bei der Section ein rundes Magengeschwür. Aehnliches ergab sich, als das Thier durch Aderlässe anämisch gemacht wurde.

215. I. Boas, Beiträge zur Diagnostik der Magenkrankheiten. Die diagnostische Bedeutung des Labenzyms.

216. Buzdygan und Gluziński, über die Magenverdauung bei verschiedenen Formen der Anämie resp. Bleichsucht nebst einigen therapeutischen Bemerkungen.

217. R. Geigel und L. Abend, die Salzsäuresecretion bei Dyspepsia nervosa.

218. H. Klinkert, die klinische Bedeutung des atrophischen Magencatarrhs.

219. H. Zeehuisen, über die Diagnose chronischer glandulärer Magenatrophie.

*Aug. Grüne, zur Lehre vom Ulcus ventriculi rotundum und dessen Beziehung zur Chlorose. Ing.-Diss.

220. G. Leubuscher und Th. Ziehen, klinische Untersuchungen über die Salzsäureabscheidung des Magens bei Geisteskranken.

*M. Werther, über den therapeutischen Werth der Pepsinweine. Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 27, pag. 668—672. W. kommt durch künstliche Verdauungsversuche und durch Beobachtungen am Menschen zu dem Schlusse, dass die im Handel vorkommenden Pepsinweine der Verdauung nicht förderlich sind, sondern dieselbe eher verlangsamen. Andreasch.

221. G. Sée, über neue Calciumsalze in der Therapie; physiologische und diätetische Behandlung der Magenkrankheiten.

222. Günzburg, über Fibrinjodkaliumpäckchen.

*Oehmen, über den Nachweis der motorischen Störungen des Magens mittelst Salols. Ing.-Diss. Giessen 1891. Es wurde ermittelt, dass sich eine feststehende Zeit, bis zu welcher bei gesunden Individuen die Salicylursäure ausgeschieden wird, nicht angeben lässt; sie beträgt oft 24 St., oft viel mehr. Bestimmte Zustände, bei denen die Reaction längere Zeit andauert, haben sich nicht eruiren lassen. Aus Allem ergibt sich, dass die Salolmethode eine unbrauchbare ist.

*E. Gley, Spaltung von Salol im Darm von Hunden ohne Pankreas. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 298—300. Das Salol wurde von Lépine[1]) als Mittel zur Prüfung der Function des Pankreassecrets vorgeschlagen, doch könnte dasselbe auch von anderen Darmsecreten gespalten werden; wenigstens wird nach Kobert[2]) das Naphtalol, die Verbindung der Salicylsäure mit β-Naphtol durch das von der Schleimhaut des Dünndarms und des Coecum abgesonderte Ferment zerlegt. Verf. exstirpirte oder zerstörte nach J. Th. **21**, 394 das Pankreas bei zwei Hunden, ohne dass diese Operation einen Einfluss auf das Auftreten von Salicylsäure nach Zufuhr von Salol zu haben schien. Auch die Exstirpation der Milz war ohne Einfluss auf die Salol-Spaltung. Dagegen konnte bei einem Hund, der nüchtern, 4 Stunden vor der Mahlzeit, 1,5 Grm. Salol erhielt, weder an diesem noch an dem folgenden Tage Salicylsäure im Urin nachgewiesen werden. Herter.

*H. Stein, über die Verwendbarkeit des Salols zur Prüfung der Magenthätigkeit. Wiener medic. Wochenschr. 1892, No. 43. Es ergab sich folgendes: 1. Aus dem vollkommen verschlossenen Magen wird Salol bei saurer Reaction des Mageninhalts resorbirt und werden seine Spaltungsproducte im Harne ausgeschieden. Im Mageninhalte sind dabei in der Regel solche nicht nachzuweisen. 2. Vermehrte Schleimabsonderung der Schleimhaut vermag das Salol gleichfalls rasch zu spalten. Die Spaltungsproducte desselben geben dann an den Schleimstücken selbst die charakteristische Reaction. 3. Die Ausscheidung des in das Unterhautzellgewebe eingebrachten Salols in seinen Spaltungsproducten dauert circa 2 Tage. Es ist daher nicht gestattet, aus dem Auftreten der Reaction im Harne zu schliessen, dass das Salol den Magen schon passirt habe. Andreasch.

*Reale und Grande, über die Zerlegung von Salol im Magen. Rivista clinica e terapeut. 1891, October; citirt nach Centralbl. f. klin. Medic. 1892, No. 35. Die Verff. legen bei Hunden eine Ligatur um den Pylorus, bringen, um die schon von ihnen beschriebene Zersetzung des Salols durch Speichel zu vermeiden, 2 Grm. Salol durch eine kleine Oeffnung in den Magen und prüfen dann 2—5 Stunden später den Inhalt des Magens und des Darmes und den Harn. Im Darminhalt findet sich keine Salicylreaction, sehr stark dagegen im

---

1) Lépine, Lyon médical 1886, 362; Semaine médicale 1887, 253. L. stützte seine Angaben auf Beobachtungen bei gewissen Typhösen und auf Autopsien. Vergl. auch H. Lombard, Thèse, Paris 1887. — 2) Kobert, Therapeutische Monatshefte 1887. 164.

Magen und Harn zum Beweise der bereits im Magen erfolgenden Zerlegung des Salols. Rosenfeld.

*A. Hirsch, Beiträge zur motorischen Function des Magens beim Hunde. Centralbl. f. klin. Medic. 18, No. 47.

*Fr. Chlapowski, über den grünen und blauen Harn. Nowiny Lekarskie 1892, No. 1, pag. 13. Bei der Beschreibung der Veränderungen der Farbe des Harns unter dem Einfluss innerlich verabreichter Farbstoffe empfiehlt der Verf. Methylenblau als sehr empfindlichen Indicator, um die Resorptionsgeschwindigkeit vom Magen aus zu bestimmen. Pruszyński.

*Bouveret et Devic, Recherches cliniques et experimentales sur la Tetanie d'origine gastrique. Revue de médec. 1892; referirt Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 34, pag. 855.

*Riva-Rocci, über gastrische Intoxicationen. Giorn. della R. Accad. Med. di Torino 1892, No. 1. Der Autor weist nach, dass im dyspeptischen Mageninhalt Fäulnissprocesse der Eiweisskörper stattfinden, welche eine Reihe toxischer basischer Körper, analog den Ptomainen Brieger's, erzeugen, und leitet einige dyspeptische Erscheinungen von einer Autointoxication durch diese Substanzen ab. Rosenfeld.

Darm, Pankreas, Fäces.

223. H. Turby und T. D. Manning, über die Eigenschaften des reinen menschlichen Darmsaftes.

*E. Hoffmann, über das Verhalten des Dünndarmsaftes bei acutem Darmcatarrh. Ing.-Diss. Dorpat 1891, 23 pag.; durch Centralbl. f. Physiol. 6, No. 7, pag. 214. Als Resultate ergaben sich: 1. Der Dünndarmsaft von gesunden Hunden wirkt sowohl diastatisch auf Amylum als invertirend auf Rohrzucker. 2. Auch der Darmsaft von Hunden mit acutem Darmcatarrh wirkt fermentativ, doch scheint es, als ob die fermentative Wirksamkeit des Darmsaftes kranker Thiere zeitlich hinter der der gesunden zurückbleibe. 3. Bei der Wirkung des Darmsaftes auf Rohrzucker folgt auf die Inversion eine Reversion. Dieselbe tritt bei gesunden Hunden deutlicher hervor als bei kranken.

224. P. Albertoni, Untersuchungen über die Vorgänge der Verdauung und den Stoffumsatz im Dickdarm.

225. M. Jakowski, Beiträge zur Kenntniss der chemischen Vorgänge im menschlichen Darme.

226. J. Zumft, über die Gährungen im menschlichen Dickdarm und die sie hervorrufenden Mikroben.

227. R. v. Pfungen, Beiträge zur Lehre von der Darmfäulniss der Eiweisskörper; über die Darmfäulniss bei Obstipation.

C. Ernst, über den Einfluss der Galle auf die Darmfäulniss. Cap. IX.

228. C. Schmitz, zur Kenntniss der Darmfäulniss.

*Rich. Stern, über Desinfection des Darmcanales. Zeitschr. f. Hygiene **12**, 88—136.

229. G. Gava, Beiträge zur Kenntniss der pathologischen Veränderungen der Darmfäulniss.

H. Winternitz, über das Verhalten der Milch bei der Fäulniss (Aetherschwefelsäureausscheidung bei Milchdiät). Cap. VI.

230. L. Nencki, das Methylmercaptan als Bestandtheil der menschlichen Darmgase.

231. M. A. Olschanetzky, über die Resorptionsfähigkeit des Mastdarms.

Resorption und Verdauung der Fette. Cap. II.

*J. Bączkiewicz, über die Schnelligkeit des Resorptionsvermögens im Mastdarme. Pamietnik Warsz. Tow. Lek. Bd. LXXXVIII, H. I., pag. 112, 1892. Verf. verabreichte bei Gesunden und Kranken in Klystieren mit 50 CC. Wasser von 35° C. oder in Suppositorien mit Cacaobutter je X Gran (0,6) KJ. Die Ergebnisse der 24 Untersuchungen, in 4 Tafeln zusammengestellt, sind folgende: 1. Im physiologischen Zustande tritt Jod, per rectum verordnet, schon ungefähr nach 7 Minuten (5—9) im Speichel auf. 2. Krankhafte Veränderungen des Mastdarms (Cancer) oder in seiner Nachbarschaft (Perimetritis, Haematocele retrouterina) verlangsamen die Resorption. 3. Am meisten verspäthen die Resorption allgemeines Oedem und Stauungen in der Pfortader. Je grösser die Circulationsstörungen, desto langsamer ist die Resorption. Pruszyński.

*H. Brown, über das Cellulose lösende (cytohydrolytische), im Verdauungstracte der Pflanzenfresser thätige Enzym. Journ. chem. Soc. 1892, I, 352—364; durch Berliner Ber. **25**, Referatb. 688. Tappeiner hat bereits gefunden, dass die Cellulose im ersten Magen der Wiederkäuer umgesetzt wird und dass dabei Mikroorganismen betheiligt sind. Ob auch ein Enzym betheiligt sei, konnte nicht entschieden werden. Der Dünndarm schien bei der Umsetzung unbetheiligt zu sein; dagegen wurde im Dickdarm mit durch Mikroorganismen hervorgerufenen Fermentationen Zersetzung von Cellulose beobachtet. Verf. kommt zu dem Resultate, dass die Auflösung der Cellulosehüllen im Verdauungstracte der Pflanzenfresser durch ein mit der Nahrung zugeführtes Enzym erfolgt, dasselbe, welches vom Verf. in den Samen der Gramineen nachgewiesen wurde.

*Ferd. Klug, die Darmschleimhaut der Gänse während der Verdauung. Ungar. Arch. f. Medic 1, 114—117.

*R. A. Young, über Gelatin aus dem netzförmigen Gewebe der Darmschleimhaut und aus entkapselten Lymphdrüsen. Journ. of physiol. 18, XIV. Gegenüber Mall, welcher in netzförmigem Gewebe kein Gelatin fand, bestimmte Verf. den Gehalt in einer Darmschleimhaut vom Hund zu 0,16—0,32 %. Herter.

232. M. Berenstein, ein Beitrag zur experimentellen Physiologie des Dünndarms.

233. Ig. Grundzach, über die Asche des normalen Kothes.

---

174. **Jul. Rosenthal: Ueber Farbenreactionen des Mundspeichels**[1]. R. hat die Beobachtungen von Rosenbach [J. Th. **21**, 218] weiter verfolgt und ist dabei zu folgenden Ergebnissen gelangt: 1. Jeder Speichel gibt beim Kochen mit Salpetersäure und nachfolgendem Zusatz eines Alkali eine Farbenveränderung, die der Xanthoproteïnreaction sehr ähnlich und wahrscheinlich mit ihr identisch ist. 2. Die Intensität der Reaction hängt von dem Eiweissgehalte des Speichels ab; sie ist am grössten einige Stunden nach dem Essen, hat eine mittlere Stärke bei ganz nüchternem Magen und erscheint am schwächsten kurz nach der Einnahme der Mahlzeiten, sowie bei kachectisch-marastischen Individuen. 3. In gewissen Fällen tritt im Speichel bei Behandlung mit Salzsäure eine Rosa-Färbung, bei Behandlung mit Salpetersäure eine schöne roth-violette Farbe auf. 4. Die Bildung und Ausscheidung des Chromogens des letzterwähnten Farbstoffes ist bei normalen Menschen ohne stärkere Reizung der Speicheldrüsen nicht zu erzielen; die Farbenreaction ist in pathologischen Fällen von grösster Intensität bei Carcinom des Magens und bei starker Nephritis; bei Gesunden tritt sie nur bei besonderer Reizung der Speicheldrüsen auf, z. B. beim Rauchen, beim Genuss von Gewürz, nach Pilocarpininjectionen etc.

Andreasch.

175. **G. J. Jawein: Zur klinischen Pathologie des Speichels**[2]. J. kommt zu folgenden Schlüssen: 1. Die Speichelmenge ist bei leichten fieberhaften Krankheiten erhöht, die Fermentwirkung aber unverändert.

---

1) Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 15. — 2) Wiener medic. Presse 1892, No. 15 u. 16.

2. Bei schweren fieberhaften Erkrankungen wird die Menge des Speichels erheblich herabgesetzt, die amylolytische Wirkung aber erhöht; absolut wird aber weniger Ferment producirt. 3. Bei sehr schweren fieberhaften Erkrankungen wird der Speichel in sehr geringer Menge secernirt, auch ist die amylolytische Wirkung herabgesetzt und zwar steht die Verminderung beider in direktem Verhältnisse zur Schwere der Erkrankung. 4. Nach der Krisis steht sowohl die Menge als auch die Fermentwirkung des Speichels unter der Norm. 5. Bei länger anhaltenden, fieberhaften Erkrankungen ist die Speichelmenge nicht selten normal, ihre amylolytische Wirkung aber subnormal. 6. Bei chronischer Nephritis, bei Ascites, Scorbut, Diabetes etc. ist die Fermentwirkung herabgesetzt. Andreasch.

176. **A. Schuld: Einfluss des Speichels auf den Salzsäuregehalt des Magensaftes**[1]. Verf. studirte den Einfluss der Speichelenthaltung auf den Salzsäuregehalt seines eignen Mageninhaltes und auf denjenigen des Mageninhaltes einer genau controllirten Patientin mit völlig normalen Digestionsverhältnissen. Die Probemahlzeit, welche nach kurzem Aufenthalt im Magen (50, resp. 60 bis 75 Minuten) exprimirt wurde, bestand entweder in Zwieback mit Thee, oder in gesottenem Hühnereiweiss mit zweiprocentiger Stärkelösung. Die Versuche waren analog den von C. Sticker [J. Th. **18**, 161] angestellten; die Methode der Salzsäurebestimmung war jedoch eine andere, entsprach namentlich im Wesentlichen dem von Leo angegebenen Verfahren, mittelst welchem nur die im Mageninhaltfiltrat vorhandene Salzsäure bestimmt wurde. Der Verf. konnte die von G. Sticker aufgestellte Ansicht über »die wesentliche Bedeutung des Mundspeichels im menschlichen Organismus für die Bildung des wirksamen Magensaftes, derart, dass ein Ausfall der Mundspeichelwirkung von einer Verminderung oder Aufhebung der Magensaftsecretion gefolgt ist,« für seine zwar kurzdauernden Versuche nicht bestätigen, sucht vielmehr mit Biernacki eine eventuelle günstige Wirkung des Speichels nicht so sehr in einer specifischen Speichelwirkung selbst, sondern vor Allem in dem reflectorischen Einflusse des Kauaktes und im Verbleiben der Nahrungsmittel in der Mundhöhle, wo ihre alkalische oder zu saure Reaction gewissermaassen abgestumpft wird. Zeehuisen.

1) Invloed van het speeksel op het zoutzuurgehalte van het maagsap. Diss. Leiden. Oct. 1892.

177. **E. Biernacki: Die Bedeutung der Mundverdauung und des Mundspeichels für die Thätigkeit des gesunden und kranken Magens**[1]). Die vorliegende Abhandlung enthält eine Nachprüfung und Erweiterung der diesbezüglichen Versuche von Sticker [J. Th. **18**, 161]. Zum Probefrühstücke wurden 100—200 CC. einer 4 %igen Stärkeabkochung und 20 Grm. rohes Eiweiss verwendet. Die Versuche stellte Verf. an sich selbst, an einem gesunden Diener und an einem Patienten mit nervöser Dyspepsie an, derart, dass morgens nach Ausspülung des Magens das Probefrühstück mittelst der Schlundsonde eingeführt wurde, während der Speichel in ein Gefäss gespuckt wurde. Nach 20 Minuten wurde der Mageninhalt ausgehebert, der Magen ausgespült, nun dasselbe Probefrühstück gegessen und auch der Mundspeichel verschluckt; darauf folgte die 2. Ausheberung des Mageninhaltes. Im Magensaft wurden die üblichen Bestimmungen gemacht, bei der Vergleichung der peptischen Kraft wurde gleicher Salzsäuregehalt (0,14—0,16 %) hergestellt. Aus 10 Versuchen ergab sich zunächst, dass die motorische und secretorische Leistungsfähigkeit des Magens unter normalen Verhältnissen beim Einnehmen der Nahrung durch den Mund unter Beimischung von Speichel viel besser ist, als nach der Einführung derselben durch die Sonde beim gleichzeitigen Ausschluss der Beimischung von Speichel zur Nahrung. Bei 12 Kranken mit gestörter Magenverdauung war im Allgemeinen das Resultat dasselbe, doch ergab sich folgendes: 1. Der pathologische Magen reagirte auf die Nahrung mit dem Speichel sowohl motorisch wie secretorisch in quantitativ geringerem oder demselben Grade, wie der Gesunde; 2. es war entweder motorische oder secretorische Steigerung der Magenarbeit wahrnehmbar; 3. das Verhalten der Magenverdauung blieb eigentlich in beiden Fällen d. h. sowohl mit oder ohne Speichel dasselbe. Ueberhaupt scheinen die Versuche dafür zu sprechen, dass die Einnahme der Nahrung durch den Mund mit Speichel viel wichtiger und unentbehrlicher für genügende Enzymproduction bei pathologischem, als bei normalem Magen ist. — Den direkten Beweis. dass die geschilderten Wirkungen dem Speichel zukämen, suchte Verf. in der Art zu führen, dass der Speichel dem Probefrühstück

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. **21**, 97—117.

zugesetzt und dieses dann durch die Schlundsonde eingeführt wurde. Die Resultate waren im Ganzen wenig entscheidend. Nun wurde von dem Patienten die Nahrung im Munde portionenweise durchgekaut und das so vorbereitete Probefrühstück mit der Sonde eingeführt, worauf kein Speichelzufluss in den Magen mehr stattfand. In allen Versuchen reizte die durchgekaute und durch die Sonde eingeführte Nahrung den Magen ebenso stark, wie das beim Einnehmen der Nahrung durch den Mund zu beobachten war. Diese Versuchsreihe beweist, dass eine wesentliche und hauptsächliche Rolle bei der Wirkung des Speichels der Durchgang der Nahrung durch die Mundhöhle spielt; man darf ferner behaupten, dass der entleerte Mundspeichel an sich selbst und der Speichel, der nach dem Verschlucken der Nahrung in den Magen aus dem Munde her eintritt, von weit geringerer, sogar untergeordneter Bedeutung in dieser Beziehung ist. — Es zeigte sich ferner, dass die schwach alkalische Reaction des Probefrühstücks (durch das Eiweiss bedingt) durch das Kauen im Munde vorwährend abnahm und ganz neutral wurde. Man kann diese Thatsache auch an reinem Wasser bemerken, welches einige Zeit (25—30 Sec.) im Munde behalten wird; es reagirt, mit Phenolphtaleïn geprüft, nachher deutlich sauer. Stellt man ähnliche Versuche mit schwachen Säure- oder Sodalösungen an, so nimmt die Acidität resp. Alkalescenz ab. Es scheint mithin festgestellt zu sein, dass der Mundhöhle eine die Nahrungsreaction regulirende Eigenschaft zukommt, speciell, dass die Mundhöhle der zu durchkauenden Nahrung schwach saure Reaction zu geben versucht. Versuche haben auch ergeben, dass eine sogar sehr schwach alkalische Reaction der Nahrung für den Magen durchaus ungeeignet ist und dass der Magen am besten arbeitet, wenn die zugeführte Nahrung neutral oder schwach sauer reagirt. Es scheint aber die Aufgabe der Mundverdauung zu sein, der Nahrung eine für den Magen geeignete Reaction zu geben.

Andreasch.

178. **Daccomo und Tommasoli: Ueber die Gegenwart eines verdauenden Fermentes in Anagallis arvensis**[1]). Eine Be-

[1]) Sulla presenza di un fermento digestivo nell' Anagallis arvensis. Annali di chim. e di farm. **16**, 20.

obachtung von Vertreibung zahlreicher harter Warzen durch das Kraut von A. gab die Ursache zu Untersuchungen über ein digestives Ferment in den Blättern der A. Die Verff. zerrieben eine kleine Quantität zunächst in einem Mörser und brachten sie in Berührung mit rohem Fleisch und Fibrin. Nach 4—5 Stunden begannen sich diese zu erweichen, nach 36 Stunden zeigte sich eine vollständige Lösung. Nunmehr isolirten die Autoren das wirksame Princip durch Ausfällung des wässerigen Extractes mit Alcohol. Sie erhielten dabei durch Wiederholung derselben Procedur und durch Trocknen bei gewöhnlicher Temperatur über Schwefelsäure eine weisse amorphe Masse mit einem leichten Hefegeruch. Sie löst sich leicht klar in Wasser und hinterlässt 11 $^0/_0$ Asche; sie enthält 12 $^0/_0$ N, 45 $^0/_0$ C, 2,56 $^0/_0$ S. Das gewonnene Product erweicht das Fibrin nach 4—5 und löst es in 36 Stunden. Das Ferment von A. wirkt nicht auf Stärke ein. Auch scheint es sich mit der Zeit zu verändern.

Rosenfeld.

179. **Paul Plósz: Bemerkungen zu Prof. Leo Liebermann's Theorie der Magenverdauung**[1]. 180. **Leo Liebermann: Antwort auf obige „Bemerkungen"**[2]. 181. **Paul Plósz: Replik**[3]. 182. **Leo Liebermann: Duplik**[4]. Ad 179. Plósz erklärt die Hypothese Liebermann's, derzufolge die Salzsäure des Magensaftes aus den Chloriden durch Einwirkung der Kohlensäure entsteht, wobei das entstandene kohlensaure Natron vom sauer reagirenden Lecithalbumin der Magenschleimhaut gebunden und erst allmählich wieder abgegeben wird, vorzüglich aus dem Grunde für hinfällig, weil, wie er meint, das Lecithalbumin gar nicht sauer reagirt. Die sauere Reaction rührt nach seiner Ansicht nur daher, dass die Salzsäure des zur Darstellung jenes Körpers verwendeten künstlichen Magensaftes nicht ausgewaschen und die Substanz nicht genügend hoch getrocknet war. — P. stützt diesen seinen Ausspruch nicht etwa auf irgend einen Versuch mit Lecithalbumin, sondern auf einen mit Filtrirpapier, den er wie folgt beschreibt: Wenn man ein in einem Trichter befindliches Papierfilter mit Salzsäure füllt, die Salzsäure abfliessen lässt und dann mit kaltem oder warmem Wasser wäscht, so findet man, dass das Waschwasser bald neutral wird. Drückt man nun blaues Lakmuspapier auf das Filter, besonders dorthin, wo es 3-fach zusammengelegt ist, so findet man, dass es stark sauer reagirt, weil, wie Plósz meint, die Salzsäure nur

---

[1]) Orv. hetilap, 1892 p. 196. — [2]) Ebendaselbst p. 211. — [3]) Ebendas. p. 226. — [4]) Ebendas. p. 239.

äusserst schwer auszuwaschen ist. Dasselbe wäre nach P. beim Lecithalbumin der Fall gewesen. Ad 180. In seiner Antwort zeigt L. zunächst, dass P. die Thatsache unbekannt war, dass die meisten Sorten von Filtrirpapier Harzsäuren und harzsaure Salze enthalten, so dass sie entweder schon von vorneherein sauer reagiren oder aber dann, wenn die harzsauren Salze durch eine Säure zersetzt werden, so dass freie Harzsäure ausgeschieden wird, welche durch Waschen mit Wasser kaum zu entfernen ist. Nicht etwa zurückgehaltene Salzsäure ist daher die Ursache der sauren Reaction des Filtrirpapiers, sondern Harzsäure. L. empfiehlt P. denselben Versuch mit destillirtem Wasser anzustellen. Bei den meisten, besonders feineren Sorten von Filtrirpapier findet man, dass sie aufgedrucktes blaues Lakmuspapier röthen. Da man aber noch einwenden könnte, dass diese Papiere noch von der Fabrication her Säure enthalten, so mag man auch noch folgenden Versuch anstellen: Man tauche Filtrirpapier, welches nur sehr schwach oder kaum sauer reagirt in mit Kohlensäure gesättigtes destillirtes Wasser und lasse es darin etwa 1/4 Stunde. Dann nehme man es heraus und trockne es recht lange, z. B. bei 120° C., befeuchte es dann wieder mit Wasser, und man wird finden, dass es stark sauer reagirt. Also auch die Kohlensäure hatte die harzsauren Salze zersetzt und freie Harzsäure abgeschieden. — Auch ein mit Colophoniumlösung getränktes, dann getrocknetes und mit Wasser befeuchtetes Papier reagirt intensiv sauer. Die Harzsäure enthaltenden Papiersorten binden auch Alkali und reagiren mit solchen behandelt alkalisch. L. zeigt ferner, dass das Lecithalbumin mit kaltem oder heissem Wasser bis zum Verschwinden der Chlorreaction ausgewaschen und 2 Stunden bei 120, 150 ja selbst bei 180° C. getrocknet, unverändert stark sauer reagirt, und dass es überhaupt kein Chlor enthält, wovon man sich beim Schmelzen mit chlorfreiem, salpetersaurem und kohlensaurem Natron überzeugen kann. — Die Einwendungen von P. haben sich demnach als irrthümliche erwiesen und wurde er zu diesen durch die falsch gedeuteten auf Unkenntniss der einschlägigen Verhältnisse beruhenden Versuche mit Filtrirpapier verleitet. Ad 181 und 182. (In seiner Replik erklärt P., dass sein Filtrirpapier genügend gereinigt war, nicht sauer reagirte und dass daraus die Salzsäure vollkommen ausgewaschen werden konnte, so dass es nachher nicht mehr sauer reagirte. L. weist in seiner Duplik auf den Widerspruch hin, der darin besteht, dass nach der ersten Angabe die Salzsäure nicht auszuwaschen war, nach der letzten aber vollkommen). Des weiteren behauptet P., dass L. nur den rohen Verdauungsrückstand der Magenschleimhaut untersucht resp. analysirt habe, ohne irgend eine Reinigung zu versuchen und dass demzufolge auch die Angabe, dass das Lecithin und Albumin nicht als einfaches Gemenge, sondern als eine Art chemischer Verbindung aufzufassen wäre, werthlos sei. Auch behauptet P., dass L. sich nicht davon überzeugt habe, ob der Körper von Magensaft noch weiter angegriffen wird. Dem gegenüber zeigt L. in seiner Antwort, dass

diese Angaben nicht richtig sind. P. hat übersehen, dass der Verdauungsrückstand in Sodalösung gelöst, wieder ausgefällt und weiter gereinigt wurde. Allerdings wurde auch der rohe, d. h. mit Wasser, Alcohol und Aether extrahirte Rückstand untersucht und analysirt, (von dem angegeben war, dass er sich bis auf unbedeutende Reste in Sodalösung vollkommen löst), und zwar darum, weil man sehen wollte, ob und wie sich das gegenseitige Verhältniss von Lecithin und Albumin nach Einwirkung der Sodalösung ändert. (In seiner Replik erklärt P. übrigens, dass es sich hier um ein „Missverständniss" handelt.) Auch jener Vorwurf, dass sich L. nicht davon überzeugt hätte, ob das Lecithalbumin von künstlichem Magensaft weiter noch angegriffen werde, entbehrt der Begründung, da ausdrücklich angegeben ist, dass der so dargestellte Körper in Magensaft nicht mehr verdaulich ist. Was aber die Frage anbelangt, ob das Lecithin mit den Eiweissstoffen wirklich in chemischer Verbindung gedacht werden kann, so gründete L. seine Ansicht auf die nahe Uebereinstimmung der elementaren Zusammensetzung der Lecithalbumine aus verschiedenen Darstellungen und Fractionen, sowie auf andere Erscheinungen (Unverdaulichkeit in Magensaft, Schwierigkeit, die beiden Bestandtheile durch einfache Lösungsmittel des Lecithins zu trennen). Weiter erklärt P., dass das Lecithalbumin nur mit Lecithin verunreinigtes Nucleïn sei. Er hat Lecithalbumin mit Alcohol gut ausgekocht und dann im alcoholischen Auszug Lecithin gefunden. Den Rückstand (von dem übrigens nicht angegeben ist, ob er bei weiterem Auskochen mit Alcochol, nicht noch weiter Lecithin abgegeben hätte) hat er mit „starker" (concentrirter?) Salzsäure gekocht, um Stearinsäure abzuspalten, aber keine solche erhalten. Dem gegenüber erklärt L., dass er zwar einstweilen nicht absolut leugnen wolle, dass das Lecithalbumin vielleicht in kleinen Mengen noch einen anderen nucleïnartigen Körper enthält, dass er sich aber davon bisher nicht überzeugen konnte. — Er habe in seiner Arbeit angegeben, dass das Lecithalbumin nach tagelangem Auskochen mit Alcohol nur mehr wenig, aber allerdings immer noch etwas Phosphorsäure enthält. Es sei ihm aber kein Nucleïn bekannt, welches in Alcohol löslich wäre. Andererseits fand er auch nach 20-maligem Auskochen im alcoholischen Auszug immer noch einen lecithinartigen Körper. P. wendet sich ferner gegen die Angabe L.'s, dass die Magenschleimhaut mit Kohlensäure behandelt sauer reagirt und schreibt die sauere Reaction der Kohlensäure zu, welche in's Gewebe schnell hinein diffundirt, aber nicht so schnell wieder heraus kann. L. weist zunächst darauf hin, dass die durch Kohlensäure bewirkte Reaction mit einer, durch andere Säuren bewirkten, bei einiger Aufmerksamkeit bekanntlich nicht verwechselt werden kann und dass er übrigens auf das Auswaschen der mit Kohlensäure behandelten, auch zerhackten Magenschleimhaut, die grösste Sorgfalt verwendet habe. Auch gegen jene Versuche wendet sich P., welche darthun sollen, dass eine Salzsäurebildung bei Einwirkung von Kohlensäure

auf Kochsalz auch experimentell nachzuweisen ist. L. hat gezeigt, dass kohlensäurehaltiges Wasser allein von Kupferoxyd nur minimale Spuren löst, Kochsalzlösung aber gar nichts, während bei Combination beider Lösungen und unter sonst vollkommen gleichen Verhältnissen beträchtliche, quantitativ bestimmbare Kupferoxydmengen in Lösung gehen. Die gelöste Kupferoxydmenge nimmt sowohl bei steigendem Kohlensäure-, wie bei steigendem NaCl-gehalt der Kohlensäure und Chlornatrium enthaltenden Flüssigkeiten zu. P. behauptet nun, diese Versuche beweisen nichts, weil kohlensäurehaltiges Wasser auch allein Spuren von Kupferoxyd löst. L. macht in seiner Antwort P. darauf aufmerksam, dass es sich ja nicht darum handelt, ob kohlensäurehaltiges Wasser eine minimale Spur von Kupferoxyd zu lösen vermag oder nicht, sondern darum, ob bei übrigens gleicher Concentration, mehr in Lösung geht, wenn gleichzeitig Kochsalz vorhanden ist, welch letzteres allein nicht einmal so viel löst wie kohlensäurehaltiges Wasser. Gegen L.'s Hypothese selbst hat P. vorzüglich Folgendes einzuwenden: Wie kommt es, dass die Kohlensäure das Lecithalbuminnatrium erst nach Beendigung der Verdauung, also erst dann zersetzt, wenn ihre Massenwirkung zu Folge ihrer geringeren Menge, eine kleinere ist? und warum zersetzt die entstandene Salzsäure nicht sofort wieder die entstandene Lecithalbuminnatronverbindung? P. hat übersehen, dass L. auf diese Einwände in seiner Arbeit schon Rücksicht genommen und in der starken Quellung der Natronverbindung, ein Schutzmittel gegen die zu rasche, und die Secretion von HCl störende Einwirkung jener Säuren erblickt. Auch hat er übersehen, dass L. die Zerlegung jener Natronverbindung durch Kohlensäure nicht auf die Zeit nach Beendigung der Verdauung beschränkt, sondern ausdrücklich sagt, dass eine solche auch während derselben stattfinden kann, aber vielleicht darum nicht ausgiebiger wird, weil die Schleimhaut noch viel freies (saueres) Lecithalbumin enthält, welches Alkali natürlich wieder unter Aufquellung zu binden vermag. Ist nun das Lecithalbumin der Schleimhaut nach der Verdauung abgesättigt, so kann kein Alkali mehr gebunden werden. Das vorhandene Lecithalbuminnatrium wird nun langsam und allmählich zersetzt, und dieser Process wird durch die bei geringerer Kohlensäuremenge auch nur sehr geringe NaCl-Zersetzung nicht wesentlich gestört. Man kann sagen, es müssen da bisher nicht näher bekannte Gleichgewichtsgesetze zur Wirkung gelangen. Weiter wendet P. ein, dass auch in den Nieren und Muskeln Salzsäure entstehen müsste, wenn es wahr wäre, dass sie sich bei Einwirkung von Kohlensäure auf Kochsalz bilde. Dies könne aber nicht richtig sein, weil noch Niemand gesagt hat, dass er anderswo, als im Magen freie Salzsäure gefunden habe. P. erklärt jedoch gleichzeitig, „dass man theoretisch freilich annehmen muss, dass Kohlensäure die Chloride zersetzt". L. betont in seiner Duplik, dass P. grundsätzlich Etwas leugnet, von dem er selbst sagt: „dass es theoretisch anerkannt werden müsse". Ferner meint L., dass der Umstand, dass man bisher anderswo als

im Magen keine Salzsäure gefunden habe, nicht beweist, dass sie sich nirgend anderswo bilden könne. Uebrigens hätte man wahrscheinlich auch nicht danach gesucht. Die Struktur, der histeologische Bau der verschiedenen Organe, kann übrigens von grossem Einfluss sein auf die Zusammensetzung ihrer Secrete. L. Liebermann.

183. **A. Bertels: Ueber den Einfluss des Chloroforms auf die Pepsinverdauung**[1]. Der Einfluss des Chloroforms wurde an künstlichen Verdauungsgemischen mit verdünntem Hühnereiweiss geprüft, nachdem vorher durch eine Kjeldahl'sche Stickstoffbestimmung der Eiweissgehalt festgesetzt worden war; die Menge des verdauten Eiweisses (Pepton + Propepton) wurde ebenfalls aus dem Stickstoffgehalte berechnet. Aus drei Versuchen zieht B. folgende Schlüsse: 1) Die verdauungshemmende Kraft des Chloroforms tritt in jedem Versuche hervor. 2) Dieselbe steigt beträchtlich, je länger das Chloroform Zeit gehabt hat, auf das Pepsin einzuwirken. 3) Auch durch den längeren Contact des Pepsin mit Salzsäure scheint sich eine Schädigung desselben zu ergeben. Ebenso wirkt das blosse Durchleiten von Luft durch eine Pepsinsalzsäurelösung schädigend auf die Wirksamkeit derselben ein. Diese Versuche wurden mit künstlichem Finzelberg'schen Pepsin angestellt. In Verdauungslösungen, die aus frischer Schweinemagenmucosa hergestellt sind, ist weder durch Chloroform noch durch Luftdurchleitung eine ähnliche Wirkung zu erzielen. Andreasch.

184. **Max Flaum: Ueber den Einfluss niedriger Temperaturen auf die Functionen des Magens**[2]. Der Einfluss niederer Temperaturen wurde zuerst an künstlichen Verdauungsgemischen studirt. Es zeigte sich, dass das Neutralisationspräparat bei der Verdauung von gekochtem Hühnereiweiss auftrat bei 40 ° in $1^1/_2$—2 St., bei 16,5 ° in $2^1/_4$ St., bei 10 ° in 3—$3^1/_4$ St., bei 5—6 ° in 8 St. schwach, am nächsten Tage deutlich, und bei 0 ° endlich nach 2—3 Tagen. Weitere Versuche mit albumose- und peptonfreiem Magensafte ergaben: Bei 40 ° sind Acidalbumin und Albumose nach 2 St., Pepton nach $2^1/_4$ St. nachweisbar; nach 48—50 ° fehlt das

1) Virchow's Arch. **180**, 497—511. — 2) Zeitsch. f. Biologie **28**, 433—449.

Neutralisationspräparat. Bei 16—17 ° findet sich Acidalbumin nach $2^1/_4$ St., Albumosen und Peptone nach $2^1/_2$ St., das Acidalbumin verschwindet erst nach 4 Tagen. Bei 10 ° finden sich Albumosen und Peptone nach $5^1/_2$—6 St., bei 5—6 ° nach 20 St., bei 0 ° geht die Verdauung sehr langsam vor sich, sie ist erst nach 14—15 Tagen beendet. Bei colorimetrischer Schätzung der Verdauungsproducte, welche bei verschiedenen Temperaturgraden erhalten worden waren (mittelst Xanthoproteïnreaction) liess sich kein quantitativer Unterschied erkennen. — Fröschen wurden nach gründlicher Magendurchspülung Eiweissscheibchen in den Magen gebracht und dieselben theils bei Zimmertemperatur, theils auf Eis aufbewahrt. Bei ersteren war am nächsten Tage alles verdaut, bei letzteren liess sich selbst nach 14 Tagen keine Verdauung erkennen. Aehnliches ergab sich bei 4—5 °, während bei 10 ° normale Verdauung constatirt werden konnte. Das negative Resultat erklärt sich durch die fehlende Secretion. Die Grenztemperatur, bei welcher noch Secretion stattfindet, liegt bei 8 °. — Nachdem Versuche mit eiweissfreiem Pepton ergeben hatten, dass dasselbe bei Zimmertemperatur im Magen des Frosches theilweise zu Eiweiss regenerirt wird, wurde die Einwirkung niederer Temperatur untersucht, wobei sich als Resultat ergab, dass die Regeneration nur innerhalb derselben Grenzen stattfindet, innerhalb welcher eine Secretion statthat. — Bezüglich des Einflusses der Kälte auf die Bewegungen des Magens liess sich keine besondere Regelmässigkeit constatiren. Andreasch.

185. **Ellenberger und Hofmeister: Zur Verdauung der Stärke im Magen des Hundes**[1]). In Ergänzung und Fortsetzung ihrer früheren Versuchen [J. Th. **21**, 267) berichten Verff. über die Veränderungen, die während der ersten 30 Min. nach Fütterung mit gekochter Stärke (Reis) im Magen des Hundes vor sich gehen. Trotz der für die Ptyalinwirkung sehr günstigen Verhältnisse (0,01 % HCl und 0,25 % Milchsäure) war bei dem einen ausgeführten Versuche keine Spur einer Verzuckerung der Stärke im Magen nachweisbar. Es geht daraus mit Sicherheit hervor, dass bei Hunden

1) Separatabdr. a. d. Ber. ü. d. Veterinärwesen im Königr. Sachsen f. d. J. 1891, 7 pag.

die amylolytische Verdauungsperiode fehlt oder ganz unwesentlich ist. In einem zweiten Versuche wurde ein Hund mit gemahlenem rohem Reis und ausgekochtem Fleisch gefüttert und 30 Min. nach der Nahrungsaufnahme getödtet. In der Mitte des Magens fanden sich 0,33 % Zucker im Inhalte, im Anfange des Darmes 0,25 %. Es wird also bei ungekochtem, stärkemehlhaltigem Nahrungsmittel auch im Hundemagen das in den Nahrungsmitteln enthaltene saccharificirende Ferment wirksam und verzuckert einen Antheil des Stärkemehls. Beim Kochen der Nahrungsmittel wird das Ferment getödtet, wodurch auch die Stärkeverdauung entfällt. — Da Versuche am Schweine ergeben hatten, dass der Hafer ein viel kräftiger wirkendes Ferment enthält als der Reis, wurde auch am Hunde geprüft, ob hier derselbe Unterschied bestehe. Die Zuckermenge im Magen des Hundes 1 St. nach der Nahrungsaufnahme war zwar gering, aber immerhin um ein wenig höher, als unter denselben Umständen bei Reisfütterung; auch dieser Versuch zeigt, dass im Hundemagen die Stärke verdaut wird, wenn die Nahrungsmittel in rohem, ungekochten Zustande genossen werden. Andreasch.

186. **Ellenberger und Hofmeister: Ueber die Function der Drüsen des Schlundkopfes und des Schlundes**[1]. Verff. haben beim Hunde und bei anderen Hausthieren die Schleimhäute des Schlundes auf das Vorhandensein von Fermenten geprüft; um oberflächlich absorbirte Fermente auszuschliessen, wurden die Häute so lange mit Eiswasser gewaschen (zur Verhütung der Fäulniss), bis dasselbe Stärkekleister nicht mehr verzuckerte. Dann wurden die zerhackten Häute mit 0,2 %igem Carbolwasser durch 24—48 St. oder mit Glycerin durch 6—8 Tage extrahirt und die gewonnenen Extracte auf ihren Fermentgehalt geprüft. Es ergab sich, dass die in Frage stehenden Organe (Tonsillen, Pharynx, Oesophagus vom Rind, Schaf, Hund, Pferd und Schwein) weder ein proteolytisches, noch ein fettspaltendes Ferment enthalten. Nicht so zweifellos gestaltet sich die Antwort auf die Frage nach der Gegenwart eines amylolytischen Fermentes. Beim Schweine haben die Schleimhäute der genannten

[1] Separatabdr. a. d. Ber. ü. d. Veterinärwesen im Königr. Sachsen. 1891, 5 pag.

Organe durchgängig Kleister verzuckert. Bei den anderen Thieren scheinen die untersuchten Theile kein amylolytisches Ferment zu enthalten. Andreasch.

187. **S. A. Pfannenstiel: Untersuchungen über die Resorptionsfähigkeit der Magenschleimhaut bei Kindern**[1]. Nach der nur unwesentlich modificirten Methode von Penzoldt-Faber hat Verf. die Resorption im Magen von Kindern, die weniger als 1 Jahr alt waren, zu studiren versucht. Etwa $2^1/_2$ bis 3 Stunden nach der letzten Nahrungsaufnahme wurden 0,2 Grm. Jodkalium, in Wasser gelöst, per Os gegeben und dann der Harn alle 5—10 Minuten durch Catheterisation aufgesammelt. Als Ergebniss der Untersuchung an 20 gesunden Kindern fand P., dass das Jodkalium nach 15—20 Minuten oder spätestens nach 25 Minuten im Harne nachweisbar war. Die Resorption geschah also ein wenig langsamer als bei Erwachsenen. Bei 50 Kindern, die an mehr oder wenig starken dyspeptischen Störungen litten, konnte P. das Jodkalium erst nach 25—45 Minuten in dem Harne nachweisen, die Resorption war also bei den kranken Kindern etwas verzögert. Hammarsten.

188. **Zdzislaw Szydlowski: Ueber das Verhalten des Labenzym im Säuglingsmagen**[2]. Die Herausbeförderung des Mageninhaltes wurde mit Schlundsonde bewirkt, und der nicht filtrirte Inhalt auf seinen Gehalt an Labenzym durch frische Kuhmilch (5 CC. von 38—38,5°, 5—10 Tropfen Inhalt) geprüft. Es ergab sich: Das Alter des Kindes steht in keinem Zusammenhang mit dem Vorkommen des Labenzyms. Bei den jüngsten, nur einige Stunden alten Säuglingen konnte man es eben so sicher nachweisen, wie bei älteren Säuglingen. Das Enzym fand sich sowohl in dem Inhalte des absolut nüchternen Magens, wie auch zur Zeit der Verdauung. Die Reaction des Mageninhaltes oder das Vorkommen der freien Salzsäure in dem Mageninhalte scheinen in keinem ursächlichen Zusammenhange mit dem Vorkommen des Labenzyms zu stehen; denn es fand sich in

---

1) Undersökningar öfver magslemhinnaus resorptionsförmagä hos späda baern, Nordiskt Med. Arkiv. Bd. 24. 1892. — 2) Prager medic. Wochenschr. 1892, No. 32.

dem alkalisch, neutral oder amphoter reagirenden Inhalte ebenso sicher, als in dem sauer reagirenden. Es liess sich in gleicher Weise auch bei kranken Kindern nachweisen. — Die Methoden zum Nachweise des Labzymogens nach Hammarsten, Leo, Boas, Klemperer scheinen Verff. nicht einwurfsfrei zu sein: ein Nachweis des Zymogens wäre nur in der Weise denkbar, wie er von Arthus und Pagès durchgeführt wurde. Diese haben gefunden, dass, wenn man die Magenschleimhaut mit destillirtem Wasser macerirt, die Flüssigkeit keine Caseification hervorruft, dass diese aber eintritt, wenn die Extraction mit 1—2 $^0/_0$ Salzsäure vorgenommen wurde. Zusatz frischer Frauenmilch zur frischen Kuhmilch verzögert das Zustandekommen der Caseification und bewirkt, dass die Abscheidung nicht als festes Coagulum, sondern in Form lockerer Gerinnsel zu Stande kommt. Diese Eigenschaft der Frauenmilch wird durch Kochen aufgehoben. Andreasch.

189. **G. Hoppe-Seyler: Zur Kenntniss der Magengährung mit besonderer Berücksichtigung der Magengase**[1]. Mit Hilfe eines eigenen, im Originale abgebildeten Apparates hat H. bei verschiedenen Magenkranken die im Magen vorfindlichen Gase aufgesammelt und analysirt. In 13 von 22 untersuchten Fällen von Magendilatation wurde ein aus Kohlensäure und Wasserstoff zusammengesetztes Gasgemenge im Magen gebildet; dasselbe ist brennbar. Diese Wasserstoffentwicklung beruht auf Buttersäuregährung und findet noch statt, wenn auch der flüssige Inhalt einen Gehalt von 0,2 $^0/_0$ Salzsäure besitzt. Bei Abwesenheit von freier Salzsäure war gewöhnlich eine grössere Kohlensäuremenge in dem Gase vorhanden. Die meisten im Magen gefundenen Hefearten (Rosahefen) führen zu keiner deutlichen Gasbildung. Oft enthält der Magen nur verschluckte Luft, der ein Theil des Sauerstoffs entzogen und etwas Kohlensäure beigemengt ist. Andreasch.

190. **Franz Kuhn: Ueber Hefegährung und Bildung brennbarer Gase im menschlichen Magen**[2]. Die Resultate der Arbeit lassen

---

1) Deutsch. Arch. f. klin. Medic. **50**, 82—100. — 2) Zeitschr. f. klin. Medic. **21**, 572—606; auch deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 49 u. 50.

sich in folgende Sätze zusammenfassen: 1. Unter den abnormen Gährungsproducten im menschlichen Magen gewinnt neben Milchsäure, Buttersäure etc. auch die Bildung von Gasen als diagnostisches Mittel eine Stellung. Die Gase bestehen aus Kohlensäure, Stickstoff, Sauerstoff, Wasserstoff und Sumpfgas. 2. Die Bildung von Gasen ist ein Zeichen hochgradiger Stagnation, findet sich demnach nur bei starker mechanischer Insufficienz. 3. Die Gasbildung überhaupt, wie namentlich die Bildung brennbarer Gase, ist nicht als eine besondere Seltenheit anzusehen. 4. Die Gasbildung ist sehr gut ausserhalb des Körpers im Gährkölbchen festzustellen. 5. Die Entwicklung der Pilze, welche Ursache der Gasbildung sind, geht im Magensaft trotz dem Vorhandensein von Salzsäure vor sich, selbst wenn letztere über die Norm vermehrt ist. 6. Die Gasbildung steht in innigem Zusammenhange mit dem Vorhandensein von Hefepilzen im Magen, daneben wirken aber wahrscheinlich noch andere Pilze mit. 7. Die Gasbildung ist jedenfalls auch im Stande, die Ectasie sehr wesentlich zu vermehren (aus 1 Liter Mageninhalt wurden in einigen Stunden 4 Liter Gas erhalten.) 8. Die Gasbildung kommt gerne bei Krankheiten vor, bei welchen die Salzsäure nicht vermindert, sondern vermehrt ist; namentlich scheint sie gerne bei Fällen von Hypersecretio continua vorzukommen. — Von Mitteln, welche zur Unterdrückung der Gasbildung in Betracht kommen können, wurden untersucht: Borsäure, in den möglichen Concentrationen ohne Wirkung, Carbolsäure und Kreosot verhindern in Lösungen von 1:1000 die Gasbildung nicht ganz, Aqua chlori hemmt erst in 10 % Lösung, Salicylsäure und Saccharin entfalten eine starke desinficirende Kraft, erstere schon bei einer Verdünnung von 0,0005 %, letzteres bei 0,05 %.

Andreasch.

191. **I. Boas: Ueber das Vorkommen von Schwefelwasserstoff im Magen**[1]. B. hat in 6 Krankheitsfällen von Ectasie das Auftreten von Schwefelwasserstoff im Mageninhalte constatirt; in einem Falle wurde dessen Menge zu 0,000417 % bestimmt. Gleichzeitig war der Urin stets reich an Indican, aber frei von Schwefelwasserstoff. Jedenfalls hat man es hier mit einer bacteriellen Zer-

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 49, pag. 1110—1112.

setzung des Eiweisses zu thun. Da in jedem Falle Salzsäure nachgewiesen werden konnte, so geht daraus hervor, dass die Zersetzung der Eiweisskörper nicht immer an das Vorhandensein einer alkalischen Reaction geknüpft ist. Verf. stellt die Sätze auf, dass 1. die Gegenwart freier Salzsäure in reichlicher Menge weder das Auftreten von Kohlehydratvergährung, noch das von Eiweisszersetzung zu verhindern vermag; 2. trotz Fehlens freier oder auch gebundener Salzsäure Kohlehydratgährung bezw. Eiweisszerfall durchaus fehlen kann; 3. die wichtigste Bedingung für das Auftreten der genannten Gährungsprozesse die Stagnation des Mageninhaltes darstellt. — Die Einführung von schwefelsauren Alkalien (Carlsbader- oder Marienbaderwasser) könnte mitunter eine Bedingung zur Bildung von Schwefelwasserstoff abgeben; mindestens wurde dieser nachgewiesen, als man zu in Gährung begriffenen Mageninhalten Natriumsulfat zusetzte und die Michung in den Wärmeschrank brachte. Andreasch.

192. **Th. Rosenheim: Ueber das Vorkommen von Ammoniak im Mageninhalt**[1]. Der frisch durch die Sonde entleerte Mageninhalt wurde filtrirt, nach der Neutralisation mit etwas Essigsäure und conc. Tanninlösung enteiweisst, und das klare Filtrat zur Ammoniakbestimmung nach Schlösing verwendet. Dabei zeigte sich, dass in den Magensäften Gesunder in allen Phasen der Verdauung und nach Einnahme der verschiedensten Nahrungsmittel grössere Menge von Ammoniak, meist 0,1—0,15 $^0/_{00}$, vorhanden waren. In diesen Grenzen schwankten auch die Werthe bei Magenkrankheiten, wurden aber gelegentlich auch höher gefunden. In salzsäurehaltigen Magensäften ist dementsprechend mehr als doppelt so viel (NH_3:HCl = 17 : 36,5) Salzsäure durch Ammoniak gebunden; die so neutralisirten Salzsäuremengen betragen durchschnittlich mindestens 10 $^0/_0$ der im Filtrate nachweisbaren Gesammtmenge. Wahrscheinlich entstammt das Ammoniak direct dem Drüsensecrete, es kann aber auch durch Eiweisszersetzungen entstehen. — Salzsäurebestimmungen, die darauf beruhen, dass man das Gesammtchlor und das an anorganische Basen gebundene feststellt, geben daher keine vollkommen genauen Resultate. Dies trifft das Verfahren von Hayem und Winter, sowie auch das von Martius und Lüttke. Andreasch.

[1]) Centralbl. f. klin. Med. 13, No. 39, pag. 817—819.

193. E. Salkowski: **Ueber die Bindung der Salzsäure durch Amidosäuren**[1]). Durch die Angaben von Th. Rosenheim und F. A. Hoffmann [J. Th. **21**, 204 und 221] über die Wirkung der Amidosäuren auf die Verdauung angeregt, hat S. diese Frage näher studirt. Nach den Versuchen ist es nicht mehr gestattet zu sagen, dass die Gegenwart von Amidosäuren bedeutungslos ist, ebenso unrichtig wäre es aber auch, ganz allgemein auszudrücken, dass die Amidosäuren Salzsäure binden und die Verdauung stören, da sie dies nur unter bestimmten Verhältnissen thun. Der Sachverhalt ist folgender: Die Amidosäuren (Leucin, Glycocoll) sind unter günstigen Verhältnissen bei Anwendung von Fibrin in nicht zu grosser Quantität ohne Einfluss auf die Pepsinverdauung, also auf die Salzsäure, selbst dann, wenn die Verdauungszeit bis auf wenige Stunden abgekürzt wird, sie können aber einen verzögernden Einfluss ausüben, also Salzsäure binden, wenn bei gleichzeitiger Abkürzung der Verdauungszeit die Quantität des Fibrins soweit gesteigert wird, dass auf 100 Grm. Verdauungsflüssigkeit etwa 3 Grm. trockenes Fibrin kommen oder wenn ein schwerer verdaulicher Eiweisskörper, wie Hühnereiweiss, angewendet wird. Die Störung hält sich stets in mässigen Grenzen, sodass vom Fibrin mehr als $^9/_{10}$, bei Anwendung von Hühnereiweiss mehr als $^2/_3$ des normalen verdaut werden. Die Quantität des Verdauungssubstrates im Verhältniss zur Verdauungsflüssigkeit ist ein neues Moment, das bei weiteren Versuchen über störende Einflüsse stets berücksichtigt werden muss. Andreasch.

194. A. Mizerski und L. Nencki: **Die Bestimmung der freien Salzsäure im Mageninhalte**[2]). M. u. N. geben zwei Methoden zur Bestimmung der freien Salzsäure an. 1. Eine bestimmte Menge des Mageninhaltes (5 CC.) wird mit überschüssigem Normal-Na_2CO_3 neutralisirt, dann verdampft und verkohlt, um die Salze der organischen Säure in Na_2CO_3 überzuführen. Der Rückstand, welcher KCl, NaCl, Na_2CO_3, $Mg_3(PO_4)_2$, $Ca_3(PO_4)_2$ enthält, wird in überschüssiger $^1/_{10}$ N.-HCl gelöst; der nicht neutralisirte Theil der Salzsäure wird durch $^1/_{10}$ N.-NaOH bestimmt. Die Berechnung der freien HCl wird nach folgen-

1) Virchow's Arch. **127**, 501—518. — 2) Gazeta Lekarska. Nr. 33, pag. 614, 1891.

der Formel ausgeführt: $Z = R \times 0{,}00365$; $R = A - B$, wo A die zuerst in CC. bestimmte Menge der Na_2CO_3-Lösung, auf $^1/_{10}$ N.-HCl berechnet, B die Menge des Na_2CO_3, welches sich im Rückstande nach Verdampfung des Mageninhaltes findet und durch $^1/_{10}$ N.-HCl bestimmt wird, bezeichnet. 2. Das zweite Verfahren beruht auf Bestimmung des Chlors durch $^1/_{10}$ N.-Ag NO_3; erstens im durch $^1/_{10}$ N.-NaOH neutralisirten Mageninhalte und zweitens im Mageninhalte, in welchem die HCl nach dem Verdampfen entwichen ist. Die Differenz der verbrauchten CC. $^1/_{10}$ N.-Ag NO_3 entspricht der Menge der freien HCl. Pruszyński.

195. **A. Mizerski und L. Nencki: Kritische Uebersicht der Methoden zur Bestimmung des Salzsäuregehalts im Magensafte**[1]. Verff. haben sich zur Aufgabe gestellt, drei Methoden, welche vorzugsweise in der klinischen Praxis angewandt werden, zu prüfen, nämlich: 1. die Sjöqvist'sche Bariummethode, 2. die Seemann-Braun'sche und 3. die Prout-Winter'sche chlorometrische. Ad 1: die Sjöqvist'sche Methode kann, auf Grund der Versuche, welche von Dmochowski im Laboratorium L. Nencki's angestellt worden sind, nur bei gelinder Verkohlung des Mageninhaltes mit $BaCO_3$ zur Anwendung kommen. — Ad 2: die alkalimetrische Methode betrachten die Verff. als eine einfachere und zur klinischen Praxis geeignetere. Bei den vergleichenden Versuchen mit der Methode Seemann's und mit der von den Verff. angeführten chlorometrischen Methode stimmten die erhaltenen Zahlen überein; in einigen Fällen aber ergab die alkalimetrische Methode höhere Zahlen (von 0,006—0,012 auf 100 Mageninhalt), was gewöhnlich stattfindet bei den Magensäften mit verhältnissmässig grossem SO_4H_2-Gehalt, welche Säure aus dem Schwefel der Eiweisskörpern während des Glühens entsteht; dieser Fehler lässt sich jedoch beseitigen durch Fällung des Eiweisses und des Peptons aus dem alkalisirten Safte mit Tannin. Nach Abfiltriren und Abwaschen des Niederschlages wird das Filtrat wie die primäre Lösung behandelt. Zur Bestimmung der Acidität des Magensaftes empfehlen Verff. das Phenol-

1) Gazeta Lekarska, 1892. No. 17, 18, pag. 357, 384 u. Arch. d. soc. biol. (l'Institut de méd. exp. à St. Petersburg) 1, 235—257.

phtaleïn. Was die Bedeutung der latenten HCl betrifft, so haben die durchgeführten Untersuchungen ergeben, dass 100 Th. Pepton mit 16 Th. HCl sich verbinden. Diese Verbindung ist constant und unterliegt nicht einer Dissociation, d. h. zerlegt sich nicht bei dem Verdampfen bei 100°; die entsprechenden Versuche mit HBr ergaben, dass 1 Th. Pepton sich wenigstens mit 2 Th. HBr verbindet. Die mit dem Pepton im Verhältniss von 16:100 verbundene HCl zeigt alle Eigenschaften der freien HCl; sie lässt sich mit der Lauge acidimetrisch bestimmen und giebt alle für freie HCl charakteristischen Reactionen (Congo, Methylviolett, Günzburg's Reagens etc.), verliert jedoch diese Eigenschaften in dem Maasse als Pepton zum Saft hinzugesetzt wird. — Ad 3: Auf Grund der mit künstlichem Safte mit der Methode Prout-Winter's und der alkalimetrischen angestellten Untersuchungen kommen die Verff. zu der Ueberzeugung, dass die alkalimetrische Methode am meisten der Aufgabe entspreche, denn 1. giebt diese Methode die Möglichkeit der Bestimmung aller Bestandtheile des Mageninhaltes und somit giebt sie ein klares Bild des Magenmechanismus, und 2. ist sie einfach, genau und leicht anzustellen. — Angesichts der Thatsache, dass die Verbindungen der HCl mit organischen Körpern als Hauptproduct der Verdauung von Eiweisskörpern erscheinen und gewissermaassen die Peptonisationsfähigkeit des Magens anzeigen, erachten die Verff. alle Methoden, welche sich auf die ausschliessliche Bestimmung von freier HCl beschränken, als ungenügend um so mehr, da alle mit Ausnahme der Hoffmann'schen und Jolles'schen Methoden auf dem falschen Grundsatze der acidimetrischen Bestimmung mit Hülfe der Farbstoffreagentien beruhen. Es ist bekannt, dass die Anwesenheit von Milch, Zucker, Stärke, Dextrin, Eiweiss, Pepton in gewissem Ueberschusse theilweise oder ganz das Auftreten der charakteristischen Reaction hemmt. Pruszyński.

196. **E. Biernacki: Ueber den Werth von einigen neueren Methoden der Mageninhaltsuntersuchung, insbesondere über das chlorometrische Verfahren von Winter-Hayem**[1]. B. beweist in der vorliegenden Abhandlung, dass die Winter-Hayem'sche Me-

[1]) Centralbl. f. klin. Medic. 13, 409—416.

thode [J. Th. **21**, 223] ganz falsche Resultate liefert betreffs der ganzen Salzsäuremenge im Magensafte. Die Quantität der chemisch freien Salzsäure bestimmt man nach diesem Verfahren sehr genau und entsprechen die erhaltenen Werthe den Resultaten mit Phloroglucin-Vanillin, Resorcin-Zucker etc. Da aber die quantitative Bestimmung der chemisch freien Salzsäure im Mageninhalte für klinische Zwecke eigentlich bedeutungslos ist, so kann der Winter-Hayem'schen Methode nur eine sehr beschränkte Anwendung zugestanden werden. Analysirt man Gemische, die aus bekannten Mengen Salzsäure, Milchsäure, Essigsäure, Pepton und Chlormetallen hergestellt wurden, so erhält man genau die Salzsäurewerthe, die zum Versuche genommen worden sind, wie Verf. durch eigene Versuche nachweist. Tabellarisch mitgetheilte Versuche mit dem Mageninhalte von Kranken zeigen, dass die in Frage stehende Methode viel grössere Werthe für die Gesammtquantität an Salzsäure gibt, als nach dem Sjöqvist-Jaksch'schen und Leo'schen Verfahren erhalten werden, weiter aber, was entscheidend ist, dass die Methode sehr oft höhere Salzsäure- als Aciditätswerthe in demselben Mageninhalt nachweist. Da letztere bedingt sind durch die Anwesenheit der freien und gebundenen Salzsäure, der Milch- und Fettsäuren und der Phosphate, so kann es bei richtiger Methode nie vorkommen, dass man höhere Salzsäure- als Aciditätswerthe erhält. Nach Winter-Hayem soll auch die an Ammoniak gebundene Salzsäure durch ihre Methode gefunden werden· was aber von geringem Einflusse sein kann, da Chlorammonium im Mageninhalte nur in sehr geringer Menge oder gar nicht vorkommt. Der wichtigste Fehler der Methode ist nach B. der, dass dieselbe die Anwesenheit der sauren Phosphate gar nicht berücksichtigt. Setzt man einer salzsäurehaltigen Flüssigkeit Na_2HPO_4 zu, so entstehen saure Phosphate, wobei die Salzsäurequantität ab, die der Chlorsalze dagegen zunehmen muss. Daher giebt die Sjöqvist-Jaksch'sche und die Leo'sche Methode desto weniger Salzsäure in künstlichen Gemischen, je mehr Phosphat zugesetzt worden war. Dagegen wurde bei dem Verfahren Winter's keine derartige Schwankung wahrgenommen, auch wurde keine Zunahme des »fixen Chlors« gefunden. (Tabelle im Originale). Die

Fehlerquelle der Winter'schen Methode liegt darin, dass dabei die Chlorsalze bei saurer Reaction bestimmt werden. Zur Bestimmung darf aber nur eine alkalische Flüssigkeit verdampft werden, sonst geht ein gewisser Theil von Chlor unter dem Einflusse von sauren Phosphaten und anderen beim Verkohlen entstehenden sauren Producten, die aus den Chlorsalzen bei der Veraschung Salzsäure austreiben, verloren. Dementsprechend lässt das Winter-Hayem'sche Verfahren weniger „fixes" Chlor im Mageninhalte finden, als thatsächlich vorkommt, anderseits wird dadurch mehr Salzsäure erwiesen, denn die ganze Salzsäuremenge wird durch Subtraction der Chloride vom Gesammtchlor erhalten. Auf Grund seiner Erfahrungen empfiehlt Verf. für klinische Zwecke besonders das Leo'sche Verfahren, welches weniger zeitraubend ist als das von Sjöqvist-Jaksch und gleich gute Resultate ergibt.

Andreasch.

197. **Langermann: Ueber die quantitative Salzsäurebestimmung im Mageninhalt**[1]). Nach L. hat man bei Magensaftuntersuchungen vor Allem die Gesammtsalzsäure und dann die an Eiweisskörper gebundene resp. die freie Säure zu bestimmen. Von den bisherigen Methoden geht ein Theil nur auf die Bestimmung der freien Salzsäure allein, ein Theil wieder auf die der Gesammtsalzsäure hinaus; erst die Methode von Hayem-Winter [J. Th. **21**, 223] giebt einen genauen Einblick in alle einzelnen Componenten. Verf. hat in einer langen Reihe von Versuchen an natürlichen Magensäften sowie an künstlichen Gemischen die Methoden von Hayem-Winter, von Lüttke [J. Th. **21**, 218] zur Bestimmung der Gesammtsalzsäure, von Mintz [J. Th. **19**, 225 und **21**, 223], von Cahn-v. Mering und von Leo einem vergleichendem Studium unterworfen. Bei der Hayem-Winter'schen Methode erhielt Verf. mitunter Resultate, die mit der qualitativen Prüfung nicht übereinstimmten, öfter war sogar bei vorhandener freier Salzsäure „Chlore fixe" grösser als „Chlore totale", was aber Verf. einem Versuchsfehler zuschreibt. [Vergl. die Einwürfe von E. Biernacki gegen diese Methode, vorstehendes Referat. Ref.] Auch mit der Cahn-

[1]) Virchow's Arch. **128**, 408—444.

v. Mering'schen, sowie der Leo'schen Methode wurde mitunter Uebereinstimmung nicht erzielt. Im Ganzen kommt Verf. zu dem Endresultate, dass die Hayem-Winter'sche Methode an und für sich ganz brauchbare Resultate liefert, da Controlbestimmungen unter einander gut übereinstimmen; aber im Vergleiche mit den anderen Methoden treten häufig bedeutende Differenzen auf, worüber Näheres im Originale. Für die Praxis könne nur das Verfahren von Mintz in Betracht kommen, da die anderen Methoden zu complicirt oder zu ungenau seien, für wissenschaftliche Studien sei aber nur das Hayem-Winter'sche Verfahren geeignet. — Verf. führt weiter einen Vorschlag von Biedert an. Da wo freie Salzsäure vorhanden ist, kann man die freie und gebundene Salzsäure nach Leo oder Sjöqvist und die freie allein nach Mintz bestimmen; die Differenz beider Werthe gibt über die Grösse der gebundenen Säure Aufschluss. Für die Praxis dürfte es mitunter genügen, bei fehlender freier Salzsäure die Menge der Salzsäure zu ermitteln, die noch bis zur Sättigung des Magensaftes fehlt. Man titrirt den Magensaft soweit mit 0,1-Normalsalzsäure, bis eben die Phloroglucinvanillinreaction eintritt und hat dann nach Abzug von 1 CC. Decinormalsalzsäure für 100 CC. Magensaft die Menge der dem Saft fehlenden combinirten Salzsäure. Da nach dem Ewald'schen Probefrühstück nach 50 Minuten etwa 0,135 $^0/_0$ HCl vorhanden sind, so kann man durch Abzug des gefundenen Deficits die gebundene Salzsäure annähernd bestimmen. Andreasch.

198. **A. Kossler: Beiträge zur Methodik der quantitativen Salzsäurebestimmung im Mageninhalt**[1]. Verf. hat die jetzt üblichen Methoden der Salzsäurebestimmung im Mageninhalte einem vergleichenden Studium unterworfen, auf Grund dessen er zu folgenden Schlüssen kommt: 1. Die Methode der quantitativen Salzsäurebestimmung von Hoffmann [J. Th. **19**, 256 und **21**, 219] ermöglicht nur die Bestimmung der freien Salzsäure und gibt hierbei, sowohl in der zuerst angegebenen Ausführungsweise mit Rohrzucker als auch in der späteren Modification mit Methylacetat sehr exacte Resultate; hingegen gibt sie keinen Aufschluss über die Menge der

[1] Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 91—116.

an Eiweiss gebundenen Säure. K. befindet sich in diesem Punkte im Gegensatze zu Hoffmann, der nur die wirklich freie Salzsäure für physiologisch wirksam hält. 2. Die Methode von Winter [J. Th. **21**, 223] kann für die Summe der freien und der an organische Bestandtheile gebundenen Salzsäure zu hohe Werthe geben; als hauptsächlichste Quelle dieses Fehlers ist der Umstand zu betrachten, dass beim Abdampfen und Veraschen einer Flüssigkeit, welche zweifach saures Phosphat und Chloride der alkalischen Erden enthält, Salzsäure entweicht; die Menge des an Mineralbestandtheile gebundenen Chlors wird zu klein gefunden. Da nun bei der Methode von Winter die Menge der Salzsäure aus der Differenz der gesammten, und der an Metall gebundenen Chlormenge ermittelt wird, so muss der Werth für die freie Salzsäure zu hoch ausfallen. 3. Die Methode von Braun [Leube, specielle Diagnostik der inneren Krankheiten 2. Aufl. 1889, pag. 234] liefert für die Salzsäure zu hohe Werthe, da in der für die Salzsäure ermittelten Aciditätsgrösse zugleich die Acidität des zweifach sauren Phosphats inbegriffen ist. 4. Dagegen ermöglicht es die Methode von Leo [J. Th. **19**, 248], die Menge der physiologisch wirksamen Salzsäure neben zweifach saurem Phosphat mit für klinische Zwecke befriedigender Genauigkeit festzustellen; organische Säuren müssen, falls vorhanden, entfernt werden, was am vortheilhaftesten durch Extraction mit Aether geschieht. 5. Die quantitative Bestimmung der Salzsäure nach Sjöqvist ist bei Gegenwart von Phosphaten mit unvermeidlichen Verlusten an Salzsäure verbunden. es ist daher bei Gegenwart von Phosphorsäure von der Anwendung dieser Methode Abstand zu nehmen. Andreasch.

199. **v. Mierzynski: Ueber die Bedeutung der Günzburgschen Probe auf freie Salzsäure**[1]). Bei der Untersuchung von Mageninhalt kommen oft Fälle vor, wo mit Methylviolett, Tropäolin, Congoroth etc. der Nachweis freier Salzsäure nicht gelingt, während die Proben von Günzburg und Boas ein positives Resultat ergeben. Verf. hatte sich gelegentlich anderer Versuche eine chlorfreie, freie Phosphorsäure enthaltende Lösung von Calciumphosphat dargestellt. Es wurde verdünnte Phosphorsäure tropfenweise mit Kalkwasser versetzt, wobei die Flüssigkeit anfangs

1) Centralbl. f. klin. Medic. **18**, 433—434.

klar blieb in Folge der Bildung von löslichem einbasischem Calciumphosphat: $2 H_3PO_4 + Ca(OH)_2 = Ca(H_2PO_4)_2 + 2 H_2O$. Weiterer Zusatz von Kalkwasser bewirkt Niederschlag unter Bildung von zweibasischem Phosphat: $Ca(H_2PO_4)_2 + Ca(OH)_2 = 2 CaHPO_4 + 2 H_2O$. Hier kann freie Phosphorsäure nicht mehr vorhanden sein, da sonst das zweibasische Salz sich nicht bilden würde. Das $Ca(H_2PO_4)_2$ enthaltende Filtrat röthet Lakmus, verändert Congoroth, Methylviolett, Tropäolin und Methylorange nicht, liefert aber mit Phloroglucin-Vanillin oder Resorcinzucker die characteristischen Spiegel. — Diese Thatsache erklärt die oben berührten Fälle, wo die Proben von Günzburg und Boas ein positives Resultat geben; dadurch wird die diagnostische Bedeutung dieser Proben einigermaassen eingeschränkt, da saure Phosphate einen häufigen Bestandtheil des Mageninhaltes bilden.

Andreasch.

200. **Z. v. Mierzynski: Ueber die Bestimmung der Salzsäure im Mageninhalt**[1]. Verf. weist nach, dass für die Bestimmung der Gesammtacidität im Mageninhalt sich ausschliesslich Phenolphthaleïn als Indicator eignet, welches Reagens organische Säuren und saure Salze anzeigt. Was die Salzsäurebestimmung anbetrifft, so hält der Verf. das Verfahren nach Seemann [J. Th. **12**, 248] für das einfachste, dabei ist aber Methylorange als Indicator anzuwenden, weil es blos die Säuren, nicht aber die sauren Salze anzeigt. Wird nach Bestimmung der Salzsäure derselbe Mageninhalt mit Phenolphtaleïn titrirt, dann gibt die angewendete Anzahl der CC. der Natronlauge die Menge der sauren Phosphate an, im Sinne der Gleichung: $MgH_4P_2O_8 + 2 MgCl_2 + 4 NaOH = Mg_3P_2O_8 + 4 NaCl + 4 H_2O$. Auf die Weise lassen sich in derselben Probe Salzsäure (Methylorange) und die sauren Phosphate (Phenolphtaleïn) bestimmen.

Pruszyński.

201. **B. Tschlenoff: Zur quantitativen Bestimmung der freien Salz- und Milchsäure für practische Zwecke**[2]. Zunächst wird der filtrirte Mageninhalt mit Congopapier geprüft. Ist die Färbung azurblau, so ist freie Salzsäure sicher vorhanden; es werden dann 5—10 CC. Mageninhalt mit 0,1-Normalnatron so lange titrirt, bis die Günzburg'sche Reaction negativ ausfällt. Bei einiger Uebung wird man aus der Intensität der Blaufärbung sowie der gefärbten Ringe bei der Phloroglucinvanillinreaction annähernd die Grenze der freien Salzsäure treffen, ohne viele Proben machen

1) Gazeta Lekarska. 1892, No. 42, pag. 885. — 2) Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte **22**, 108—112.

zu müssen. T. nimmt diejenige Zahl der CC. an, bei welcher die Reaction zuerst ausgeblieben ist, wodurch sich, wie näher ausgeführt wird, derselbe Werth ergibt, den Mintz der Berechnung zu Grunde legt [J. Th. **19**, 255]. Hat man so die freie Salzsäure quantitativ bestimmt, und prüft man wieder mit Congopapier, so erhält man oft eine schwächere Blaufärbung, welche nach Verf. nur von Milchsäure herrühren kann. [Siehe folgendes Referat.] Man titrirt also weiter mit der Natronlauge, indem man von Zeit zu Zeit ein kleines Streifchen Congopapier eintaucht. Auf diese Weise erhält man die Menge der Milchsäure. Specielle Versuche haben ergeben, dass im Magensafte, wenn beim Titriren die Congoreaction zuerst ausbleibt, noch 0,6—0,5 ‰ freier Milchsäure sich vorfinden. Uffelmann's Reagens zeigte Milchsäure noch bei 0,2—0,3 ‰, Lakmus bei 0,5—0,6, Congoroth erst bei 0,7 ‰ an. — Hat man die freie Milchsäure quantitativ bestimmt, so titrirt man weiter, entweder mit Phenolphtaleïn oder mit Lakmus: doch muss in jedem Falle der Indicator angegeben werden, da die Werthe sonst um 8—10 % differiren können. Hat man die Gesammtacidität, so ergibt die Differenz mit dem für Milchsäure gefundenem Werthe, die Gesammtacidität der Salzsäure, aus der sich leicht die Menge der gebundenen Salzsäure finden lässt. Nach T. findet sich die Milchsäure viel häufiger und auch in grösseren Mengen im Mageninhalte, selbst bei schwacher Hyperacidität, als man bisher angenommen hat. Andreasch.

202. **B. Tschlenoff: Zur Bestimmung der freien und gebundenen Salzsäure im Magensafte**[1]). Zur Bestimmung der freien Salzsäure im Magensafte ist vor Allem die Hayem-Winter'sche Methode geeignet, für die qualitative Farbstoffreaction haben wir besonders zwei Reagentien, das Günzburg'sche Reagenz und das Congoroth, welche beide annähernd dieselbe Empfindlichkeit (0,036—0,02 ‰) zeigen. Verf. hat in vielen Magensäften die quantitative Bestimmung der freien Salzsäure mit diesen beiden Reagentien und zugleich nach der Winter'schen Methode ausgeführt, aber durchaus keine übereinstimmenden Resultate erhalten. Es wurden nun Versuche mit einer Lösung von Eiweiss (10 %) angestellt. Als zu 5 CC. dieser Lösung 2 CC. einer $^{1}/_{10}$-Normalsalzsäure gefügt wurden, zeigte sich deutliche Blaufärbung mit Congo, ebenso war die Phloroglucinvanillinreaction sehr deutlich. Beim Zurücktitriren mit Lauge ergab sich, dass die Günzburg'sche Reaction nicht mehr eintrat bei Zusatz von 1 CC. Lauge, während die Blaufärbung noch bei Zusatz von 1,5—1,6 Lauge erkennbar war. Es zeigte mithin Congo viel weniger an Eiweiss gebundene und dementsprechend mehr freie Salzsäure an. Verf. hat diesen Unterschied früher auf Milchsäure bezogen [vorst. Referat], was jetzt als nicht richtig erkannt wird. Als in 5 CC. der Eiweisslösung + 2 CC. $^{1}/_{10}$-

1) Correspondenzbl. f. Schweizer Aerzte **22**, 735—739.

Normalsalzsäure die Bestimmung der freien und gebundenen Salzsäure vorgenommen wurde, ergab sich folgendes Resultat:

	geb. HCl.	freie HCl.
Congo	0,5	1,5
Günzburg . . .	1,0	1,0
Winter	1,3	0,7

Aus einem angestellten Verdauungsversuche schliesst nun Verf., dass die Congoreaction zu hohe Werthe anzeigt für freie Salzsäure, indem eine Mischung, welche nach dieser Reaction noch 0,5 CC. freie Salzsäure enthalten sollte, keine Verdauung von Fibrin bewirkte. Die Günzburg'sche Reaction zeigt bei positivem Ausfall stets auch physiologisch wirksame, freie Salzsäure an. Die Methode von Winter gibt stets etwas kleinere Werthe als die letztere. Andreasch.

203. **Buzdygan und Gluzinski: Beitrag zur Microscopie des Mageninhaltes**[1]). Auf Grund einiger Hundert microscopischer Untersuchungen des Mageninhaltes, behaupten B. und G., dass schon aus dem microscopischen Bilde das Fehlen oder die Gegenwart der HCl erkannt werden kann. Bei Vorhandensein der HCl finden sich in dem Präparat neben den Speiseresten, ausser den von Jaworski beschriebenen Körnchen, Schleim- und Exsudat-Körperchen noch Epithelzellen in verschiedenen Degenerationsstadien. Die Menge der Körnchen, die sich von den Exsudatkörperchen bei Gegenwart von HCl befreien, hat keinen diagnostischen Werth, da diese Körnchen von den Zellen der Respirationsorgane, wie der Mundhöhle herstammen können. Nebst den Plattenepithelien (aus der Mundhöhle) und cylindrischen (von der Magenschleimhaut) constatirt man fast in jedem Mageninhalt die Gegenwart von rundlichen Zellen wie auch vieleckigen, deren Protoplasma nicht sichtbar ist, oder nur granulirt erscheint. In Gegenwart von HCl werden diese Gebilde schon nach einigen Minuten modificirt: die granulirten Zellen verwandeln sich in homogene. Der Kern, der anfangs in der Mitte steht, wird randständig und endlich vollkommen frei. Bei Fehlen nun der HCl sieht man in diesen Zellen ein dunkelgranulirtes Protoplasma. Die oben beschriebenen Elemente sind nach Behauptung der Verff. pepsinogene Zellen (Hauptzellen.) Pruszyński.

---

[1]) Przegląd Lekarski, 1891, No. 49, S. 613.

204. **F. Blum: Ueber die Salzsäurebindung bei künstlicher Verdauung** [1]. In einer Reihe künstlicher Verdauungsversuche wurde constatirt: 1. Dass Salzsäure von Fibrin, sowie von Propepton und Pepton gebunden wird. 2. Dass die Festigkeit der Bindung von den Anfangsproducten zu den Endproducten der Verdauung hinwächst. 3. Dass die Endproducte (Peptone) mehr von vorhandener freier Salzsäure binden, als die Durchgangsformen, Acidalbumin + Propepton. Auch wenn keine freie Mineralsäure vorhanden ist, sondern nur Säurealbumine, hört der Verdauungsprocess nicht auf. 4. Bezüglich der Menge der gebundenen Salzsäure wurde gefunden, dass 100 Grm. trockenes Fibrin eine Acidität verbrauchen, welche 2500 CC. 0,1-Normallauge entspricht; dies wären etwa 9100 CC. Salzsäure von 1 $^0/_{00}$. Ein Frühstück von 170 Grm. sehnenfreiem Fleische (= 40—45 Grm. Trockengewicht) würden 3 L. $1^1/_4$ $^0/_{00}$ Salzsäure aufbrauchen. Für einen täglichen Eiweissbedarf von 100 Grm. würden zur Magenverdauung gut 4,5 L. Salzsäure von 2$^0/_{00}$ täglich nothwendig sein. 5. Salzsäure allein bringt das Fibrin zur Quellung und langsamen Auflösung unter Bildung von Acidalbumin und Propepton; das Ferment (Pepsin) allein bleibt auf neutrale Propeptonlösung ohne Einwirkung. Fehlt nur die freie Salzsäure, so vermag Pepsin aus den intermediären Producten Pepton zu bilden.

Andreasch.

205. **L. Sansoni: Beitrag zur Kenntniss des Verhaltens der Salzsäure zu den Eiweisskörpern in Bezug auf die chemische Untersuchung des Magensaftes** [2]. Den Eiweisskörper des Magensaftes kommt bekanntlich die Eigenschaft zu, einen Theil der vorhandenen Salzsäure zu binden. Ueber diese sauren Combinationen weiss man folgendes: 1. In den der Dialyse unterworfenen Magensäften oder Gemischen von Salzsäure und Eiweissstoffen dialysirt die Salzsäure nicht so gut und so schnell, wie in den einfach wässrigen Salzsäurelösungen. 2. Das Gleiche geschieht bei der Destillation: die Salzsäure der Magensäfte oder der Gemische von Salzsäure und Eiweissstoffen geht erst am Ende der Operation in's Destillat über,

[1] Zeitschr. f. klin. Medic. **21**, 558—571. — [2] Berliner klin. Wochenschr. 1893, No. 42 u. 43 pag. 1043 u. 1084.

während die der wässrigen Lösungen sogleich übergeht. — Die eigenen Experimente des Verf.'s zeigen: 1. dass die wässrige Lösung von Eiweiss aus dem Hühnerei die Eigenschaft hat, eine gewisse Quantität Salzsäure zurückzuhalten oder zu verbergen. 2. Dass diese Eigenschaft nicht nur von der Neutralisation einer geringen Menge Salzsäure durch den Alkaligehalt der Eiweisslösung abhängt, sondern dass sie mehr als alles Andere dem Eiweisse selbst innewohnt. 3. Dass ein Verhältniss besteht zwischen dem Verlust an Acidität und der in den verwendeten Eiweisslösungen enthaltenen Stickstoffmenge, d. h. je concentrirter die Eiweisslösung ist, desto mehr Acidität wird verborgen. 4. Dass dieser Verlust an Acidität sowohl bei der Phloroglucinvanillinmethode als bei Anwendung von Phenolphtaleïn sich bestätigt, besonders bei ersterem Reagens. 5. Dass das im Handel vorkommende Pepton, sowie künstlich dargestelltes nur bei der Phloroglucinmethode die Acidität der zugefügten Salzsäure verbirgt; es scheint, dass die geringe Menge Chlor, die das Eiweiss aufnehmen kann, sich nach vollzogener Umwandlung des Eiweisses in Pepton von demselben entbindet und in den Zustand des sauren Chlors zurückgeht. 6. Dass in den Zwischengraden der Peptonisation des Eieralbumins der Aciditätsverlust der Salzsäure im Verhältniss steht zu der Dauer der künstlichen Verdauung und demnach zu der in Pepton umgewandelten Albuminmenge. 7. Dass in den Gemischen von Albuminlösung und Salzsäure, auch wenn diese letztere in so geringem Verhältniss vorhanden ist, das selbst bei Hinzufügen von Pepsin und längerem Verbleiben im Thermostaten bei 38° die Peptonisation gar nicht oder nur sehr langsam erfolgt, die verborgene Acidität nicht wieder erlangt wird. 8. Dass auch durch längeres Verweilen eines Gemisches von Albuminlösung und Salzsäure, ohne Pepsin, bei 38° die verlorene Acidität nicht wieder erlangt wird. Eine weitere Reihe von Versuchen ergab: 1. Die Acidität von Salzsäure-Eiweissgemischen geht beim Trocknen bei 100—110° zum Theil oder ganz verloren. 2. Die zu Verlust gehende Säuremenge hängt offenbar von dem Verhältnisse der Säure zur Eiweissmenge ab; je grösser die Säuremenge ist, desto geringer ist der Aciditätsverlust: in Gemischen mit sehr geringer Menge Salzsäure und verhältnissmässig viel Eiweiss ist der Aciditätsverlust ein

vollständiger. 3. Die Acidität von Pepton-Salzsäuregemischen geht beim Eindampfen nicht verloren, wenn die Säuremenge nicht zu gross ist. 4. Die Acidität der Gemische von Salzsäure und in Pepton umgewandeltem Eiweiss geht theilweise verloren, wenn die Peptonisation eine vollständige ist, doch scheint kein constantes Verhältniss zwischen der verlorenen Acidität und der Peptonmenge zu bestehen. 5. Das in Säurealbumin umgewandelte Eiweiss verhält sich wie die einfachen Gemische von Salzsäure und Eiweisslösung. 6. Werden Gemische von Salzsäure und Eiweiss bei 100—110° zur Trockne verdampft, so kann bei nicht zu geringer Säuremenge Pepton gebildet werden. — Aus einer dritten Versuchsreihe werden folgende Schlüsse gezogen: 1. Die Gemische von Salzsäure und Eiweiss oder Salzsäure und Pepton verlieren in Folge längerer Einwirkung einer Temperatur von 100—110° (8—12 St.) bis zur vollständigen Eintrocknung von ihrem Chlor nichts. 2. Das Eieralbumin hält eine bedeutend geringere Menge Chlor zurück als das Pepton; etwas mehr als die Hälfte der Menge, die das im Handel vorkommende und etwas weniger als ein Drittel der Menge, die das aus Eiweiss künstlich bereitete Pepton zurückhält. 3. Es wird vom Eiweiss oder Pepton in Folge der Eindampfung zur Trockne die gesammte Menge Salzsäure zurückgehalten, wenn diese gering ist. 4. Die vom Eiweiss oder vom Pepton des Handels, aber besonders die vom Eiweiss zurückgehaltene Menge Salzsäure ist bei gleicher Eiweissmenge um so grösser, je mehr Salzsäure im Gemisch enthalten ist. 5. Die wiederholte Zufügung von destillirtem Wasser zu den Gemischen von Salzsäure und Eiweiss mit nachfolgender Eindampfung zur Trockne hat auf die bei der Eindampfung verloren gehende Chlormenge keinen Einfluss. — Entgegen der Meinung von Mizerski und L. Nencki [dieser Band pag. 272] ist Verf. nicht der Ansicht, dass es sich um Verbindungen mit constanten Gewichtsverhältnissen handle [vergl. Punkt 4]. Es kann diese Beobachtung aber auch so erklärt werden, dass durch eine grössere zugesetzte Säuremenge bei der Eintrocknung mehr Pepton entsteht und in diesem Falle also auch mehr Chlor fixirt bleibt. »Dies ist die Basis, welche klar und deutlich darthut, dass die Grundlage der Hayem-Winter'schen Methode zum Nachweise der freien Salzsäure des Magensaftes, ent-

gegen der Annahme von Mizerski und Nencki eine irrige ist.« Die Temperatur von 100—110° verändert die Mengenverhältnisse der verschiedenen im Magensafte anwesenden Eiweisskörper und dem entsprechend variirt die sich mit den Eiweisskörpern verbindende und bei der Eindampfung entweichende Salzsäuremenge.

Andreasch.

206. **J. Winter: Der Magenchemismus im normalen und pathologischen Zustande, nach den Untersuchungen von G. Hayem und J. Winter**[1]. W. sucht die seiner Methode gemachten Einwürfe zu entkräftigen: 1. Vorhandene Phosphate können beim Veraschen auf die Chlorverbindungen einwirken und deren Bestimmung beeinflussen. Dem gegenüber wird hervorgehoben, dass die Menge der vorhandenen Phosphate nur sehr gering ist, 0,017 % P_2O_5, die Menge kann die Chloride nur um 0,008—0,009 % beeinflussen. »Vergessen dürfen wir aber nicht, dass die im filtrirten Mageninhalte befindlichen chemischen Substanzen schon reagirt haben, und desshalb das gegenwärtige chemische Gleichgewicht der Flüssigkeit schon beständig ist.« Sie können aber wegen ihrer Geringfügigkeit vollständig vernachlässigt werden. 2. Organische Säuren verdrängen beim Eindampfen mit Kochsalz niemals Salzsäure aus demselben. 3. Zur Trennung der freien Salzsäure von der organisch gebundenen hat Verf. das Eindampfen auf dem Wasserbade gewählt, da es die besten Resultate lieferte: a) geht beim Eindampfen Chlor verloren (ist also freie Salzsäure vorhanden), so ist der Rückstand stets violett gefärbt, im Gegenfalle gelb; b) geht beim Eindampfen Chlor verloren, so gibt die ursprüngliche Flüssigkeit auch alle Reactionen auf freie Salzsäure, besonders die Günzburg'sche Probe ausnahmslos; c) wird freie Salzsäure nachgewiesen, so wirkt die betreffende Flüssigkeit schnell invertirend auf Zuckerlösungen; d) wird die freie Salzsäure enthaltende Flüssigkeit bei gewöhnlicher Temperatur unter dem Exsiccator über Aetzkali stehen gelassen, so geht Chlor verloren und meistens ebensoviel, wie beim Verdampfen auf dem Wasserbade. Sind Peptone vorhanden, so ist die auf diesem Wege gefundene Salzsäure manchmal kleiner als die durch Verdampfen

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 30 u. 31.

bei Siedetemperatur. — Das öftere Zusammentreffen der Acidität und der für freie und gebundene Salzsäure gefundenen Werthe beweist, dass dem gebundenen Chlor eine äquivalente Menge von Carboxylgruppen entspricht. Nach dem heutigen Stande der Peptonlehre können hier Salzsäureverbindungen von Amidosäuren angenommen werden [R (COO H) NH_2 . HCl]. Ist A die Totalacidität, H die freie Salzsäure, C das organisch gebundene Chlor, so besteht experimentell das Verhältniss: $A = H + C$ oder $A - H = C$ oder $\frac{A - H}{C} = 1$; es wird mit α bezeichnet. Sind also mehr Säure-Gruppen als R.Cl-Gruppen vorhanden, d. h. sind nicht alle gegenwärtigen Säuren durch die Bildung von organischem Chlor bewirkt (z. B. bei Gährungsprocessen), so ist α grösser als 1. Waren die durch Cl erzeugten Säuren an Na oder Ca gebunden, so entsteht nicht organisches Cl, sondern Na Cl oder $CaCl_2$; auch in diesem Falle kann α steigen. Ueberwiegen in der Flüssigkeit die R.Cl-Gruppen die Säuren, so sinkt α unter 1. α ersetzt also das Verhältniss $\frac{R.COOH}{R.Cl}$. — Im folgenden bezeichnet T = totales Chlor, H = freie Salzsäure, F = Mineralchloride, C = gebundenes Chlor, A = Totalacidität; $\alpha = \frac{A - H}{C}$. Um sich von dem Einflusse und dem Schicksale der verschiedenen Chlorverbindungen im Mageninhalt während der Verdauung einen Begriff zu verschaffen, müssen diese Verbindungen durch verschiedene Phasen der Digestion verfolgt werden. Bei der Verwendung von destillirtem Wasser, wo die Reizung eine minimale ist, wachsen T und F sehr schnell, ihre Differenz $T - F = H + C$ bleibt aber klein; es bildet sich also in den verschiedenen Phasen der Wasserverdauung nur wenig freie HCl und organisches Chlor (H + C), meistens überwiegt F und bildet sich gar keine freie HCl. Dennoch lassen sich manchmal für T, F und H grosse Schwankungen beobachten, während für T—F die Resultate ziemlich beständig sind. Es beweist dies, dass die bewirkte Reizung eine doppelte ist: eine wahrscheinlich vasomotorische für T resp. F geltende, und eine vielleicht rein mechanische oder chemische, welche die Differenz T—F bewirkt, d. h. auf das

Drüsengewebe einwirkt. Zusammengefasst, ergeben sich folgende Resultate: 1. freie Salzsäure ist im nüchternen, normalen Magen nur selten nachzuweisen; 2. organisches Chlor ist stets vorhanden, bei der Wasserverdauung aber nur in geringer Menge; 3. die Mineralchloride (F) fehlen niemals und überwiegen sogar häufig. Demnach muss die Mineralverbindung des Chlors als die primäre angesehen werden, C und H sind nur secundäre Reactionsproducte gewisser Zellensubstanzen auf die Mineralchloride. Gibt man den Versuchsthieren feste Speisen, so wachsen in der ersten Verdauungsperiode die Totalacidität (A), das Totalchlor (T), die gebundene Salzsäure (C) und selbst H Cl (H) schnell. Nur F (Mineralchlor) sinkt oder steigt nicht über einen gewissen Werth hinaus. Und zwar besteht zwischen diesem Grenzwerthe von F und dem maximalen Werthe von T das Verhältniss $T:F=3$. Die Differenz $T-F$ ist also hier eine grosse geworden. Hat sich der Mageninhalt diesem Gleichgewichtszustande genähert, so wechseln die Resultate, F steigt jetzt, während A, T, C, H zu sinken beginnen, bis zuletzt fast nur noch F nachzuweisen ist. Mit dieser zweiten Periode beginnt die Entleerung des Magens, auch ist kein Syntonin und kein Calcium mehr nachzuweisen. Es kehrt also in dieser Periode der Magen allmählich zu dem in der Nüchternheit bestehenden chemischen Zustande zurück, in den letzten Portionen des Mageninhaltes ist der Gehalt an F ein ganz reicher und die Differenz $T-F$ eine ganz geringe. Für die Verdauung fester Speisen ergibt sich also: 1. unter den nämlichen Bedingungen sind die gefundenen Werthe recht beständig; 2. die normale Verdauung des Fleisches beim Hunde verläuft meistens, ohne dass sich freie Salzsäure nachweisen lässt, oder eine nur ganz geringe Menge. C ist also weit überwiegend und das Verhältniss $C:H$ ist stets ein ganz hohes (meistens $=\infty$). Das beweist, dass der Nachweis von freier Salzsäure nicht nothwendig ist zur Schätzung der Digestion. Im Allgemeinen ist die Summe $H+C(=T-F)$ und das Verhältniss $C:H$ für ein gewisses Quantum fester Speisen von der Reactionsfähigkeit der Magenmucosa abhängig. 3. Der Magen entleert sich normal, sobald seine Reactionsfähigkeit erschöpft ist. Ist die normale Dauer der Probemahlzeit festgestellt, so genügt meist eine Prüfung, um sich von dem fraglichen chemischen Verdauungsprocesse einen

Begriff zu machen. Dazu eignet sich die Maximalprobe am besten, das heisst die Periode, welche normal, dem Verhältnisse T:F = 3 entspricht. — Für das Ewald'sche Probefrühstück (250 Thee, 60 Brod) erhielt Verf. im Durchschnitte folgende Werthe (Milligrm. für 100 CC.):

Dauer der Digestion Minuten	Total-chlor T	Mineral-chlor F	freie H Cl H	Org.-Chlor C	Totalacidität A	α
30	255	182	0	73	75	1,02
60	321	109	44	168	189	0,86
90	284	164	14	106	126	1,05

Bei diesem Probefrühstück entspricht also die Maximalperiode der ersten Stunde. Nach 60 Minuten haben wir:

$$\frac{T}{F} = 3; \frac{C}{H} = 4; \ H + C = 212 = 2\,F.$$

Nach 30 und 90 Minuten sind: $\frac{T}{F} < 3; \frac{C}{H} > 4; H + C < 212;$ $\alpha > 0{,}86$; demnach ist die erste Periode von der letzten schwer zu unterscheiden, wäre nicht in der letzten freie Salzsäure und in der ersten viel Syntonin und auch Calcium vorhanden. — Auf die weiteren interessanten Ausführungen von vorwiegend klinischem Interesse kann hier nur verwiesen werden. Andreasch.

207. **Th. Rosenheim: Ueber die practische Bedeutung der quantitativen Bestimmung der freien Salzsäure im Mageninhalte**[1]). R. hat mittelst seiner Methode [J. Th. **21**, 221] zunächst an Gesunden Versuche angestellt, die folgendes ergaben: die Gesammtacidität wurde höher als 30 und niedriger als 60 bei vier, höher als

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 13 und 14, pag. 280 und 309.

60 bei 3 der Untersuchten (7) gefunden. Ein selbst erheblich höherer Werth als 60 beweist mithin auch bei Anwesenheit freier Salzsäure absolut nichts für das Bestehen einer Hyperacidität. 2. Nach fremden und eigenen Versuchen erscheint, abgesehen von den Schwankungen bei demselben Individuum, die Secretionsgrösse der Salzsäure ein von Fall zu Fall wechselnder Factor zu sein; die Grenzen sind ausserordentlich weite, meist zwischen 1—2 $^0/_{00}$. 3. Die Mengen der freien Salzsäure schwanken selbst in gleichen Verdauungsphasen ebenso erheblich, wie die der Gesammtsalzsäure, von der sie auf der Höhe der Verdauung stets den grösseren Theil ausmachen; sie betrugen 0,55—2,2 $^0/_{00}$. 4. Die gebundene Salzsäure ist auch unter gleichen Versuchsbedingungen keine constante, aber ihre Schwankungen sind bedeutend geringer als die der freien Salzsäure. 5. Die Schnelligkeit des Ablaufes der Verdauung wechselt in den einzelnen Fällen. Nach 60—70 Minuten trifft man gewöhnlich den höchsten Salzsäurewerth an; nach $2^1/_4$—$2^1/_2$ Stunden dürfen bei der Durchspülung keine Speisereste mehr gefunden werden, im Gegenfalle besteht motorische Insufficienz (Probefrühstück 300 Grm. Thee und 58 Grm. Weissbrod). Bei Magenkranken wurden für die freie Salzsäure Zahlen gefunden, die bei Gesunden nicht vorkamen und bald über, bald unter der Norm lagen. — Man kann Gesammtacidität und freie Salzsäure an einer Magensaftprobe bestimmen, indem man nach Feststellung des Werthes für freie Salzsäure mit Hilfe von Phloroglucinvanillin nach Hinzufügung von Rosolsäure oder Phtaleïn als Indicator die Gesammtacidität bestimmt. Die Differenz gibt die gebundene Salzsäure, die bei dem gedachten Probefrühstück 1 $^0/_{00}$ nicht überschreitet, die Milchsäure und sauren Phosphate an. — Verf. ist der Meinung, dass die Bestimmung der freien Salzsäure zusammen mit der Feststellung der Gesammtacidität für die Praxis vollkommen ausreichende Anhaltspunkte zur Beurtheilung des Chemismus gewährt, und dass dieses einfache Titrationsverfahren für die Diagnose der Sub- und Superacidität durchaus brauchbar ist und zwar würde man eine Subacidität anzunehmen haben, wo weniger als $15 = 0{,}5\ ^0/_{00}$, eine Superacidität mit Sicherheit, wo mehr als $60 = 2{,}2\ ^0/_{00}$ freier Salzsäure auf der Höhe der Verdauung nachgewiesen werden kann. Andreasch.

208. **Rich. Geigel und Ed. Blass: Procentuale und absolute Acidität des Magensaftes**[1]). Verschiedenen Patientinnen mit gesundem Magen wurde morgens eine Stunde nach Erhalt des Ewald-schen Probefrühstücks mit der Sonde eine kleine Menge Magensaft heraufgeholt, dann sofort der Magen mehreremale ausgespült, bis das Spülwasser klar abfloss. Letzteres (2 Liter) war kaum lauwarm, »um ein Abdunsten freier Salzsäure zu verhüten«. In dem unverdünnten Magensafte wurde die Salzsäure nach der Methode von Braun bestimmt, vom filtrirten Mageninhalt + Spülwasser 50 CC. im Platintiegel mit 0,1-Normal-Natronlauge im Ueberschuss versetzt, zur Trockne verdampft, verascht, die Asche in der gleichen Menge 0,1-Normalschwefelsäure gelöst, die Kohlensäure ausgetrieben und nach dem Erkalten mit Phenolphtaleïn und Natronlauge zurücktitrirt, kurz so verfahren wie beim unverdünnten Magensafte. Die Zahl der zuletzt verbrauchten CC. 0,1-Normal-Natronlauge ergibt mit 0,00365 multiplicirt die Gramme freier Salzsäure in 50 CC. des verdünnten Magensaftes. — Die mitgetheilten 41 Versuche ergeben, dass im Durchschnitte 1 Stunde nach dem Probefrühstück etwa ein halbes Gramm Salzsäure im Magen sich vorfindet, die Grenzen scheinen zwischen 0,3—0,6 zu liegen. Ferner ergibt sich, dass die absolute Salzsäuremenge durchaus nicht mit der procentualen parallel zu gehen braucht. Von den gereichten 300 CC. Flüssigkeit werden in einer Stunde bald mehr bald weniger resorbirt, sodass bald nur 110 CC. sich vorfinden, bald sogar eine Vermehrung durch ausgeschiedenen Magensaft eintritt. Aus diesem Grunde ist es durchaus unzulässig, aus der procentualen Bestimmung der Salzsäure allein einen Rückschluss zu ziehen auf die Fähigkeit des Magens, diese Säure abzuscheiden. Nur die absolute Acidität ist der Ausdruck dessen, was ein Magen auf einen bestimmten Reiz in einer gegebenen Zeit leistet, die zweite Grösse ist abhängig von dem jeweiligen Resorptionsvermögen des Magens. Andreasch.

209. **Bourget: Untersuchungen über die Magensecretion**[2]). Nach B. ist es bei der ärztlichen Magenuntersuchung besonders

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. **20**, 232—238. — [2]) Recherches sur la sécrétion gastrique. Hyperchlorhydrie et hypochlorhydrie. Receuil inaugural de l'Université de Lausanne 1892, pag. 15.

wichtig, nicht nur den procentischen Gehalt der Salzsäure im Magensaft, sondern auch die absolute Menge zu bestimmen, um eventuell bei allzu reichlichem Gehalt an Säure den alkalischen Darmsäften bei der nothwendigen Neutralisirung derselben durch therapeutische Mittel zu Hilfe zu kommen. Um zunächst die Salzsäure im Magensaft qualitativ zu bestimmen, giebt man eine Probemahlzeit (Nr. I.), welche arm ist an Albuminstoffen, 150 CC. leichten Thee ohne Zucker, mit 4 CC. Mentha-Alkohol und 20 Grm. geröstetes Brod; nach einer oder anderthalb Stunden wird der Mageninhalt entleert. Bei quantitativen Bestimmungen gibt man 100 Grm. Fleisch, fein gehackt mit Salz und Pfeffer, 50 Grm. Brod und 200 CC. magere Bouillon (Probemahlzeit II) und wartet $2^1/_2$ Stunden mit der Entleerung. (Bei längerem Warten findet man die Energie der Secretion schon wieder im Abnehmen begriffen.) Besteht Verdacht auf Hypersecretion, so wird der Magen mit einer kleinen Menge Wasser von 40° gewaschen und nach einer Stunde das Weisse von zwei Eiern hart gekocht, fein zerhackt, mit Salz und 40 Grm. Brod ohne Flüssigkeit gegeben. Nach einer derartigen Mahlzeit (III) konnte Verf. gelegentlich bis 600 CC. Magensaft mit 0,2 bis 0,3% freier oder an Eiweiss gebundener Salzsäure entleeren. Die Entleerung geschieht am besten durch eine weiche Sonde ohne Heber, mit Hilfe der Bauchpresse. Nach dem Austritt des grössten Theils des Mageninhalts werden 100 CC. kaltes Wasser eingeführt; die dadurch veranlassten Magencontractionen befördern dasselbe schnell wieder heraus. Die beiden so erhaltenen Flüssigkeiten werden gemessen und gesondert untersucht; mit $^1/_{10}$ Normalnatronlauge wird unter Anwendung von Lakmus zunächst die Acidität bestimmt, und nun lässt sich die Menge der im Magen bei der ersten Entleerung vorhanden gewesenen Flüssigkeit berechnen (vergl. J. Th. **20**, 224). Bei Bestimmung der Salzsäure wurde nach Hayem und Winter die freie Salzsäure von der organisch gebundenen getrennt. Unter normalen Verhältnissen wurden in 54 Analysen bei 10 Männern und 8 Frauen nach Probemahlzeit II folgende Grenzwerthe erhalten.

HCl im Mageninhalt

Procentisch %			Total Grm.		
Frei	Organisch gebunden	Summa	Frei	Organisch gebunden	Summa
		Männer			
0,0438	0,1825	0,2263	0,0526	0,2190	0,2716
0,0584	0,2409	0.2993	0,0934	0,3854	0,4788
		Frauen			
0,0321	0,1730	0,2051	0,0481	0,2595	0,2976
0.0428	0,2345	0,2773	0,0684	0,3752	0,4436

Die Zahlen für Männer und Frauen zeigen keine ausgesprochenen Verschiedenheiten, nur scheint der Procentgehalt bei letzteren im allgemeinen etwas schwächer zu sein. In den folgenden, pathologischen Fällen ist das Geschlecht der Patienten nicht berücksichtigt. Zur Hypochlorhydrie gehören 86 Fälle von Chlorose und Anämie, 25 Fälle von Neurasthenie, 38 Fälle von Magenerweiterung, 22 Fälle von malignen Tumoren (Carcinome und Sarkome) und 4 Fälle einfacher Atrophie. Drei Viertel der anämischen Patienten hatten Störungen der Magenverdauung, welche sich in Verminderung der Salzsäure und reichlicher Anwesenheit von organischen Gährungssäuren, besonders Milchsäure, manchmal Buttersäure aussprachen. In 18 Fällen fand sich keine freie Salzsäure, mit Abnahme der freien Salzsäure nahm die Milchsäure zu. Bei diesen Patienten war das Hämoglobin bis auf 25 bis 30 % gefallen; bei methodischer Desinfection des Darmkanals und geeigneter Diät stieg es wieder auf 90 bis 100 %, ohne Zufuhr von Eisenmitteln. Von den Neurasthenikern zeigten mehrere eine ausgesprochene Phosphaturie. Hier sowie bei Kranken mit Magenerweiterung sind die Säureverhältnisse ähnlich wie bei Chlorotischen, im erweiterten Magen finden sich reichlich Chloride, da die Salzsäure an das Alkali des Speichels und des Pylorusschleims gebunden wird. Bei malignen Tumoren findet sich während der ersten Periode Salzsäure frei, oder organisch gebunden im Magensaft, aber sie verschwindet allmählich

während die Neubildung Fortschritte macht. Trotz sorgfältigster Behandlung nimmt die Salzsäure stetig ab, ebenso wie das Körpergewicht; bei anderen Krankheiten gelingt es durch geeignete Pflege die Salzsäurebildung und das Körpergewicht zu steigern. Nur eine Ausnahme gibt es, die idopathische progressive Atrophie der Magenschleimhaut; hier gelingt es ebenfalls nicht, die gesunkene Salzsäurebildung zu heben, aber man kann die Assimilation befördern und das Körpergewicht steigern. Von einfacher Hyperchlorhydrie wurden 9 Fälle untersucht, meist mit Ulcus rotundum. Von Hypersecretion des Magensaftes mit und ohne Hyperchlorhydrie bespricht Verf. 15 Fälle, der von Bouveret und Devic so benannten Reichmann'schen Krankheit angehörend. In der folgenden Tabelle sind die Fälle mit der niedrigsten und der höchsten Salzsäureausscheidung aufgeführt.

Im Mageninhalt

Procentisch %				Total Grm.			
Salzsäure			Milchsäure	Salzsäure			Milchsäure
Frei	Organisch gebund.	Summa		Frei	Organisch gebund.	Summa	
Chlorose und Anämie							
0	0,106	0,106	0,64	0	0,212	0,212	1,28
0,013	0,183	0,196	0,16	0,015	0,220	0,235	0,19
Neurasthenie							
0	0,182	0,182	0,72	0	0,182	0,182	0,72
0,014	0,191	0,205	0	0,021	0,286	0,307	0
Magenerweiterung							
0	0,141	0,141	0,54	0	0,282	0,282	1,08
0,012	0,163	0,175	0,42	0,023	0,212	0,235	0,54
Maligner Tumor[1]							
0,032	0,201	0,233	0	0,096	0,603	0,699	0
0	0,109	0,109	0,32	0	0,187	0,187	0,57
0	0,015	0,015	0,27	0	0,146	0,146	0,27

[1]) Die hier aufgeführten drei Analysen betreffen sämmtlich einen Patienten mit Carcinom, des Pylorus und der kleinen Curvatur, dessen Zustand im Laufe von drei Monaten sich allmählich verschlechterte.

Procentisch %				Total Grm.			
Salzsäure			Milch-säure	Salzsäure			Milch-säure
Frei	Orga-nisch gebund.	Summa		Frei	Orga-nisch gebund.	Summa	
Einfache Hyperchlorhydrie							
0,145	0,213	0,358	0	0,291	0,427	0,718	0
0,182	0,258	0,440	0	0,291	0,413	0,704	0
Hypersecretion							
0,102	0,291	0,393	0	0,235	0,569	0,804	0
0,022	0,248	0,270	0	0,175	1,986	2,161	0
0,080	0,211	0,291	0	0,800	2,110	2,910	0

Herter.

210. **Ch. Contejean: Beitrag zum Studium der Physiologie des Magens**[1]). Cap. I. Verf. schlägt ein neues Verfahren vor, um den Magensaft auf freie und locker gebundene Salzsäure zu prüfen. Die Flüssigkeit wird mit Kobalthydrocarbonat übersättigt, tüchtig durchgeschüttelt, nach einigen Stunden filtrirt, bei niederer Temperatur zur Trockne verdampft; mit absolutem Alcohol extrahirt, liefert der Rückstand eine rosarothe Flüssigkeit, welche sich in der Hitze bläut, beim Erkalten die frühere Färbung wieder annimmt. Aus dieser Flüssigkeit kann man Krystalle von Kobaltchlorid gewinnen. Kobaltlactat ist im Alcohol nicht löslich. Ein rascheres Verfahren besteht darin, dass man einen Tropfen Magensaft mit Kobalthydrocarbonat übersättigt, im Uhrglas allmählich erwärmt. Bei Gegenwart von Kobaltchlorid färbt sich die Flüssigkeit in der Hitze blau; mit Milchsäure bleibt sie rosenroth. Der Magensaft der Batrachier enthält Salzsäure; beim Hunde findet sich neben viel Salzsäure immer eine geringe Menge Milchsäure. Im Hundemagensaft geschieht die Auflösung des Kobaltcarbonats äusserst langsam, was für eine lockere Bindung der Säure zu sprechen scheint (mit Leucin, im Sinne Richet's?). Wird ein

1) Contribution à l'étude de la physiologie de l'estomac. Thèse. Paris 1892, nach Centralbl. f. Physiol. 6, 839.

Frosch mit salpetersaurem Natron ($7\,^0/_{00}$), ausgewaschen, so findet man freie Salpetersäure im Magen (Prüfung mittelst Wurster's Tetrapapier). Verf. kritisirt Kühne's Theorie der Albuminspaltung bei der künstlichen Verdauung; Albumin, Syntonin, Propepton, Pepton sollen die vier aufeinander folgenden Stufen der Eiweissverdauung bilden. — Cap. II. Experimentelle Kritik von Heidenhain's Theorie der Pepsinabsonderung durch die Hauptzellen, der Säurebildung durch die Belegzellen der Labdrüsen. Die Magendrüsen des Frosches, obwohl sie nur Belegzellen besitzen, secerniren auch Pepsin (neben Salzsäure). Die Pylorusdrüsen des Hundes, welche nur aus Hauptzellen bestehen, secerniren nach Verf. gleichfalls einen sauren Saft. Die Labdrüsen der neugeborenen Katzen besitzen schon Hauptzellen, obwohl sie noch kein Pepsin bereiten. Verf. nimmt an, dass beide Zellenarten der Labdrüsen an der Bildung der Salzsäure sich betheiligen; die Hauptzellen sollen lösliches Propepsin (im Sinne Gautier's), die Belegzellen sollen unlösliches Propepsin absondern. — Cap. III. Fehlen von diastatischem und Labenzym im Oesophagus und Magen des Frosches. Alkalischer Magensaft nach Unterbindung des Truncus coeliacus beim Frosch. Alkalischer Magensaft beim Froschweibchen während des Winters, wegen der Verringerung der Magencirculation zu Gunsten des vergrösserten Eierstocks. Alkalischer oder weniger saurer Magensaft beim Hunde nach Verringerung der Circulation des Magens. Hohe Empfindlichkeit der Pylorusgegend des Magens beim Hund und beim Menschen. Nach Verschluss des Pylorus in den Hundemagen eingespritztes Ferrocyankalium erscheint erst nach 35 bis 40 Minuten im Urin. — Cap. IV. Innervation des Froschmagens. Der Vagus enthält beim Frosch: a) motorische Fasern für die Längsfasern des Magens und für die Ringfasern des Pylorus und der Cardia, b) bewegungshemmende Fasern, c) gefässerweiternde und verengernde Fasern, d) secretorische Fasern für die Säurebildung und hauptsächlich für die Bereitung des alkalischen Schleims. Der Sympathicus führt motorische Fasern für die Ringmuskeln, gefässverengernde Fasern und Hemmungsfasern der Absonderung. Die nervösen Centren der Magensaft-Absonderung befinden

sich in der Magenwand selbst. Verletzungen der Lobi optici und des verlängerten Marks rufen einen Magencatarrh mit vorübergehender Lähmung der Magenmuskeln und Dilatation des Magens hervor. — Cap. V. Innervation des Hundemagens. Folgen der Durchschneidung des Halsvagus: Verringerung der Bewegungserscheinungen der Magenwand, fortdauernde, sehr herabgesetzte Secretion eines veränderten Magensaftes, Eindringen von Galle in den Magen, Störungen der Innervation der Magengefässe. Reizung des Vagus bewirkt Secretion und Röthung der Magenschleimhaut. Reizung oder Exstirpation des Plexus coeliacus scheint keinen merklichen Einfluss auf die Magenfunction auszuüben. Aceton, welches häufig im Urin nach dieser Operation auftritt (Lustig), soll in keiner Beziehung zum Plexus coeliacus stehen. Die Aceton-Ausscheidung ist ein Symptom, welches häufig nach schweren Operationen beobachtet wird. Vollständige Enervation des Magens kommt der Durchschneidung der Nn. vagi unterhalb des Zwerchfells gleich. Die Thiere überleben beide Operationen. Schliesslich giebt Verf. einige Curven der bei einem Menschen mit Magenfistel aufgenommenen Magenbewegungen. Herter.

211. **Du Mesnil: Ueber den Einfluss von Säuren und Alkalien auf die Acidität des Magensaftes Gesunder** [1]). Einzelne Beobachtungen von Leube, Jaworski, ferner von Geigel und Abend [dieser Band pag. 299] bezeugen, dass Alkalien (kohlens. Natron) zunächst allerdings die Magensäure abstumpfen, danach aber eine nachhaltige Salzsäuresecretion hervorrufen. — Die vom Verf. über diesen Punkt angestellten Versuche wurden so ausgeführt, dass die Versuchspersonen mit dem Ewald'schen Frühstück eine bestimmte Quantität Natriumbicarbonat erhielten, worauf 1 Std. später der Mageninhalt heraufgeholt und nach der Braun'schen Methode analysirt wurde. Aus der mitgetheilten Versuchsreihe kann der Schluss gezogen werden, dass nach Verabreichung von Natriumbicarbonat der Procentgehalt des Magens an Salzsäure steigt und erst bei Einverleibung grösserer Mengen unter das Normale sinkt. Nur bei sehr hochgradiger Acidität tritt keine weitere Steigerung auf. Die gleichen Verhältnisse er-

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 49, pag. 1112—1114.

gaben sich bei Verwendung von Karlsbader Mühlbrunnen. — Des Weiteren zeigten Versuche mit verabreichter Salzsäure, dass man hierdurch den Mageninhalt säurereicher machen kann, jedoch war auch hier eine gewisse Grenze vorhanden. Andreasch.

212. **G. Marconi: Der Einfluss der Amara und der aromatischen Substanzen auf die Magensecretion und auf die Verdauung**[1]). Verschiedentliche Amara, Aromatica, Excitantia haben am Thier einen deutlichen fördernden Einfluss auf die Magensaftabsonderung. Dies erwies sich sowohl am nüchternen Magen, wenn die Arznei eingebracht wurde, wie auch, wenn das Stomachicum gleichzeitig mit einer Mahlzeit eingeführt wurde. In jedem Falle wuchs die peptische Kraft des Magensaftes, der an Menge vermehrt war, im zweiten Falle erschien die Zeit der Magenverdauung deutlich verkürzt. — Durchschnitt Verf. den Vagus beiderseits am Halse, so stieg auf Verabreichung der Stomachica die Acidität des Magensaftes noch, aber eine Vermehrung trat nicht mehr auf, und die verdauende Kraft des Magensaftes sank. Verf. schliesst aus diesem Experiment auf die Reizung der Vagusenden durch die Stomachica und nimmt eine reflectorische Anregung der Saftsecretion und der Peristaltik an. Rosenfeld.

213. **A. Tawizki: Ueber den Einfluss der Bitterstoffe auf die Menge der Salzsäure im Magensafte bei gewissen Formen von Magen-Darmcatarrhen**[2]). Es wurde geprüft: Extract. Gentianae, Species aromaticae, Quassia, Absinthum und Condurango; die Salzsäurebestimmung erfolgte nach Sjöqvist. Es ergab sich: 1. Bittermittel bei nüchternem Magen oder besser einige Zeit vor dem Essen eingenommen, haben einen wohlthätigen Einfluss auf die Ausscheidung von freier Salzsäure und auf die Verdauungseigenschaften des Magensaftes bei denjenigen Magen-Darmcatarrhfällen, in denen dyspeptische Erscheinungen in erster Linie sich zeigen und in deren Grundlage eine verringerte Ausscheidung von freier Salzsäure liegt. 2. Auf die Gesammtacidität des Magensaftes zeigen die Bittermittel keinen grossen Einfluss, wenn auch in mehreren Fällen ein unbedeutendes Anwachsen wahrzunehmen war. 3. Einen besonderen Einfluss der Bittermittel auf Resorptionsfähigkeit und Muskelthätigkeit des Magens wurde nicht beobachtet. 4. Ein Unterschied in der Wirkung verschiedener Bittermittel wurde nicht bemerkt. Andreasch.

---

[1]) Riforma medica 1891, 128, citirt nach Centralbl. f. klin. Med. 1892, No. 6. — [2]) Deutsches Arch. f. klin. Medic. 48, 344—357.

214. Bald. Bocci: Eine neue Vorrichtung zur Gewinnung des Magensaftes beim Menschen: der Säurefischer [1]. Der Apparat besteht aus einer Magensonde, durch welche ein biegsamer Fischbeinstab gesteckt ist; derselbe ist am unteren Ende mit einer Pincette, am oberen Ende mit einem metallenen Griffe mit Centimetertheilung versehen (Abbildung im Originale). Man klemmt in die Pincette einen 1 C. breiten und 8 C. langen, zu einer Schlinge zusammengebogenen Papierstreifen, zieht den Fischbeinstab soweit zurück, dass das Papier gerade von der Sonde bedeckt ist und sieht an der Theilung nach, um wie viel man den Fischbeinstab vorschieben muss, um das Papier vollends herauszuschieben. Durch diesen Apparat kann man etwa 0,1 CC. Magensaft heraufholen. Verf. untersucht stets den nüchternen Magen, um von den Eiweisskörpern und Peptonen unabhängig zu sein. Er kommt zu folgenden Ergebnissen: 1. Bei leerem Magen ist in der stets vorhandenen oder leicht hervorzurufenden Schleimhautausscheidung freie Salzsäure nachzuweisen. 2. Wird der Papierstreifen mit einem Ende in eine dünne Schichte des Salzsäurereagens gebracht, welches in eine Porcellanschale geträufelt worden ist, so zeigt er ganz gut die Reaction. 3. Die Reagentien auf Salzsäure sind in absteigender Reihe in Bezug auf ihre Empfindlichkeit folgendermaassen zu ordnen: Congoroth, Methylviolett, Boas'sches Reagens, Günzburg's Reagens Tropäolin 00, Rheoch'sches und Uffelmann's Reagens; das Congopapier ist zur annähernden Bestimmung des Salzsäuregehaltes das zweckentsprechendste. 4. Der Säuregrad des Magensaftes, mit dem sich ein gewöhnliches, am Säurefischer befestigtes und eingeführtes Streifchen Fliesspapier tränkt, kann durch Titrirung mit entsprechend verdünnter Lauge bestimmt werden. Andreasch.

215. I. Boas; Beiträge zur Diagnostik der Magenkrankheiten [2]. 1. Die diagnostische Bedeutung des Labenzyms. Da die Untersuchung des Mageninhaltes auf Salzsäure oft geringen diagnostischen Werth hat, wurde von B. auf das Verhalten der Enzyme und deren Vorstufen bei Magenkrankheiten geachtet. Vorläufig

---

1) Moleschott's Unters. z. Naturlehre **14**, 437—448. — 2) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 17, pag. 370—372.

werden Versuche über das Labenzym mitgetheilt; es ergab sich: 1. Dass die Verdünnungsgrenze des Labferments weit geringer ist als die beim Zymogen; erstere beträgt höchstens 40, letztere kann bis auf 200 und mehr steigen. Die Verdünnungsgrenzen können bei ein und demselben Individuum schwanken. 2. Ein Mageninhalt, der keine freie Salzsäure enthält, kann sowohl Labferment als auch Labzymogen enthalten, ersteres jedoch nur in sehr geringem Grade. Dagegen kann trotz Säuremangels die Verdünnungsgrenze des Labzymogens derjenigen bei ganz normalen Verhältnissen entsprechen. 3. In einem salzsäurefreien Mageninhalte kann der Labenzymogengehalt gegen die Norm mehr oder weniger abgeschwächt sein. — Die annähernde Bestimmung des Enzyms ergibt in diagnostischer und therapeutischer Hinsicht brauchbare Handhaben. Findet sich nämlich bei Salzsäuremangel das Zymogen noch bei einer Verdünnung von 1:100 bis 150 oder 200 erhalten, so liegt keine organische Magenaffection vor, sondern eine Neurose oder es handelt sich um Stauungszustände in den Gefässen der Magenwand. Findet man die Zymogenmenge wesentlich verringert (1:30), so spricht dies für Texturveränderungen auf der Magenschleimhaut. — 2. Ueber die diagnostische Bedeutung der Milchsäure beim Magenkrebs. Bei Magenkrebs hat Verf. ausnahmslos die Reaction mit dem Uffelmann'schen Reagens auf Milchsäure im Magenfiltrate erhalten. Man ist dadurch im Stande, gutartige, aber mit Salzsäureverlust einhergehende Magenaffectionen differentiell vom Krebs zu unterscheiden. Andreasch.

216. **Buzdygan und Gluzinski. Ueber die Magenverdauung bei verschiedenen Formen der Anämie resp. Bleichsucht, nebst einigen therapeutischen Bemerkungen** [1]. B. und G. haben in der Klinik des Prof. Korczyński Untersuchungen über die Magenverdauung bei 14 mit Anämie belasteten Kranken (2 mit acuter Anämie nach Blutungen, 1 Fall schwerer Anämie bei einem Mann ohne bekannte Ursache, 1 Malariacachexie, 10 Fälle von Bleichsucht bei Frauen von 16—20 Jahren) angestellt. Sie erhielten folgende Ergebnisse: 1. Bei acuter Anämie in Folge eines Uteruspolyps

---

[1] Przegląd Lekarski. 1891, No. 34, S. 433.

blieben die chemischen und mechanischen Thätigkeiten des Magens unverändert; dagegen waren sie bei chronischer Anämie verringert. 2. In dem Falle von Malariacachexie wurde das Fehlen der freien HCl und grosse Menge Schleim im Mageninhalte constatirt, wodurch aber die Ernährung des Kranken wenig beeinflusst war, in Uebereinstimmung mit der Behauptung von Jaworski und Gluziński, dass der Magen eher ein Receptaculum und Desinfector, als Digestor sei. 3. Im Verlaufe reiner Bleichsucht wurde häufiger (5 Fälle) die normale Salzsäureproduction, seltener (3 Fälle) Hyperacidität während der Verdauung constatirt; die motorische Leistungsfähigkeit war fast immer herabgesetzt. Auf Grund dieser Ergebnisse behaupten die Verff., dass ausser der Blutveränderung, wodurch die Zusammensetzung der verschiedenen Secrete resp. des Magensaftes beinflusst ist, auch die abnorme Thätigkeit des Magens entweder als Ursache, oder wenigstens als unterstützendes Moment bei der Bleichsucht angenommen werden kann. Pruszyński.

217. **R. Geigel und L. Abend: Die Salzsäuresecretion bei Dyspepsia nervosa**[1]). Verff. stellen zunächst die Forderung auf, dass man zur Beurtheilung der Secretionsvorgänge des Magens die procentuale und absolute Menge der Salzsäure bestimmen müsse. Ueber die zur Anwendung gekommene Methode wurde schon an anderer Stelle berichtet [dieser Band pag. 289], nur muss für die Bestimmung unfiltrirter Magensaft verwendet werden. Es wurde desshalb der ausgeheberte Mageninhalt sammt dem Spülwasser gut gemischt und davon meist $^1/_{50}$ zur Einäscherung nach Braun verwendet. Aus den in Tabellen mitgetheilten Versuchen ergibt sich:

Relative Superacidität in	59	Analysen	
Relativ normaler Gehalt in . . .	19	«	
Relative Subacidität in	5	«	und
Absolut normale Menge von HCl in	38	«	
Absolute Subacidität in	38	«	
Absolute Superacidität	11	«	

Im Mittel fanden sich 0,37 Grm. freier (titrirbarer) Salzsäure im Magen. Im Durchschnitte ist also der Magensaft procentual über-

1) Virchow's Archiv **130**, 1—28.

sauer, während die absolute vorhandene Salzsäuremenge eher als klein angesehen werden kann. Der Magensaft ist mithin entschieden zu concentrirt, während von einer übermässigen Salzsäureproduction nicht die Rede sein kann. — Ueber die Einwirkung verschiedener Medicamente, Natriumcarbonat, Mag. subnitr. etc. auf den Magensaft siehe das Originale. Andreasch.

218. **H. Klinkert: Die klinische Bedeutung des atrophischen Magencatarrhs**[1]). Verf. bediente sich zum Studium des Mageninhalts fast ausschliesslich des Ewald'schen Probefrühstücks, und zwar wurde die Expression des Magens eine Stunde nach der Einnahme eines Weissbrödchens von 70 Grm. und 200 Grm. Wassers vorgenommen. In 15 Fällen war fast immer nur eine Spur oder höchstens eine sehr geringe Menge (0,365 $^0/_{00}$) Salzsäure nach dem Verfahren Sjöqvist-von Jaksch oder nach der mit Destillation und Aetherextraction einhergehenden fractionirten Titration im Filtrat des Mageninhalts nachweisbar. Die Milchsäurereaction fiel stets positiv aus. Die Pepsin- und Labfermentwirkungen fehlten in drei in dieser Richtung untersuchten Fällen; Verf. erwähnt auch das Fehlen des Kühne'schen Peptons im Mageninhalt. Die Pepsinwirkung wurde im Brütofen nach HCl-Ansäuerung am Verhalten eines Eiweissscheibchens, die Labfermentwirkung an der etwaigen Coagulation einer mässigen Quantität mittelst einer Sonde in den ausgewaschenen Magen eingeführter Milch (300 Grm.), welche nach einer viertel Stunde heraufgeholt wurde, geprüft. Aus diesen Befunden, combinirt mit der Schleimreaction im Digestionsfiltrat, mit dem microscopischen Substrat, und mit einzelnen rein klinischen Daten, wird vom Verf. die Diagnose atrophischer Magencatarrh für seine 15 Fälle deducirt. Die Schleimreaction im Filtrat des Mageninhalts wird eingehend behandelt, und durch einige Versuche die Annahme wahrscheinlich gemacht, nach welcher sowohl Submaxillar-, Mund- und Pharynx-Schleim, wie der Magenschleim selbst in der Norm durch die Salzsäure des Mageninhalts niedergeschlagen werden. Nur beim atrophischen Magencartarrh, im spätern Stadium des

[1]) De klinische beteekenis van den atrophischen maagcatarrh, Nederl. Tijdschrift voor Geneeskunde 1892, I, pag. 125.

Magencarcinoms und bei mit defecter H Cl-Secretion einhergehenden Ektasien trete die Schleimreaction im Filtrat des Mageninhalts auf. Der positive Ausfall der Mucinreaction liefert also nach Verf. nicht den Beweis für eine Erhöhung der Secretion dieses Körpers, sondern nur für das Fehlen der Salzsäure, und zwinge also nicht nothwendig zur Annahme eines (schleimigen) Catarrh's der Magenschleimhaut. Im Uebrigen zeigt Verf., dass diese Patienten ohne Eiweissdigestion im Magen bei vorsichtiger Lebensweise sich wie normale Personen verhalten können. Zeehuisen.

219. **H. Zeehuisen: Ueber die Diagnose chronischer glandulärer Magenatrophie** [1]). Verf. verwirft das von Klinkert fast ausschliesslich angewandte Ewald'sche Probefrühstück in denjenigen Fällen, in welchen die H Cl-Bestimmungen negative Werthe ergeben, als einen zu schwachen Reiz für die Magenschleimhaut, und bedient sich dann öfters mit positivem Erfolg einer complicirteren Mahlzeit, und zwar möglichst den Gewohnheiten und dem Geschmack des Individuums Rechnung tragend. In zweiter Instanz erinnert Verf. an seine zwei im niederländischen »Militair-Geneeskundig Archief« 1891, Lieferung 1, publicirten Fälle, welche er damals als Fälle »dauernd aufgehobener Salzsäuresecretion« betrachtete, obgleich eine dieser Personen jetzt fast völlig normale Digestionsverhältnisse darbietet, um zu zeigen, dass die Zustände aufgehobener Salzsäuresecretion nicht immer an organische Veränderungen gebunden sind. Im andern Falle fehlte die Schleimreaction oder war mitunter sehr schwach, während Milchsäure mehrmals sehr reichlich vorhanden war; die Schleimproduction war also hier eine sehr geringe. Die von Klinkert als pathologisch betrachtete Abwesenheit des Kühne-schen Peptons im Mageninhalt seiner Patienten fällt nach den Erfahrungen des Verf. völlig innerhalb der physiologischen Verhältnisse; die Hauptmassen der Eiweisssubstanzen im Mageninhalt sind ja immer gelöste Albumine und Albumosen. Die übrigen Mittheilungen dieses theilweise polemischen Artikels sind rein klinischen Inhalt's, ebenso wie diejenigen einer in derselben Fachschrift folgenden Replik Klinkert's. Zeehuisen.

---

[1]) Over de diagnose van chronische glandulaire atrophie, Tijdschrift voor Geneeskunde 1892, I, pag. 362.

220. **G. Leubuscher und Th. Ziehen: Klinische Untersuchungen über die Salzsäureabscheidung des Magens bei Geisteskranken**[1]). Es wurden mehr als 200 Fälle mit über 600 Analysen bearbeitet und zwar wurde die Secretionsgrösse der Salzsäure, also freie und gebundene Säure bestimmt. Der Mageninhalt wurde ausgehebert, entweder 1—5 St. nach der Probemahlzeit (= $^1/_2$ Pfund rohes Fleisch, 100—150 Grm. Wasser), oder auch nach 12 bis mehrstündiger Abstinenz; bald wurde das Filtrat, bald das Unfiltrirte, bald beides untersucht. Qualitativ wurde geprüft mit: Lakmus, Congopapier, Tropäolin. Dahlialösung, Phloroglucinvanillin, Resorcinzucker, Eisenchloridcarbollösung und Bordeauxroth (Griesebach). Die quantitative Bestimmung geschah nach Sjoqvist-Jaksch. Bei Dementia paralytica und senilis zeigte sich die Tendenz zur Hypochlorhydrie, bei anderen Psychosen waren die Resultate durchaus schwankend. Ein nach 24stündiger Abstinenz nach Chloroformnarcose erbrochener Mageninhalt ergab 1,3 $^0/_0$ Salzsäure, woraus Verff. schliessen, dass auch der nüchterne Magen Salzsäure enthalten kann. Als Grenzen der normalen Salzsäuresecretion werden die Zahlen 1,5 und 2,5 $^0/_{00}$ festgehalten. — Die Reaction mit Congopapier fällt nicht selten unmittelbar nach dem Ausheben stärker aus, als z. B. 15 Minuten später, was auf die Bindung der Salzsäure noch ausserhalb des Körpers schliessen lässt. Das Tropäolin bewährte sich am besten nach Boas' Methode, Erhitzen von 3—4 Tropfen Magensaft mit gesättigter alcoholischer Lösung ergibt blauvioletten Spiegel; bei organischen Säuren ist die Farbe rothbräunlich. Das Günzburg'sche Reagens gab oft noch positive Resultate, wenn Resorcinzuckerlösung versagte. Mit dem stark verdünnten Bordeauxroth gibt salzsäurereicher Magensaft einen violetten Niederschlag, der aber weder durch Salzsäure, Milchsäure, Eiweiss, Pepton noch Pepsin, jedes für sich allein genommen, entsteht.

221. **Germ. Sée: Ueber neue Calciumsalze in der Therapie. Physiologische und diätetische Behandlung der Magenkrankheiten**[2]). S. stellt seine Ergebnisse in folgenden Punkten zusammen: 1. Um den Kalk sicher in den Organismus einzuführen, muss man Brom- oder Chlor-

---

[1]) Jena 1892, Gustav Fischer, 96 pag., referirt Centralblatt für Physiol. 6, 247. — [2]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, 22 pag., 489—491.

calcium verordnen, die mehr als ein Drittel Calcium enthalten. Die gebräuchlichen Kalksalze sind unsicher, weil sie nur in ganz geringem Grade resorbirbar sind. Sie werden auch nur in ganz kleinen Mengen durch die Nieren ausgeschieden, ein Beweis dafür, dass sie kaum durch das Blut gegangen sind, sondern den Organismus durch den Darm verlassen haben. 2. Das Jod- und Bromcalcium sind Salze, die ganz besonders geeignet sind, eine Wirkung des Jods und des Broms auf den Organismus herbeizuführen. 3. Die Brom- und Chlorverbindungen des Calciums sind für eine grosse Anzahl von Dyspepsien und Magenleiden angezeigt. 4. Das Calcium wirkt auch günstig auf den Magen, wenn man das Jodkalium durch Jodcalcium ersetzt, es wird viel besser vertragen, als das Jodkalium. Andreasch.

222. **Günzburg: Ueber Fibrin-Jodkaliumpäckchen**[1]). Es werden weitere Erfahrungen mit diesem Verfahren [J. Th. **19**, 232], die chemische Thätigkeit des Magens zu messen, mitgetheilt. Das Päckchen wird $^3/_4$—1 Stunde nach einem Ewald'schen Probefrühstück vom Patienten verschluckt und der Speichel jede viertel Stunde auf seinen Jodgehalt mittelst rauchender Salpetersäure und Stärkekleister untersucht. Bei Gesunden schwanken die Ausscheidungszeiten zwischen 1 und 1$^3/_4$ Stunden. G. bespricht des Näheren die von Bäcklin [Schwed. Zeitschr. Eira 1891, No. 20] nach seiner Methode erhaltenen, sowie seine eigenen Resultate, die folgendes ergeben: Einen sicheren Schluss gestattet das ganz frühe und das ganz späte Erscheinen des Jodkaliums im Speichel; bei 1—1$^3/_4$ St. liegen normale Verhältnisse vor, bei mehr als 5 Stunden chemische Insufficienz, bei mehr als 2—3 St. liegt entweder Hyperacidität vor oder verminderter Salzsäuregehalt, zwei Möglichkeiten, zwischen denen nur die Ausheberung entscheiden kann. Andreasch.

223. **H. Turby und T. D. Manning: Ueber die Eigenschaften des reinen menschlichen Darmsaftes**[2]). Der Darmsaft stammte aus einem isolirten Dünndarmstück ungefähr 8 Zoll oberhalb der Valvula Bauhini; er wurde durch 104 Tage gesammelt und untersucht, und zwar in der Regel mit Hilfe von Schwämmen, mitunter auch in eigens geformten Gläschen aufgefangen. Die Menge betrug

---

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 17, pag. 372—375. 2) Guy's Hospital reports 1892, pag. 271; durch Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, Nr. 52, pag. 945—946.

24,5—27 CC., selbst 46 CC., das spec. Gewicht 1001,6—1016,2, im Mittel 1006,9. Meist war der Saft opalisirend, oft leicht bräunlich, mitunter etwas bluthaltig, constant von eigenthümlichem, schwach alkalischem Geruch, alkalischer Reaction, mit Säuren brausend; er gab die gewöhnlichen Eiweissreactionen, enthielt keinen Zucker, aber stets Mucin. In auffallender Weise zeigte sich die Uffelmann-sche Milchsäurereaction. Der Darmsaft verdaute weder gekochtes Hühnereiweiss, noch Blutserum, Fibrin oder Caseïn, die Gerinnung von Leimlösung wurde verhindert, Leimpepton war aber nicht nachweisbar. Fette wurden emulgirt und verseift, Cellulose blieb ganz unangegriffen. Rohrzucker wurde zur Hälfte invertirt, Amylum ebenfalls nur theilweise saccharificirt, wobei Erythrodextrin nachweisbar war. Maltose wurde grösstentheils in Traubenzucker übergeführt. Milch gerann durch den Darmsaft in kurzer Zeit. Fermente konnten aus dem Darmsafte nicht isolirt werden, doch zeigte der Glycerinauszug der bei der Operation schliesslich entfernten Darmschleimhaut dieselben Wirkungen wie der Saft. Rohrzucker, Amylum und Pepton wurden bei Einbringung durch die Fistel resorbirt.

Andreasch.

224. **P. Albertoni: Untersuchungen über die Vorgänge der Verdauung und des Stoffumsatzes im Dickdarm**[1]). Um über die Vorgänge im Dickdarm Aufschluss zu erhalten, gibt es zwei Wege: Man legt einen künstlichen After an und führt in den unteren Darmabschnitt Speisen ein, oder man führt verschiedene Nahrungsmittel als Klystier ein; im letzteren Falle wirkt auch der vom oberen Darm kommende Dünndarmsaft mit. A. hatte Gelegenheit, Versuche an einer Patientin mit einem widernatürlichen After anzustellen. Der gewonnene Dickdarmsaft stellte eine schleimige Flüssigkeit dar, war glänzend weiss oder leicht gelblich, fadenziehend, klebrig, glich der Glaskörpermasse und trocknete an der Luft ein, ohne in Fäulniss überzugehen; die Reaction war stark alkalisch. Die an der Patientin, sowie an anderen Personen mit Klystieren ausgeführten Untersuchungen ergaben folgendes: 1 Feste Eiweissstoffe wurden im Dickdarm in keiner Weise verdaut; bei langem Verweilen in diesem Darmabschnitte werden sie zu farblosen Kothtrümmern. 2. Die gelösten Eiweissstoffe der Milch und des Eies erleiden keinerlei Veränderung im Dickdarm. 3. Der Darmsaft des

[1]) Moleschott's Unters. z. Naturlehre 14, 359 381. Die Versuche sind bereits in der Gazetta medica Venata, Dezember 1873 mitgetheilt worden.

Dickdarms kann Fett in Emulsion überführen, aber Oel, welches in diesen Darmabschnitt eingeführt wird, geht zum Theil wieder ab. 4. Krystallinischer Zucker verschwindet im Dickdarm und wird durch den Saft desselben in Glycose und dann vielleicht weiter in Milchsäure und Buttersäure verwandelt (saure Reaction der Flüssigkeit). 5. Gekochte und rohe Stärke gehen in geringer Menge bei längerer Einwirkung des Saftes Veränderungen ein; ein Theil wird in Glycose und dann vielleicht weiter in Milchsäure und Buttersäure verwandelt, worauf der Uebergang der Flüssigkeit aus alkalischer in saure Reaction zu deuten scheint. 6. Nicht verdaute Speisen nehmen beim Verweilen im Dickdarm kothige Beschaffenheit an. Weitere Versuche erstrecken sich auf die Ernährung durch den Mastdarm und die Fähigkeit des Magensaftes, die Zersetzung der Eiweissstoffe zu verhindern, sowie auf die Wirkung saurer Getränke. Andreasch.

225. **M. Jakowski: Beiträge zur Kenntniss der chemischen Vorgänge im menschlichen Darme**[1]). Die Arbeit ist gewissermaassen die Fortsetzung der im vorjährigen J. Th. **21**, 269 referirten Arbeit von Macfadyen, Nencki und Sieber und bringt weitere interessante Details, welche auch für die diagnostische Praxis von Werth sein können. Auf der chirurgischen Frauenabtheilung des Dr. Ciechomski im Hospital zum Kindlein Jesu in Warschau hatte der Verf. Gelegenheit, an einer 59 Jahre alten Schneidersfrau Untersuchungen anzustellen, die schon seit ihrem 23 Lebensjahre eine Dünndarmfistel hatte, so dass der ganze Inhalt durch diese Fistel sich entleerte. Die Frau war dabei stets gesund, im 35 Jahre heirathete sie und gebar 3 gesunde Kinder. Kurz bevor sie Jakowski zum ersten Male sah, liess sie sich in die chirurgische Abtheilung behufs der Entfernung des Anus praeternaturalis aufnehmen. Es wurde Laparotomie gemacht. Die Fistelöffnung war gerade an der Einmündungsstelle des Ileums in das Coecum. Der ganze Dickdarm war vollkommen obliterirt und in einen dünnen Strang bis zum Rectum verwandelt. Da die Chirurgie hier nichts helfen konnte, so wurde die Bauchwunde vernäht und die Patientin verblieb noch einige Zeit bis zu ihrer Entlassung im Spital. Die während der Zeit von J. ausgeführte bacteriologische und chemische Untersuchung des Fistelinhalts ergab Folgendes: Die tägliche Menge des Inhalts schwankte zwischen

1) Archives biol. de St. Petersbourg **1**, 539—585 und Pamietnik Warszawskiego Towarszystwa Lekarskiego 1892.

220—420 Grm. Die Hauptentleerungen erfolgten 2—3 Stunden nach der Mahlzeit. Fester Rückstand 9,75 %, davon durchschnittlich der zehnte Theil Asche. Der Eiweissgehalt war 3,44 %. Die Reaction des breiigen Inhalts war stets sauer, wie überhaupt der ganze chemische Befund mit den Befunden von Macfadyen, Nencki und Sieber übereinstimmend. Hervorzuheben wäre nur, dass bei völliger Abstinenz von alcoholischen Getränken der Verf. aus 4,5 Liter Fistelinhalt 4 CC. reinen Aethylalcohols darstellte, welcher nur von der Spaltung der Kohlehydrate durch die Dünndarmmikroben herrühren konnte. Verf. hatte Gelegenheit, im Laboratorium Nencki's in Bern einen zweiten auf der Klinik des Professors Kocher behandelten Fall von Darmfistel zu untersuchen, bei welchem der Fistelinhalt durchaus andere Eigenschaften und andere Zusammensetzung hatte. Die hier täglich entleerte Menge betrug 150—200 Grm. von dickerer Consistenz und faecalen, an Skatol und Merkaptan erinnernden Geruch. Die Reaction des Inhalts war meistens neutral oder alkalisch. Ausser geringen Mengen in der Hitze coagulirenden Eiweisses, Peptonen, Gallensäuren und Zucker wurden vorwiegend die characteristischen Producte der Fäulniss erhalten, so: SH_2, $CH_3.SH$, Skatol, Phenol und geringe Mengen aromatischer Oxysäuren. Die flüchtigen Fettsäuren bestanden vorwiegend aus Valerian- und Capronsäure, daneben war Bernsteinsäure, aber keine Milchsäure vorhanden. Von basischen Producten wurde ausser NH_3 noch Pentamethylendiamin gefunden. Auch Urobilin war in diesem Fistelinhalt vorhanden. Die ganze chemische Zusammensetzung sprach dafür, dass hier nicht Dünndarm, sondern Dickdarminhalt, wahrscheinlich vom oberen Theile desselben, vorliegt. Leider verliess die Patientin das Spital unoperirt und starb einige Monate später auf dem Lande, so dass die chemische Diagnose nicht bestätigt werden konnte. Die Arbeit enthält ausserdem noch die Beschreibung der in beiden Fällen aus dem Fistelinhalt isolirten und genau untersuchten Mikroben.

Pruszyński.

226. **J. Zumft: Ueber die Gährungen im menschlichen Dickdarm und die sie hervorrufenden Mikroben**[1]. Um zu ermitteln,

[1]) Archives des sciences biol. de St. Petersbourg 1, 497—515.

wie die Eiweisszersetzung durch die im Dickdarm des gesunden Menschen vorhandenen Bacterien in Vitro verläuft, inficirte der Verf. mit kleinen Mengen frischer menschlicher Excremente sterilisirtes Fleisch oder Fleischpulver (30 Th. Fleisch auf 100 Th. Wasser und 10—15 Th. trocknes Fleischpulver auf 100 Th. Wasser). Aus den Kolben wurde die Luft durch CO_2 ausgetrieben. Nach dreitägigem Stehen bei Bruttemperatur sind 26 % Eiweiss in Lösung gegangen. Die nach den Methoden von Nencki, in dessen Laboratorium die Arbeit ausgeführt wurde, untersuchte Flüssigkeit enthielt Spuren von CH_3SH, flüchtige Fettsäuren, vorwiegend Valerian- und Capronsäure und Spuren von Phenol, resp. aromatischer Oxyverbindungen. Die in einem anderen unter gleichen Bedingungen angestellten Versuche nach viertägiger Gährung entwickelten Gase bestanden in Volum-% aus: CO_2, CH_3SH, SH_2 — 92,28, H — 2,70, CH_4 — 3,36, N — 2,68. Den N-Gehalt der Gase erklärt der Verf. dadurch, dass wahrscheinlich die Luft durch CO_2 nicht vollkommen ausgetrieben wurde, da in dem am 6. Tage gesammelten Gasgemenge (durch KOH absorbirbare Gase 94,6 %, H — 2,58 %, CH_4 2,28 %), kein N mehr vorhanden war. Erst nach zwölftägiger Fäulniss konnte Indol und Skatol nachgewiesen werden, aber erst nach der vierwöchentlichen Gährung erhielt der Verf. neben grossen Mengen von CH_3SH und SH_2 etwa 0,1 % Skatol und Indol von dem angewandten Eiweiss. Aromatische Oxysäuren wurden in Substanz nicht erhalten, und auch nach vier Wochen ist ein grosser Theil des Eiweisses nicht in Lösung gegangen. Es geht aus diesen Versuchen die schon öfters constatirte Thatsache hervor, dass bei Luftabschluss die Gährung des Eiweisses viel langsamer verläuft, denn bei seinen früheren Versuchen fand Nencki [J. Th. **6**, 31, 135] nach 14 tägiger Dauer, dass 72,8 % des Eiweisses durch die Mikroben zersetzt wurden. Aehnlich wie hier in vitro, findet wohl der Vorgang im menschlichen Dickdarme statt und wir sind berechtigt anzunehmen, dass auch bei der Umwandlung des Speisebreis im Dickdarm mehr die Verdauungesäfte, als die darin vorhandenen Spaltpilze betheiligt sind. In dem morphologischen Theile seiner Arbeit beschreibt der Verf. einen aus den menschlichen Fäces isolirten, dem Proteus vulgaris ähnlichen, damit jedoch nicht identischen Mikroben, welcher aus Eiweiss viel CH_3SH, SH_2, Indol,

Skatol, flüchtige Fettsäuren, aber kein H oder CH_4 bildet. Diese Mikrobe zersetzt auch Zucker, wobei hauptsächlich Bernsteinsäure entsteht. Er ist fakultativ-anaërob. Pruszyński.

227. R. v. Pfungen: **Beiträge zur Lehre von der Darmfäulniss der Eiweisskörper. Ueber die Darmfäulniss bei Obstipation**[1]. Ein Ansteigen der Aetherschwefelsäuren findet besonders bei Koprostase, die so oft bei zu Bett liegenden Kranken auftritt, statt, ferner bei Anämie. Es wurde der Einfluss verschiedener Medikamente auf das Verhältniss der Sulfatschwefelsäure zur gepaarten ermittelt. Dabei wurde gefunden, dass bei Verwendung von Natriumbicarbonat, Calc. carb. und Acid. muriat. der Quotient nicht unter 6 sinkt; Infus. sennae und Mag. bismuthi sind wirkungslos. Eine Substanz, welche die Darmfäulniss wirksam hemmt, wurde unter den geprüften Körpern nicht gefunden. Gehen bei Obstipationen die Aetherschwefelsäuren zurück, so sinkt auch der Indikangehalt des Harns, ohne dass gerade eine Proportionalität bestände. Indikangehalt und Reaction des Harns, sowie die Reaction des Mageninhalts wurde durch die geprüften Medikamente und Abführmittel nicht beeinflusst. Nur das Mag. subnitr. liess bei bestehender Obstipation die gepaarten Schwefelsäuren ansteigen, um vom 5. Tage an eine auffallende Verminderung des Indikangehaltes zu bewirken. Andreasch.

228. Carl Schmitz: **Zur Kenntniss der Darmfäulniss**[2]. Von Pöhl, Biernacki, Rovighi und Winternitz ist die Thatsache festgestellt worden, dass bei Milch- oder Kefirdiät die Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren im Harne sehr bedeutend herabgesetzt wird. Rovighi glaubte die Erklärung dieser Erscheinung in der desinficirenden Wirkung der Milchsäure zu finden. Verf. ist bei dem Studium dieser Frage zu folgendem Ergebniss gelangt: 1. Bei Fütterungsversuchen mit Milchzucker, welcher der gewöhnlichen Nahrung zugesetzt wurde, trat keine bemerkbare Herabminderung in der Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren ein. 2. Zugabe von freier Salzsäure zum Futter bewirkt beim Hunde keine

[1]) Zeitschr. f. klin. Medicin 21, 118—141. — [2]) Zeitschrift f. physiol. Chemie 17, 401—403.

Verminderung der Ausscheidung. 3. Beim Menschen bewirkt die Zufuhr von freier Salzsäure in Quantitäten von 40—50 Tropfen einer 10 $^0/_0$ igen Lösung während eines Tages eine merkliche Herabsetzung der Darmfäulniss, die an einigen Tagen eine Abnahme von 40 $^0/_0$ erfuhr. 4. Derjenige Bestandtheil in der Milch und in dem Kefir, welcher das Herabgehen der Aetherschwefelsäureausscheidung bewirkt, ist der Käsestoff, was sich leicht durch Fütterungsversuche an Hunden feststellen lässt. Hat der Hund vor der Fütterung mit Käsestoff gehungert, so kann man die Aetherschwefelsäure selbst zum Verschwinden bringen. Andreasch.

229. Gèza Gava: **Beiträge zur Kenntniss der pathologischen Veränderungen der Darmfäulniss**[1]. Verf. findet, dass bei acuten Darmcatarrhen die Ausscheidung der Aetherschwefelsäuren unter die Norm sinkt, ebenso wie bei Verabreichung von Abführmitteln. Bei chronischen Darmcatarrhen aber findet man eine gesteigerte Ausscheidung, weil die Fäulnissproducte nicht so rasch entfernt und in grösserer Menge resorbirt werden. L. Liebermann.

230. L. Nencki: **Das Methylmercaptan als Bestandtheil der menschlichen Darmgase**[2]. Die Beobachtung von M. Nencki, dass bei der Eiweissgährung Methylmercaptan entsteht, legte die Vermuthung nahe, dass sich dieser Körper auch in dem menschlichen Darmkanal vorfinden möchte. Es war von vornherein anzunehmen, dass der grösste Theil des im Darm entstehenden Methylmercaptans gasförmig entweicht und ein nur geringer Theil in den Fäces zurückbleibt. Letztere wurden mit Wasser zu einem dünnen Brei angerührt und unter Zusatz von Oxalsäure (15 Grm. auf 0,5 Kgrm.) in der von M. Nencki [J. Th. **19**, 415] angegebenen Weise destillirt. Die Gase passirten zuerst ein Kölbchen zum Zurückhalten der Wasserdämpfe und darauf eine 3 $^0/_0$ ige Cyanquecksilberlösung. Anfangs entwich hauptsächlich Kohlensäure, später kamen Gase, die in der Quecksilberlösung einen Anfangs gelben, später schwarzen Niederschlag

1) Mattem. és termiszettud. értesitö **10**, 139; ferner ungar. Archiv f. Medicin 1, 288—300. — 2) Sitzungsber. d. kais. Akademie in Wien, mathem.-naturw. Classe, III. Abth. **98**, 437—438. Die vorstehende Arbeit ist seinerzeit leider übersehen worden.

erzeugten. Der nach Verarbeitung von 3 Kgrm. Excremente erhaltene Quecksilberniederschlag wurde mit Salzsäure destillirt und die Gase in Bleiacetatlösung aufgefangen; es entstand darin ein gelber, krystallinischer Niederschlag, aus microscopischen Tafeln und Prismen bestehend. Obwohl die Menge für eine Analyse zu gering war, ist doch durch das Bleisalz und den charakteristischen Geruch der Beweis für das Vorhandensein des Methylmercaptans in den menschlichen Excrementen erbracht. Andreasch.

231. **M. A. Olschanetzky: Ueber die Resorptionsfähigkeit des Mastdarms**[1]). Die untersuchten Salze (Jodkalium, Bromkalium und Lithiumcarbonat) wurden in wässriger Lösung von gewöhnlicher oder erhöhter Temperatur in Form eines Klystiers gegeben und der Speichel alle 2, 3 resp. 5 Minuten und der Harn alle 5 Minuten auf Jod etc. untersucht. Das Jod war im Speichel im Durchschnitt nach $7^1/_2$ Minuten, im Harn nach 12 Minuten, bei erhöhter Temperatur der Lösung nach 5, resp. $9^1/_2$ Minuten nachzuweisen. Das Lithium fand sich nach $7^1/_4$, resp. $11^1/_2$ Minuten im Speichel, resp. Harn vor. Es erfolgt also die Resorption der Salze im Mastdarme sehr rasch, mindestens ebenso rasch, wie im Magen. Die Ausscheidung des Jods durch die Nieren dauerte 44—48 Stunden, bei Verabreichung erwärmter Klystiere aber nur 20—44 Stunden.

Andreasch.

232. **M. Bernstein: Ein Beitrag zur experimentellen Physiologie des Dünndarms**[2]). Die Versuche des Verf.'s schliessen sich an diejenigen von Hermann [J. Th. **19**, 284] und besonders von Ehrenthal und Blitstein [J. Th. **21**, 275] an; es wurde insbesondere untersucht, ob nicht die hochgradige Vermehrung der Darmbacterien von wesentlichem Einflusse auf die Bildung des »Ringkothes« in den abgeschlossenen Darmstücken sei. Zur vollständigen Desinfection wurde das resecirte Darmstück der Länge nach aufgeschnitten und mit Borsäurelösung, zuletzt mit Sublimat gereinigt und wieder reponirt. Von 5 Versuchen waren zwei durch hinzugetretene Peri-

1) Deutsches Archiv f. klin. Medicin **48**, 619—627. — 2) Pflüger's Archiv **53**, 52—70.

tonitis getrübt, in den gelungenen Fällen fand sich in dem excidirten Stücke des Darmes eine breiige oder mehr feste, zähe, klebrige Masse, die sehr ähnlich war dem Inhalte des Darms von Hunden mit angelegtem Anus präternaturalis und sich nur durch die Abwesenheit von Bacterien davon unterschied. Die grünlich-gelbe Masse bestand hauptsächlich aus zerfallenen morphologischen Elementen. Verf. schliesst daraus, dass die stete Abstossung von Epithelien von der Darmwand ein physiologischer Vorgang ist; dafür spricht auch die Zusammensetzung des Darmsaftes, in dessen Trockenrückstande stets morphologische Elemente gefunden werden. Zur genaueren Untersuchung solchen Secretes hat Verf. Hunde mit Thiry'schen Darmfisteln benützt. Da ohne Reizung aus der Fistelöffnung kein Secret abfloss, wurden einige CC. Kochsalzlösung (0,6 $^0/_0$) injicirt. Eine Minute später kamen mehrere zusammenhängende, gelblich-grüne theils schleimige, theils krümmlige Stücke, etwa 5 CC. nach einer Ruhepause von 7 Tagen. Microscopisch besteht die Hauptmasse aus einer schleimigen, körnigen, structurlosen Substanz, welche das gleiche Ansehen wie die Massen aus den desinficirten Darmstücken hatte. Man hat es in beiden Fällen jedenfalls mit einem physiologischen Producte zu thun. Auch die Annahme, dass die Ausscheidungsproducte des Dünndarmes einen grossen Theil der Excremente bilden, gewinnt durch diese Versuche eine wesentliche Stütze.

Andreasch.

233. Ig. Grundzach: Ueber die Asche des normalen Koths[1]. Im Laboratorium des Prof. M. v. Nencki analysirte der Verf. die Asche des Kothes eines jungen gesunden Mannes bei gewöhnlicher Kost. Die Basen wurden in veraschtem, die Säuren in nur getrocknetem Kothe bestimmt. 100 Grm. Koth gaben 23,4 Grm. festen Rückstandes, darin 2,915 Grm. Asche. 100 Theile Asche enthielten:

Natriumoxyd	3,821
Kaliumoxyd	12,000
Calciumoxyd	29,250
Magnesiumoxyd	7,570

[1] Gazeta Lekarska 1892, Nr. 3, S. 48.

Eisenoxyd	2,445
Chlor	0,344
Schwefelsäure (SO_3)	0,653
Phosphorsäure (P_2O_5)	13,760
Kieselsäure (SiO_2)	0,052
Sand	2—4,46

Danach sind 22,13 % der Basen mit anorganischen, 77,87 % mit organischen Säuren und CO_2 verbunden. Pruszyński.

IX. Leber und Galle.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Leber und Galle.

*Wilh. Lenz, über den Calciumgehalt der Leberzellen des Rindes in seinen verschiedenen Entwicklungsstadien. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 47 pag.

*Leo v. Lingen, über den Gehalt der Leberzellen des Menschen an Phosphor, Schwefel und Eisen. Ing.-Diss. Dorpat 1891, Karow, 44 pag.

*Fr. Klein, einige an Eiweisskörpern der Leber und anderer Organe gemachte Beobachtungen. Ing.-Diss. Kiel 1891, 15 pag.

*A. Loewenton, experimentelle Untersuchungen über den Einfluss einiger Abführmittel und der Clysmata auf Secretion und Zusammensetzung der Galle, sowie deren Wirkung bei Gallenabwesenheit im Darme. Ing.-Diss. Dorpat 1891.

*Jos. Dombrowski, experimentelle Untersuchungen über den Einfluss einiger Abführmittel auf Secretion und Zusammensetzung der Galle. Ing.-Diss. Dorpat 1891. Vergl. E. Stadelmann J. Th. **21**, 278.

*T. Cohn. Histologisches und Physiologisches über die grossen Gallenwege und die Leber. Ing.-Diss. Berlin 1892.

*L. Winteler, experimentelle Beiträge zur Frage des Kreislaufes der Galle. Ing.-Diss. Dorpat, Karow, 60 pag.

*E. Wertheimer, über die Circulation der Galle zwischen Darm und Leber. Compt. rend. Soc. biolog. **44**, 246—247; Compt. rend. **118**, 331—333.

*E. Stadelmann, der Icterus und seine verschiedenen Formen. Nebst Beiträgen zur Physiologie und Pathologie der Gallenabsonderung. Stuttgart 1891, Enke, 287 pag.

234. J. Glass, über den Einfluss einiger Natronsalze auf Secretion und Alkaliengehalt der Galle.

235. M. Michailow, über die Wirkung der Ureterenunterbindung auf die Absonderung und Zusammensetzung der Galle.

236. A. Dastre, über die Ausscheidung des Eisens durch die Galle.

237. Rud. Anselm, über die Eisenausscheidung durch die Galle.

G. Bunge, über den Eisengehalt der Leber. Cap. XII.

W. Weintraud, Untersuchungen über den Stickstoffumsatz bei Lebercirrhose. Cap. XVI.

238. N. P. Kratkow, über den Einfluss der Unterbindung des Gallenganges auf den Stoffwechsel im thierischen Organismus.

239. C. Ernst, über die Fäulniss der Galle und deren Einfluss auf die Darmfäulniss.

240. G. N. Stewart, die Wirkung der Electrolyse und der Fäulniss auf die Galle und besonders auf die Gallenfarbstoffe.

E. Hédon und J. Ville, über die Verdauung der Fette nach Gallenfistelanlegung. Cap. II.

*G. Hoppe-Seyler, über die Einwirkung des Tuberculins auf die Gallenfarbstoffbildung. Virchow's Arch. **128**, 43—47. Verf. hat mehrere Male nach Tuberculininjection das Auftreten von Icterus beobachtet; es wurde in diesen Fällen im Harn und im Kothe das ausgeschiedene Urobilin nach einer nicht eben genauen Methode bestimmt. Daraus wird geschlossen: Nach Injectionen von Tuberculin kann eine Polycholie eintreten, welche sich äussert in Icterus und erhöhter Urobilinausscheidung im Harn. Die letztere tritt anscheinend nur dann ein, wenn der Organismus durch Fieber, örtliche Störungen etc. auf die Injection reagirt. Es ist anzunehmen, dass das Tuberculin auf den Blutfarbstoff eine zerstörende Wirkung ausüben kann. Andreasch.

241. Lassar-Cohn, über die Cholalsäure und einige Derivate derselben.

242. Lassar-Cohn, Vorkommen von Myristinsäure in der Rindergalle.

*M. Schiff, über die Gallensäurereaction und ihre Unterschiede bei den Ochsen und Meerschweinchen. Arch. de physiol. 1892, III, 594. Meerschweinchengalle gibt, wie Verf. schon früher (1868) constatirte, die Pettenkofer'sche Reaction nicht; sie gibt hierbei nur ein indifferentes Roth, nicht aber das charakteristische bläuliche Purpurroth der Ochsengalle. Dasselbe Resultat ergab sich bei der Neukomm'schen Modification der Probe. Die Galle von Nattern (Zamenis virido, flavus, Tropidonoton natrix) gibt die Reaction.

Glycogen, Zucker.

243. Siegfr. Fränkel, Studien über Glycogen.
244. C. Voit. über die Glycogenbildung nach Aufnahme verschiedener Zuckerarten.
245. Dewevre, Notiz über die Zuckerbildung beim Winterfrosch.
*J. Seegen, zur Zuckerbildung in der Leber. Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 34—53. Entgegnung auf die Kritik des G.-R. Prof. Pflüger.
Huppert, Salomon, über Glycogen im Blute. Cap. V.
Diastatische Fermente im Blute. Cap. V.
N. P. Krawkow, zur Frage über das Vorkommen von Kohlehydraten im Organismus (Glycogen). Cap. II.

---

234. **J. Glass: Ueber den Einfluss einiger Natronsalze auf Secretion und Alkaliengehalt der Galle**[1]). Es wurden geprüft: Natriumbicarbonat, Natriumchlorid und -Sulfat und künstliches Karlsbadersalz. Zur Alkalienbestimmung wurde die Gallenprobe eingedampft, verkohlt, die Kohle ausgezogen und weiter verascht, die Filtrate mit Baryumchlorid und Baryumhydroxyd gefällt, aus dem neuerlichen Filtrate der Baryt durch kohlensaures Ammon entfernt, die Lösung verdampft und der geglühte Rückstand ($NaCl + KCl$) gewogen. Die Methode von Bretschy bewährte sich nicht. Die Medikamente wurden dem Fistelhunde mit der Schlundsonde eingegossen. Als Resultat der ausführlich mitgetheilten Versuche ergab sich, dass die per os eingeführten Alkalien nicht in die Galle übertreten, auch die Alkalescenz der Galle nicht verstärken. Der relative Gehalt der Galle an Natronsalzen ist ein constanter, sowohl bei

---

1) Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **30**, 241—274; auch Ing.-Diss. Dorpat, 63 pag.

Hunger, als wie bei Fütterung mit reinem Fleisch oder Fleisch mit Milch und Weissbrod. Eine cholagoge Wirkung lassen die Natronsalze nicht erkennen. Andreasch.

235. **M. Michailow: Ueber die Wirkung der Ureterenunterbindung auf die Absonderung und Zusammensetzung der Galle**[1]. Vorläufige Mittheilung. Es ergaben sich als Resultate: 1. Die Gallenmenge bei Thieren mit unterbundenen Ureteren nimmt im allgemeinen im Vergleich mit unter gleichen Bedingungen hungernden Thieren zu. 2. Die Menge des festen Rückstandes und des spec. Gewichtes der Galle sinkt. 3. Die Reaction wird neutral (bei absolutem Hungern fand sie Verf. alkalisch). 4. Taurocholsäure verschwindet in sehr kurzer Zeit aus der Galle. 5. Harnstoff, welcher in normaler Galle in minimalen Quantitäten oder gar nicht gefunden wird, tritt in der Galle von Thieren mit unterbundenen Ureteren in beträchtlicher Menge auf. 6. Die Pigmentmenge nimmt bedeutend ab, ebenso die Gesammtmenge des Stickstoffs. 7. Die Stickstoffmenge der Extracte sinkt sehr stark. Andreasch.

236. **A. Dastre: Ueber die Ausscheidung des Eisens durch die Galle**[2]. Das Eisen der Galle kann von der Zerstörung der Blutkörperchen in der Leber, also vom Blutfarbstoff oder von den zerstörten Geweben oder von der Aufnahme überschüssiger Mengen aus der Nahrung herrühren. Man kann also hämatolytisches und circulirendes Eisen unterscheiden. Wichtiger als die Bestimmung des Procentgehaltes an Eisen in der Galle ist die Feststellung der absoluten Menge desselben. In dieser Richtung hat Hamburger Versuche angestellt, welche aber in physiologischer Beziehung nicht ganz einwurfsfrei sind, er fand, dass der grösste Theil des eingeführten Eisens den Körper mit den Excrementen und dem Harne verlässt, nur ein sehr geringer Theil durch die Galle. Ferner zeigte sich das durch die Galle ausgeschiedene Eisen nur sehr wenig von dem eingeführten Eisen beeinflusst, was von Novi bestritten wurde. — D. hat das operative Verfahren bei der Anlegung der Gallen-

---

[1]) Petersburger medic. Wochenschr. 1892, Nr. 2. — [2]) Arch. de Physiol. [5] **3**, 135; Centralbl. f. Physiol. **5**, 83—85.

fistel soweit vervollkommnet, dass die Thiere nachher vollständig gesund bleiben. Zu den Versuchen diente ein Hund von 25 Kgrm., der frei herumlaufen konnte und das Sammelgefäss für die Galle mit sich herumtrug. Er erhielt täglich in zwei Portionen 1 Ltr. Milch, 300 Grm. Weissbrod, 100 Grm. Zucker und 400 Grm. gekochtes entfettetes Fleisch. Das Eisen wurde meist in der 24 stündigen Gallenmenge bestimmt und zur Bestimmung stets grössere Mengen Galle, mindestens 100 CC. verwendet. Die Galle wurde zunächst in einem Porcellangefässe verkohlt, die Kohle in einer Platinschale verascht, der Rückstand in Salzsäure gelöst, das Eisen durch eisenfreies Zink reducirt und das Oxydul mittelst Permanganat titrirt. Die folgende Tabelle enthält die Resultate:

Tage	Gewicht der Galle	Trockenrückstand	Eisenmenge	Tage	Gewicht der Galle	Trockenrückstand	Eisenmenge
	Grm.	Grm.	Mgrm.		Grm.	Grm.	Mgrm.
16. Juni	216,5	8,17	3,20	15. Juli	246	10,5	1,50
25. „	251	11,0	3,57	16. „	247	10,5	1,50
26. „	261,6	10,5	3,57	17. „	260	10,5	3,20
1. Juli	253,5	10,5	2,22	18. „	286	10,5	3,20
2. „	230,7	10,5	2,22	19. „	258	10,5	1,80
5. „	275,4	10,5	1,50	20. „	243	10,5	1,80
8. „	232	10,5	1,90	21. „	244	10,5	2,75
9. „	228	10,5	1,90	22. „	244	10,5	2,76
10. „	2[illegible]6	10,5	1,90	24. „	231	10,5	1,23
11. „	252	10,5	3,25	25. „	209	10,5	1,90
12. „	241	10,5	3,25	26. „	207	10,5	1,90
13. „	289	10,5	1,11	27. „	248	10,5	2,87
14. „	231,9	10,5	1,11	30. „	307	10,5	2,87

Die Eisenmenge schwankt beträchtlich und unabhängig vom Wassergehalte und Trockenrückstande. Da die Eisenausscheidung trotz der constanten Ernährung wechselt, so muss geschlossen werden, dass die ausgeschiedene Eisenmenge von den blutbildenden und blutzersetzenden Factoren abhängt und nicht von der Ernährung. Die mittlere Eisenmenge beträgt 0,09 Mgrm. für das Kgrm; **Hamburger** fand 0,09—0,14.

237. Rud. Anselm: Ueber die Eisenausscheidung durch die Galle [1]. Ein 20,5 Kgrm. schwerer Gallenfistelhund schied binnen 24 Std. bei gleichbleibender Fütterung durchschnittlich 0,38 Mgrm. Eisen aus. In 100 CC. Galle eines im Stoffwechselgleichgewichte befindlichen Hundes sind 0,38 Mgrm. Eisen enthalten. Subcutan oder per os eingeführte organische oder unorganische Eisenverbindungen werden nicht durch die Galle ausgeschieden. Nach Darreichung von Ferr. oxyd. sacchar. und Ferr. dialys. trat gewöhnlich eine 1—2 Tage dauernde Verminderung des Farbstoffes und des Eisengehaltes der Galle ein. Subcutane Hämoglobininjection bewirkt eine Verringerung des Eisengehaltes der Galle und der Gallenmenge, der Harn bleibt aber normal und frei von Blutfarbstoff, Gallenfarbstoff und Eiweiss. Bei Beurtheilung des Verbleibens eines Eisenmittels kann man die Gallenausscheidung vollständig vernachlässigen; es bleibt dafür nur die chemische Untersuchung des Harns übrig. Das Hämol und Hämogallol zerlegen sich wie das Hämoglobin, wahrscheinlich nach ihrer Resorption im Darmkanale, in einen gefärbten eisenfreien und einen ungefärbten eisenhaltigen Atomcomplex. Der eisenhaltige Körper geht nicht oder nur in Spuren durch die Galle fort, der eisenfreie aber ausschliesslich durch die Galle als Gallenfarbstoff, wobei die Galle dickflüssiger wird. Bei Patienten mit Neigung zur Gallensteinbildung sind Hämoglobin, Hämogallol, Hämol, überhaupt blut- und hämatinhaltige Nahrungsmittel zu vermeiden.

Andreasch.

238. N. P. Kratkow: Ueber den Einfluss der Unterbindung des Gallenganges auf den Stoffwechsel im thierischen Organismus [2]. Die Versuche beziehen sich auf 16 hungernde Hunde; dieselben wurden zuerst bis zur Gewichtsconstanz gefüttert, darauf wurde täglich der Gaswechsel mittelst des Apparates von Paschutin bestimmt, ferner Temperatur und Gewichtsabnahme beobachtet. Nach Unterbindung des Gallenganges nehmen die Thiere sehr rasch an Gewicht ab und

---

[1] Ing.-Diss. Dorpat, 107 pag., Arb. d. pharmak. Institute Dorpat 8, 51—107; durch chem. Centralbl. 1892, II, 486. — [2] Wratsch 1891, Nr. 29; nach dem Autoreferat im Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, Nr. 51, pag. 932—933.

sterben bei einem Gewichtsverluste von 30—40°/$_0$. Die Stickstoffausscheidung ist gesteigert, und zwar besonders die durch den Harnstoff und die Harnsäure; letztere wird schneller ausgeschieden, sodass das Verhältniss des Harnstoffs zur Harnsäure mit dem Fortschreiten der Gelbsucht andauernd sinkt. Die Gesammtmenge der Schwefelsäure, besonders die der präformirten, ist ebenfalls vermehrt, die absolute Quantität der Aetherschwefelsäuren bleibt fast constant. Wird sie aber gesteigert, so entspricht dies einem Maximum der präformirten Schwefelsäure; ausser dem Darmkanale sind keine anderen Quellen für die Aetherschwefelsäuren anzunehmen. Die Menge der Phosphate steigt in den ersten Tagen, um später wieder zu sinken; die Chlormenge sinkt ebenfalls allmählich, doch nicht regelmässig. — Der Gaswechsel, der anfangs unverändert bleibt, zeigt nach einigen Tagen eine Verminderung der Kohlensäure und des absorbirten Sauerstoffs. Die Wasserabgabe durch Lunge und Harn ist vermehrt, wodurch der Körper einen beträchtlichen Wasserverlust erleidet. — Die Versuche lassen die Leber als ein Organ erscheinen, das die stickstoffhaltigen Producte der Zerstörung der Gewebe absorbirt und ausnützt und somit dem raschen Verlust eines für den Organismus höchst wichtigen Stoffes vorbeugt und das Individuum vor schnellem Tode schützt. Durch die Unterbindung des Gallenganges verlieren die Leberzellen diese Fähigkeit, die stickstoffhaltigen Producte werden rasch durch den Harn ausgeschieden. Unter den gegebenen Bedingungen scheinen sich auch viele giftige Substanzen und Fermente zu bilden; so erhält der Harn nach Unterbindung des Gallenganges stark ausgeprägte diastatische Eigenschaften. Andreasch.

239. **Carl Ernst: Ueber die Fäulniss der Galle und deren Einfluss auf die Darmfäulniss**[1]). Um die Einwirkung der Galle auf die Fäulnissprozesse kennen zu lernen, wurde einerseits Galle allein (I), anderseits Fleischwasser (2200 CC.) mit wechselnden Gallenmengen (500, 250, 100 CC. II, III, IV) und endlich Fleischwasser allein (V) in verschlossenen Kolben sich selbst überlassen. Der Inhalt wurde nach 8 Wochen in der üblichen Weise auf Indol, Phenol, arom. Oxysäuren etc. untersucht. Probe I gab reichlich Indol, II—IV dasselbe in abstufender Menge, in V ohne Galle wurde keines gefunden. Pepton wurde dagegen reichlich in Portion V,

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 205—219.

schwächer in den anderen Proben gefunden; Tyrosin, Leucin, Hydroparacumarsäure waren nicht vorhanden. II und III enthielten Ameisensäure. Eine zweite Versuchsreihe ergab ähnliche Resultate, auch hier war Indol dort am reichlichsten, wo am meisten Galle zugefügt worden war. Es zeigte sich durch einen weiteren Versuch, dass als Quelle des Indols der Gallenschleim zu betrachten ist, Galle enthält schon 6 Std. nach dem Tode des Thieres Indol. In einem Falle wurde auch die von Mylius [J. Th. **16**, 306] aus fauler Galle dargestellte Desoxycholsäure aufgefunden. — Ferner wurde einem längere Zeit hungernden Hunde in der Chloroformnarcose der Darm herausgeschnitten und der Inhalt des Dick- und Dünndarms gesondert untersucht. Der Dünndarm enthielt ausser Tyrosin kein Fäulnissproduct, im Dickdarm waren alle ausser Ameisensäure zu finden. Bei anderen Hunden, die vor der letzten Nahrungsaufnahme gehungert hatten und wenige Stunden darauf getödtet wurden, war die Reaction im Jejunum schon alkalisch und hier auch Indol und Skatol nachweisbar. — Weitere Versuche erstreckten sich auf die Fäulniss von Gallenmucin mit und ohne Zusatz von Pankreas; letzteres hat dabei auf die Fäulniss nicht befördernd eingewirkt, da Mucin allein reichlichere Fäulnissproducte geliefert hatte. Andreasch.

240. **G. N. Stewart: Die Wirkung der Electrolyse und der Fäulniss auf die Galle und besonders auf die Gallenfarbstoffe**[1]. Faulen der Galle bewirkt fast die gleichen Veränderungen als zweistündige Electrolyse; dabei ändert die Galle ihre Farbe von Grün durch Braun in Gelb, was in beiden Fällen einem Reductionsprocesse zuzuschreiben ist. Das Absorptionsspectrum der Ochsengalle, welches im Wesentlichen das des Cholohämatins von Mac Munn ist, wird beim Faulen der Galle deutlicher, während anderseits auch die Wirkung der Anode dasselbe nur insofern beeinflusst, als weniger Roth, dagegen mehr Grün und Blau durchgelassen wird, ohne dass die Hauptabsorptionsstreifen eine wesentliche Veränderung zeigen. Verf. hält dies für einen Beweis dafür, dass die Absorptionsstreifen der Ochsengalle keinem jener Gallenfarbstoffe angehören, welche man als die normale Reihe derselben bezeichnen könnte. — Es muss deshalb das Cholohämatin eine Substanz sein, welche sich gegenüber einem mässig starken Strome wesentlich anders verhält, als die Farbstoffe der Bilirubinreihe. Starke Ströme und andauerndes Faulen bringen auch diese Absorptionsstreifen zum Verschwinden.

Andreasch.

241. **Lassar-Cohn: Ueber die Cholalsäure und einige Derivate derselben**[2]. Verf. hat eine Reihe von Versuchen ausgeführt,

---

[1]) Studies from the Physiological laboratory of Owen's College, Manchest. 1891, pag. 201; durch Centralbl. f. Physiol. **5**, 437. — [2]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 488—504; im Auszuge auch Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 803—811.

um die Constitution der Cholalsäure aufzuklären. Phosphorpentachlorid bildet in Chloroformlösung aus der Cholalsäure eine nicht krystallisirende, chlorhaltige Substanz, welche nach der Analyse noch Sauerstoff enthält, was für das Vorhandensein einer Carboxylgruppe in der Cholalsäure spricht. Schmelzendes Kali bildet aus cholalsaurem Kalium bei 245° eine nicht krystallisirende Substanz der Zusammensetzung $C_{19}H_{30}O_3$; da von Gorup-Besanez beim Verschmelzen mit Aetzkali die Bildung von Essig- und Propionsäure beobachtet wurde, dürfte die Zersetzung nach der Gleichung: $C_{24}H_{40}O_5 + O_2 = C_2H_4O_2 + C_3H_6O_2 + C_{19}H_{30}O_3$ erfolgen. Dehydrocholsäure wurde auch durch Oxydation von Cholalsäure mit Brom erhalten. Wird diese Säure wiederholt aus Alcohol umkrystallisirt, so geht sie in den in Sodalösung unlöslichen, bis 221° schmelzenden Aethylester über. Daraus erklären sich nach Verf. die von Hammarsten [J. Th. 11, 313] für diese von ihm entdeckte Substanz erhaltenen Zahlen, welche ihn zu der Aufstellung der Formel $C_{25}H_{36}O_5$ veranlassten. Es wurde desshalb statt des Alcohols zum Umkrystallisiren ein Gemenge von Aceton und Benzol verwendet. L. erhielt ein Product, das $^1/_2$ Mol. Krystallbenzol enthielt, im getrockneten Zustande aber genau auf die Formel $C_{24}H_{34}O_5$ stimmende Zahlen lieferte. Es ist daher auch der Cholalsäure die Strecker'sche Formel $C_{24}H_{40}O_5$ zuzuerkennen. Sehr vortheilhaft lässt sich Dehydrocholsäure auch aus den bei der Darstellung der Cholalsäure nach dem Mylius'schen Verfahren abfallenden Mutterlaugen durch Oxydation mittelst Chromsäure in Eisessig gewinnen. In diesen Mutterlaugen ist ein grosser Theil der Cholalsäure als Aethylester vorhanden. Durch Einwirkung von Phosphorpentachlorid (4 Mol.) auf Dehydrocholsäure in Chloroform und darauf folgende Behandlung mit Zinkstaub wurde ein Körper $C_{24}H_{32}Cl_2O_3$ erhalten, den Verf. Bichlorisodehydrocholal nennt. Der Körper schmilzt bei 257° ohne Zersetzung und geht beim Behandeln mit conc. Schwefelsäure bei 50° in eine ebenfalls krystallisirende Substanz, $C_{24}H_{34}O_5$, über, welche mit der Dehydrocholsäure isomer ist, keine saure Eigenschaften besitzt und vom Verf. Isodehydrocholal genannt wird. Neben Bichlordehydrocholal wurde durch obige Behandlung noch eine Monochlordehydrocholsäure erhalten, welche bei Be-

handlung mit Jodwasserstoff wieder Dehydrocholsäure lieferte. Weitere Untersuchungen sind in Aussicht gestellt. Andreasch.

242. **Lassar-Cohn: Vorkommen von Myristinsäure in der Rindergalle**[1]. Bei der Darstellung der Cholalsäure nach dem Verfahren von Mylius erhält man bekanntlich eine geringe Menge eines unlöslichen Barytsalzes. Dasselbe, von 100 Litern Galle stammend, wurde in das Natronsalz übergeführt, dieses durch Baryumacetat in 5 Fractionen gefällt und in jeder Fraction wieder durch wiederholtes Umkrystallisiren aus Alcohol und partielle Fällung durch Magnesiumacetat eine Trennung der vorhandenen Fettsäuren zu bewerkstelligen gesucht. Dabei wurden schliesslich Stearin-, Palmitin-, Myristin- und Oelsäure erhalten. Das Vorkommen der Myristinsäure $C_{14}H_{28}O_2$, (höchstens 0,004 % der Galle ausmachend) ist desshalb von Interesse, weil sie ausser in Pflanzen bisher nur im Wallrath nachgewiesen wurde. Andreasch.

243. **Siegfr. Fränkel: Studium über Glycogen**[2]. Verf. suchte bei der Darstellung von Glycogen das Erwärmen zu umgehen, indem er zur Extraction solche Mittel anwandte, welche gleichzeitig die Eiweisskörper fällen sollten. Am besten bewährte sich dazu Trichloressigsäure. Das betreffende Organ (100 Grm.) wird rasch in eine 2—4 %ige Lösung (250 CC.) der Säure gebracht (bei blutreichen Organen verwendet man besser 2 %ige Lösungen mit 2—5 % Essigsäure). Das Organ wird darin verrieben, die Lösung abfiltrirt, der Rückstand ausgepresst und so lange mit neuer Säure gewaschen, bis das Filtrat keine Jodreaction gibt. Das Filtrat wird mit der doppelten Menge Alcohol gefällt, der Niederschlag auf das Filter gebracht, mit Alcohol von 60 und 95 % ausgewaschen, der Alcohol durch Aether verdrängt und das Präparat getrocknet. Es bildet darnach ein schneeweisses, nahezu aschefreies, vollkommen stickstofffreies Pulver. Die Ausbeute ist bei genügendem Auswaschen quantitativ, da der Rückstand nach Külz behandelt, keine Jodreaction mehr gibt. Als Zusammensetzung ergab sich die Külz'sche Formel

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie 17, 67—77 und Ber. d. d. chem. Gesellsch. 25, 1829—1835. — 2) Pflüger's Arch. 52, 125—136.

$6(C_6H_{10}O_5) + H_2O$, als spec. Drehung im Mittel bei 1$^0/_0$iger Lösung für $\alpha_{(D)}$ 197, 891^0. — Härtet man frische Kaninchenleber in 95$^0/_0$igem, später in absolutem Alcohol, wäscht mit Aether aus und zerreibt zu feinem Pulver, so lässt sich diesem durch Wasser oder physiologische Kochsalzlösung kein Glycogen entziehen, sehr leicht aber, wenn man dem Wasser eiweissfällende Salze, Quecksilberchlorid, essigsaures Zink, Salzsäure und Jodquecksilberkalium zusetzt. Ebenso gibt frische Leber an destillirtes Wasser kein oder nur wenig Glycogen ab; dass es sich hierbei um keine Zerstörung des Glycogens durch das Leberferment handle, beweist der Versuch, durch Aetzkali (5$^0/_0$) oder Sodalösung, welche das Ferment rasch zerstören, Glycogen in Lösung zu bringen, indem auch hierbei kein Glycogen aufgenommen wird. Der erschöpfte Rückstand gibt aber nach der alten Methode oder nach dem neuen Verfahren verabeitet, reichliche Glycogenmengen. Verf. schliesst aus diesem Verhalten, dass das Glycogen sich in der Leber in einer schwer löslichen Form vorfindet, und zwar in Verbindung mit einem Eiweisskörper. Die Kohlehydratgruppe dieser Verbindung kann leicht wieder als Zucker oder Glycogen abgespalten werden; letzteres geschieht bei der Glycogendarstellung, und es ist nach Verf. zweifelhaft, ob Glycogen als solches im Organismus vorkommt.

Andreasch.

244. **Carl Voit: Ueber die Glycogenbildung nach Aufnahme verschiedener Zuckerarten**[1]. Nach Versuchen von Jac. G. Otto, A. C. Abbott, Grah. Lusk und Fr. Voit. Für die Bildung des Glycogens der Organe sind bekanntlich zwei Theorien: die der Anhydridbildung und die Ersparnisstheorie aufgestellt worden, welche nach den neuesten Untersuchungen beide ihre Berechtigung haben. Die Ablagerung bedeutender Quantitäten von Glycogen nach reichlicher Zufuhr von Zucker, welche nicht aus dem Eiweiss hervorgehen können [Erw. Voit, J. Th. **18**, 276, E. Külz ibid. **20**, 287], bot die Möglichkeit, zu entscheiden, ob eine Zuckerart direct in Glycogen übergeht, sowie ferner zu erklären, warum bei Zufuhr der verschiedensten Zuckerarten doch stets das nämliche Glycogen sich findet. Als Versuchsthiere dienten Kaninchen oder Hühner, denen nach mehrtägigem Hungern die Zuckerarten beigebracht wurden.

---

[1]) Zeitschr. f. Biolog. 28, 245—292.

Glycogenmengen nach Aufnahme verschiedener Zuckerarten. Die Resultate der diesbezüglichen Versuche enthält folgende Tabelle.

Zuckerart				Glycogen der Leber in Grm.		Glycogen der Leber in %		Auf 1 Kgrm. Körpergew. in Grm.	
50	Grm.	Traubenzucker	Huhn	5,37	7,3	15,3	16	31	35
80	„	„	Kaninch.	9,27		16,8		40	
60	„	Rohrzucker	Huhn	4,94	5,5	13,3	10	30	22
55	„	„	Kaninch.	4,35		7,4		17	
60	„	„	„	8,50		12,0		21	
30	„	„	„	4,06		6,5		21	
54,8	„	Lävulose	Huhn	3,99	4,6	10,5	10	24	22
54,8	„	„	Kaninch.	5,27		9,1		21	
60	„	Maltose	Huhn	4,07	4,1	10,4	9	23	21
60	„	„	Kaninch.	4,13		8,1		19	
55	„	Galactose	Huhn	0,67	0,8	1,3	1	3	3
68,2	„	„	Kaninch.	0,87		1,5		3	
32	„	Milchzucker	Huhn	0,12	0,8	0,2	1	0,5	3
48	„	„	Kaninch.	0,87		1,7		4	
32	„	„	„	0,14		0,4		0,7	
32	„	„	„	—		0,9		—	
50	„	„	„	—		0,7		—	
50	„	„	„	—		1,2		—	
50	„	„	„	—		1,5		—	
50	„	„	„	2,18		3,6		7	

Es verhalten sich also in grossen Dosen Galactose und Milchzucker ganz anders, wie die übrigen Zuckerarten. Grosse Gaben von Traubenzucker, Rohrzucker, Lävulose und Maltose bringen schon nach 8 Std. (Zeit der Tödtung) eine so beträchtliche Anhäufung von Glycogen in der Leber hervor, dass dasselbe sich nur aus der aufgenommenen Zuckerart gebildet haben kann; nach Aufnahme von Galactose und Milchzucker findet sich ungleich weniger Glycogen, so wenig, dass dasselbe wohl aus dem unterdess im Körper zersetzten Eiweiss zu entstehen vermöchte. Aehnliche Resultate ergeben sich aus den Untersuchungen von Salomon [J. Th. 4, 279] und Külz [l. c]. **Verhalten der Zuckerarten im Darmkanal und**

im Harn. a) Rohrzucker. Bei einem Kaninchen aus obiger Versuchsreihe, welches 30 Grm. Rohrzucker erhalten hatte, wurden die einzelnen Darmpartien gesondert untersucht. Der Inhalt wurde mit überschüssigem Alcohol übergossen, das Filtrat nach Neutralisation eingedampft, der Rückstand in Wasser gelöst; ein Theil der Lösung diente zur Bestimmung des vorhandenen Invertzuckers mittelst Kupfersulfatlösung nach Allihn's Methode; in einem anderen Theile wurde der Rohrzucker durch 0,1 $^0/_0$ ige Salzsäure invertirt, dann abermals nach Allihn die Zuckermenge gemessen, die Differenz gab den unveränderten Rohrzucker an; ein dritter Theil endlich wurde zur Zerstörung der Lävulose mit 10 $^0/_0$ iger Salzsäure gekocht. Es fanden sich:

	Rohrzucker	Traubenzucker	Lävulose	Invertzucker	Von 100 Th. Zucker finden sich als Rohrzucker	Traubenzucker	Lävulose	Invertzucker
Magen	0,269	1,498	0,858	2,356	10	33	57	90
Dünndarm	0,002	—	—	0,005	24	—	—	76
Blinddarm	—	0,846	1,321	2,167	—	61	39	100
Dickdarm	—	—	—	0,102	—	—	—	100

Es scheint daher der Rohrzucker für gewöhnlich im Darm vollständig invertirt zu werden, wobei der überschüssige Invertzucker nach der Resorption in der Leber in Glycogen übergeht. Doch gelangt in gewissen Fällen auch Rohrzucker zur Resorption. b) Lävulose. Die Lävulose bleibt im Darmkanale unverändert und wird als solche in die Säfte aufgenommen und in extremen Fällen als solche im Harne abgeschieden, wie speciell in dieser Richtung angestellte Versuche ergaben. c) Maltose. Für diese Zuckerart ist es sehr wahrscheinlich, dass sie im Darmkanal in Traubenzucker übergeht und dieser dann in der Leber zu Glycogen wird. d) Galactose. Dieselbe wird wahrscheinlich unverändert resorbirt. e) Milchzucker. Derselbe geht sehr leicht in den Harn über, wie verschiedene Beobachter gefunden. Um zu ermitteln, ob im Darmkanal eine Spaltung stattfinde, wurde der in den Darmabschnitten vorhandene Zucker mit Hefe zusammengebracht; bei Gegenwart von Traubenzucker musste der Zucker durch die Gährung verschwinden, bei Gegenwart des nicht gährungsfähigen Milchzuckers durfte sich keine Aenderung in

der Reductionsfähigkeit zeigen. Dabei muss mit sterilisirten Lösungen und rein gezüchteter Hefe (Verff. arbeiteten mit Saccharomyces apiculatus) experimentirt werden. Es zeigte sich, dass in den einzelnen Darmabschnitten im Wesentlichen nur unveränderter Milchzucker sich vorfand; dasselbe gilt auch für den Harn. — Da die Lävulose im Darm in keine andere Zuckerart übergeht, so kann man darnach keineswegs sagen, dass nur aus dem in die Säfte übergegangenen Traubenzucker Glycogen entsteht, wenigstens muss aus der Lävulose direct Glycogen in der Leber gebildet werden. Glycogenmenge nach subcutaner Einführung verschiedener Zuckerarten. Wenn Rohrzucker und Maltose nur desshalb Glycogenbildner sind, weil sie im Darmkanal in Traubenzucker übergehen, so dürfte die Zufuhr von Rohrzucker und Maltose zur Leber mit Umgehung des Darmes keine Anhäufung von Glycogen in der Leber hervorrufen; die Beibringung von Lävulose, Milchzucker und Galactose könnten nur dann zur Glycogenbildung führen, wenn die Leber die Eigenschaft besitzt, diese Zuckerarten in Dextrose überzuführen. Kaninchen wurden desshalb Zuckerlösungen unter die Haut eingespritzt (directe Einführung in die Blutbahn oder in die Bauchhöhle wurde nicht vertragen); die Glycogenmengen der Lebern waren danach: Bei Traubenzucker 3,5 Grm. (5 $^0/_0$), bei Rohrzucker 0,4 Grm. (0,7 $^0/_0$), bei Lävulose 5,5 Grm. (5,9 $^0/_0$). Obwohl die Glycogenanhäufung nicht so bedeutend ist, bemerkt man doch den grossen Unterschied zwischen den Zuckerarten. Traubenzucker und Lävulose bewirken beträchtliche Glycogenbildung, man muss für letztere Zuckerart entweder eine Umwandlung in Traubenzucker oder in Dextroseanhydrid durch die Leberzellen annehmen. Rohrzucker bewirkt keine Glycogenbildung, er wird daher von der Leber nicht invertirt, dasselbe gilt für den Milchzucker. — Die Bedeutung des Glycogens im thierischen Organismus ist die eines Reservestoffes wie die des Stärkemehles in der Pflanze. Die durch eine Mahlzeit überschüssig zugeführten Nahrungsstoffe, Eiweiss, Fett und Kohlehydrate werden abgelagert, das gelöste circulirende Eiweiss als Organeiweiss, das Fett in den Reservoiren des Fettgewebes, der Zucker als das schwer diffendirbare Glycogen in den Leberzellen und anderen Organen. Andreasch.

245. **Dewevre: Notiz über die Zuckerbildung beim Winterfrosch**[1]). Nach Schiff findet sich beim Winterfrosch weder Glycogen in der Leber noch Zucker im Blut. Verf. präcisirt diesen Befund dahin, dass im Winter das Glycogen der Leber allmählich abnimmt, und im dritten bis vierten Monat verschwindet. Hungernde Thiere verlieren das Glycogen schon in der zweiten bis sechsten Woche. Der Stich in den vierten Ventrikel bewirkt im Beginn des Winters nur schwierig Diabetes, und gar nicht mehr am Ende desselben. Nach Verf. giebt die Leber beim Winterfrosch das Glycogen schwieriger ab, weil es an diastatischem Ferment fehlt. Der Winterfrosch verhält sich also anders als ein Säugethier im Winterschlaf, denn Murmelthiere werden während desselben diabetisch. Während das Glycogen in der Leber des Winterfrosches abnimmt, vermehrt es sich dagegen in den Muskeln, auch nach Aufhören der Nahrungsaufnahme. Später nimmt es auch hier langsam ab, ohne je ganz zu verschwinden. Bei der Inanition verschwindet dagegen das Glycogen früher aus den Muskeln als aus der Leber. Moleschott (1854) fand nach Exstirpation der Leber keinen Zucker im Blut des Frosches; dieser Befund, welcher für die ausschliessliche Zuckerbildung in der Leber verwerthet wurde, ist wahrscheinlich nur an Winterfröschen erhoben worden, denn bei Sommerfröschen beobachtete Verf. keinen sofortigen Schwund des Blutzuckers. Herter.

---

1) Note sur la fonction glycogénique chez la grenouille d'hiver. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 19—21.

X. Knochen und Knorpel.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

*S. Gabriel, zur Frage nach dem Fluorgehalt der Knochen und der Zähne. Zeitschrift f. analyt. Chemie **31**, 522—525. G. kommt zu dem Schlusse, dass der Fluorgehalt der Zahnasche 0.1 % nicht erreicht, also noch unter den von Carnot [siehe unten] gefundenen Werthen herabgeht. Das bei der Analyse stets erhaltene Deficit von 1 % scheint einem anderen Elemente zuzukommen. Andreasch.

246. Ad. Carnot, Aufsuchung des Fluor in den modernen und in den fossilen Knochen.

247. Ad. Carnot, über die Zusammensetzung der fossilen Knochen und das Variiren ihres Gehaltes an Fluor in den verschiedenen geologischen Schichten.

248. Ad. Carnot, über eine Anwendung der chemischen Analyse zur Bestimmung des Alters prähistorischer menschlicher Knochen.

S. Brandl und H. Tappeiner, über die Ablagerungen von Fluorsalzen im Organismus nach Fütterung mit Fluornatrium. Cap. IV.

*R. A. Young, enthält der Knochen Mucin? Journ. of physiol. **13**, 803—805. Verf. prüft unter Leitung von Halliburton, ob compacter Knochen (frei von Periost) Mucin enthält. Das Resultat war negativ; die mit Kalkwasser oder Barytwasser (1/5 gesättigt) hergestellten Extracte gaben mit Essigsäure keinen Niederschlag. Herter.

*M. Pickardt, über die chemischen Bestandtheile des Hyalinknorpels. Inaug.-Dissert. Berlin 1891; durch Centralbl. f. Physiol. **6**, No. 24, pag. 735. P. hat insbesondere die anorganischen Bestandtheile des Hyalinknorpels (Kehlkopfknorpel vom Rind) untersucht. Es betrugen in Procenten: Wassergehalt 40,2—57,4, Asche 7,286 (davon in Wasser löslich 62,81 %). Zusammensetzung der Asche: H_3PO_4, H_2SO_4, HCl, CO_2, Na, Ca, Mg, kein Eisen, Kalium in Spuren oder fehlend. Die Kohlensäure ist nicht als kohlensaures Salz im Knorpel enthalten, sondern entsteht erst bei der Einäscherung. Der Arbeit ist eine ausführliche Uebersicht der bisherigen Arbeiten über die Zusammensetzung des Knorpels vorangestellt.

246. **Ad. Carnot: Aufsuchung des Fluors in den modernen und in den fossilen Knochen**[1]. C. analysirte die Asche verschiedener frischer Knochen:

	Mensch		Ochs Femur	Manati	Elephant		
	Femur, Körper	Femur, Kopf			Femur	Dentin	Elfenbein
Calciumphosphat	87,45	87,87	85,72	81,82	90,03	86,67	82,08
Magnesiumphosphat	1,57	1,75	1,53	2,62	1,96	3,82	15,72
Calciumfluorid	0,35	0,37	0,45	0,63	0,47	0,43	0,20
Calciumchlorid	0,23	0,30	0,30	0,36	0,20	0,39	Spur
Calciumcarbonat	10,18	9,23	11,96	14,25	7,27	8,60	2,04
Eisenoxyd	0,10	0,13	0,13	0,15	0,15	0,20	0,08
Summa	99,88	99,65	100,09	99,83	100,08	100,11	100,12

Obige Analysen zeigen, dass die Zahnsubstanzen des Elephanten sehr reich an Magnesium sind, und dass das Elfenbein arm ist an Fluor und an Chlor. Zum Vergleich wurden eine Reihe fossiler Knochen untersucht:

	Herbivor	Ochs	Manati
Calciumphosphat	67,90	79,05	71,39
Magnesiumphosphat	1,97	0,65	2,27
Eisenphosphat	7,62	1,06	6,86
Calciumfluorid	0.88	1,70	3,82
Calciumchlorid	0,44	0,48	0,30
Calciumcarbonat	20,00	15,98	15,68
Kieselerde	0,75	0,10	0,35
Summa	99,56	99,02	100,67

Im Vergleich mit den frischen Knochen hat hier das Calciumphosphat abgenommen, das Carbonat dagegen zugenommen. Das Eisenphosphat muss sich auf Kosten des Calciumphosphat

[1] Recherche du fluor dans les os modernes et les os fossiles. Compt. rend. **114**, 1189—1192.

gebildet haben; man erhält es bei Behandlung der fossilen Knochen mit verdünnter Säure in blauen Körnchen. Auffallend ist der hohe Gehalt an Calciumfluorid. Der Fluorgehalt ist noch höher in älteren Knochen. Verf. untersuchte noch einen Knochen vom Manati aus dem Miocen, einen solchen aus Charlestown (Süd-Carolina), einen Zahn von Elephas meridionalis aus dem Pliocen und einen solchen vom Mastodon aus dem Miocen. Neben Phosphorsäure 30,40, 30,15, 38,40 und 36,40 fand sich Fluor 2,51, 3,03, 2,11 und 2,59 %. Da das Calciumphosphat in Berührung mit verdünnten Lösungen von Fluoralkalien Fluor aufnimmt, so lässt sich die Anreicherung der fossilen Knochen mit Fluor auf diese Weise erklären. Es scheint die Tendenz zur Bildung einer apatitartigen Verbindung zu bestehen, doch geht die Fluoraufnahme noch über das Verhältniss im Apatit hinaus. Auch bei sedimentären Phosphaten ist eine solche metamorphosirende Wirkung zu verfolgen[1]. Herter.

247. **Adolphe Carnot: Ueber die Zusammensetzung der fossilen Knochen und das Variiren ihres Gehalts an Fluor in den verschiedenen geologischen Schichten**[2]. Zu den mitgetheilten Analysen, welche C. in Gemeinschaft von Goutal ausführte, lieferte Albert Gaudry das Material. Es wurde für die einzelnen Schichten die mittlere Zusammensetzung der Knochenasche ermittelt. Die folgenden Zahlen geben die erhaltenen Resultate in Procenten der Asche, für Phosphorsäure und für Fluor, der letzte Stab der Tabelle gibt das Verhältniss des gefundenen Fluorgehalts zu dem im Apatit bestehenden (1 Aequivalent Fluor auf 3 Aequivalente Phosphor).

Geologische Formation	Phosphorsäure anhydrid	Fluor	Verhältniss zum Fluor im Apatit
Silur	31,01 %	2,59 %	0,94 %
Permisch	26,74 «	2,54 «	1,06 «
Trias	14,33 «	1,16 «	0,91 «
Jura	16,63 «	1,45 «	1,07 «

[1]) Vergl. Carnot, ibid. 1005. — [2]) Sur la composition des ossements fossiles et la variation de leur teneur en fluor dans les différents étages géologiques. Compt. rend. **115**, 243—246.

Geologische Formation	Phosphorsäure-anhydrid	Fluor	Verhältniss zum Fluor im Apatit
Kreide . .	34,78 %	2,87 %	0,90 %
Eocen . . .	30,24 «	1,90 «	0,70 «
Oligocen . .	36,81 «	2,05 «	0,63 «
Miocen . .	33,34 «	1,95 «	0,65 «
Pliocen . .	35,21 «	1,83 «	0,58 «
Quaternär . .	33,83 «	1,06 «	0,35 «
Modern . .	40,28 «	0,205 %	0,057 %

Zur Untersuchung dienten die Knochen verschiedener Fische, Reptilien und Säugethiere. Es zeigte sich bei den fossilen Knochen der Fluorgehalt sowohl procentisch als im Verhältniss zur Phosphorsäure bedeutend höher als bei frischen Knochen. In den Knochen aus der primären und secundären Periode entsprach das Verhältniss zwischen Fluor und Phosphorsäure nahezu dem im Apatit. In den tertiären und quaternären Schichten nimmt der Fluorgehalt bedeutend ab, bleibt aber doch erheblich über dem Gehalt der frischen Knochen. Mit Berücksichtigung der in gleichaltrigen Lagen vorkommenden Differenzen lässt sich der Fluorgehalt zur Taxirung des Alters fossiler Knochen benutzen.

Herter.

248. **Adolphe Carnot: Ueber eine Anwendung der chemischen Analyse zur Bestimmung des Alters prähistorischer menschlicher Knochen**[1]. In einer Sandgrube zu Billancourt (Seine) wurde neben Knochen von quaternären Thieren eine menschliche Tibia gefunden, deren Alter zweifelhaft war. Dieselbe enthielt 19,65 % organischer Substanz, während die Thierknochen (I ein Röhrenknochen, II ein Schulterblatt eines Hirsches) nur 12,93 resp. 12,69 % enthielten. In der Asche fand sich:

	Thierknochen. I	Thierknochen. II	Menschliche Tibia.
Eisenoxyd . .	0,21 %	0,19 %	3,06 %
Kohlensäure . .	6,06 «	4,75 «	6,15 «
Phosphorsäure .	34,20 «	35,67 «	28,72 «
Fluor	1,43 «	1,84 «	0,17 «

[1]) Sur une application de l'analyse chimique pour fixer l'âge d'ossements humains préhistoriques. Compt. rend. **115**, 337—339.

Die Thierknochen enthielten im Verhältniss zur Phosphorsäure 0,469 resp. 0,578 des zum Apatitverhältniss erforderlichen Fluors, die menschliche Tibia dagegen nur 0,066. Daraus schliesst C., dass die letztere nicht aus derselben Zeit stammt wie die beiden anderen Knochen. Herter.

XI. Muskeln und Nerven.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Muskeln.

249. Flor. A. Meyerhold, ein Beitrag zur Kenntniss der sauren Reaction des Muskels.
250. Cavazzani, über die Wirkung des oxalsauren Kaliums auf das Muskelplasma.
251. G. St. Johnson, über die organischen Basen des Fleischsaftes.
252. Arm. Gautier und L. Landi, über das rückständige Leben und die Functionsproducte der vom lebenden Wesen getrennten Gewebe, besonders der Muskeln. Analytische Methoden; physiologische Wirkung der Muskelbasen.
W. Cohnstein, über die Aenderung der Blutalkalescenz durch durch Muskelarbeit. Cap. V.
S. Becke und H. Benedict, Einfluss der Muskelarbeit auf die Schwefelausscheidung. Cap. XV.
253. Morat und Dufourt, Zuckerverbrauch durch den Muskel; wahrscheinlicher Ursprung des Glycogens.
*Morat et Dufourt, über den Glycogenverbrauch der Muskeln während der Thätigkeit. Arch. de physiol. [5] 4, 457. Referat im nächsten Bande.

Nerven.

254. A. Kossel und Fr. Freitag, über einige Bestandtheile des Nervenmarkes und ihre Verbreitung in den Geweben des Thierkörpers.

255. L. v. Udránszky, chemische Veränderung des centralen Nervensystems im Verlaufe der Wasserscheu.
256. Emil Cavazzani, über die Cerebrospinal-Flüssigkeit.
257. A. und E. Cavazzani, über die Circulation der Cerebrospinal-Flüssigkeit.
258. N. Zuntz, Beitrag zur Physiologie des Geschmackes.
*Jacques Passy, Mittheilungen über die wahrnehmbaren Minima einiger Gerüche. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 84—88, 137—141; Compt. rend. **114**, 306—308; 786—788.
*Charles Henry, die Olfactometrie und die Physik der Dämpfe. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 77—103.
*Jacques Passy, über die Wahrnehmung der Gerüche. Ibid. 239 bis 243.
*Derselbe. der Geruch in der Reihe der Alcohole. Ibid. **447** bis 449; Compt. rend. **114**, 1140—1143.
*Ch. Féré, P. Batigne und P. Ouvry, Untersuchungen über das Minimum, welches durch den Geruch und den Geschmack bei den Epileptikern wahrnehmbar ist. Mém. soc. biolog. 1892, 259—270.
A. B. Griffiths, über das Nervengewebe einiger Evertebraten, Cap. XIII.

---

249. **Flor. Alex. Meyerhold: Ein Beitrag zur Kenntniss der sauren Reaction des Muskels**[1]. Nach den Versuchen des Verf.'s enthält der ruhende Muskel wahrscheinlich eine geringe Menge Milchsäure oder sauer reagirender Substanzen. In destillirtem Wasser oder physiologischer Kochsalzlösung bildet der Muskel bei Ausschluss der Fäulniss durch Kälte Säure. Sucht man die Fäulniss durch fäulnisswidrige Körper wie Chinolin etc. zu verhüten, so wird dadurch der Vorgang der Säurebildung ganz beträchtlich vermindert. Temperaturerhöhung bis zu 45^0 beschleunigt den Process, Kälte verlangsamt ihn, Siedehitze unterbricht ihn für kurze Zeit, hebt ihn aber nicht auf, ebensowenig wie Alcohol. Nach Nasse enthält der frische Muskel von Winterfröschen etwa 4,3 $^0/_{00}$ Glycogen, Ranke hat den Säuregehalt zu 2,4 $^0/_{00}$ gefunden. Die gefundenen Säurewerthe sprechen gegen die Annahme, das Glycogen sei die Quelle der Muskelsäure. 1 Theil Glycogen vermag 2,1 Theil Milchsäure

[1] Sitz.-Ber. d. physik.-medic. Soc. Erlangen **24**, 128—155; durch chem. Centralbl. 1892, II, 835.

zu bilden, was für den Nasse'schen Werth an Glycogen 4,7 °/₀₀ Milchsäure ergeben würde, ein Werth, über den die vom Verf. constatirten Säurewerthe weit hinausgehen. Jedenfalls ist das Glycogen nicht als einzige Muttersubstanz der Fleischmilchsäure im Muskel anzusehen. Andreasch.

250. **Cavazzani: Ueber die Wirkung des oxalsauren Kaliums auf das Muskelplasma**[1]. Verf. hat gefunden, dass das Kaliumoxalat die Gerinnung des Muskelplasma beim Frosch verhindert oder verlangsamt. Verf. sucht die Herrmann'sche Theorie der Beziehungen zwischen Muskelcontraction und Myosin-Gerinnung, auf dieses Faktum gestützt, zu erweisen. Einerseits tritt die Todtenstarre viel später und weniger intensiv bei mit Kaliumoxalat vergifteten Fröschen auf, und obwohl so der todtenstarre Muskel den transparenten Eindruck des normalen Muskels macht, ist er doch nicht im Stande, sich zusammenzuziehen. Aber nach einer Bespülung mit Kochsalz kehrt die Contractilität zurück, so dass also eine Schädigung der Muskelfasern durch das Oxalat auszuschliessen ist. Ausserdem zeigt der Verf., dass in Uebereinstimmung mit der Angabe von Hammarsten und Lundberg, betreffend die Beziehung zwischen Fibrin-Gerinnung und Kalksalzen, die Einspritzung von Calciumchlorid in die Aorta Muskelgerinnung hervorruft. Ferner, wenn die Muskeln durch Kaliumoxalat die Contractilität verloren haben, dann kann sie von Neuem durch eine Injection von Calciumchlorid hervorgerufen werden. Rosenfeld.

251. **G. St. Johnsohn: Ueber die organischen Basen des Fleischsaftes**[2]. Verf. suchte jene Verbindungen zu bestimmen, welche im wässrigen Fleischauszuge wirklich vorhanden sind und welche erst aus der Muskelsubstanz durch die Einwirkung der chemischen Reagentien entstehen. Das feinzerkleinerte Fleisch wurde mit Wasser durchgeknetet und ausgepresst und die Operation mehrmals wiederholt. Durch Erwärmen auf 80° wurden die Eiweissstoffe und zum

---

[1]) Dell azione dell ossalto. potassica sul plasma muscolare. Riforma Med. 1892, Juni, 131, 132. — [2]) Proceed. Roy. Soc. **50**, 288—302; durch Ber. d. d. chem. Gesellsch. Referatb. **25**, 285. (Ref. Schertel).

grössten Theile die Farbstoffe zum Gerinnen gebracht und das Filtrat zuerst durch Erwärmen bis zum Auftreten eines Schaumes, später im Vacuum über Schwefelsäure bei durch Eiskühlung erzeugter niederer Temperatur concentrirt. Es resultirte eine theils krystallinische, theils gallertige Masse; letzte löste sich bei Behandlung mit verdünntem Alcohol. Aus dem Rückstande wurde durch fractionirte Krystallisation Kreatinin und Monokaliumphosphat, KH_2PO_4, erhalten. Chlorkalium, das Liebig fand, ist wahrscheinlich erst durch die Behandlungsweise aus den Chloriden organischer Basen entstanden. Um die Bacterienwirkung auszuschliessen, wurde das Fleisch einer Kuh unmittelbar nach dem Schlachten fein zertheilt mit Wasser durchgeknetet, ausgepresst und mit einem grossen Ueberschusse einer gesättigten Sublimatlösung gefällt. Einen und zwei Tage später wurden grössere Portionen Fleisch von derselben Kuh in gleicher Weise behandelt; während die zuerst behandelte Fleischportion nur 7 Stunden der Einwirkung der Bacterien ausgesetzt war, war dieses bei den anderen 26 und 34 Stunden der Fall. Die Filtrate von den durch Quecksilberchlorid erzeugten Niederschlägen setzten während mehrwöchentlichen Stehens weisse Niederschläge ab, welche microscopisch völlig durchsichtige Kügelchen darstellten und dem Quecksilberdoppelsalze des Kreatinins aus Harn glichen. Das daraus gewonnene Kreatininchlorhydrat war mit dem aus Harn dargestellten isomorph; dasselbe war der Fall mit der daraus erhaltenen freien Base, die beim Eindampfen im Vacuum wasserfreie Tafeln ergab. Unter gleichen Umständen, d. h. beim Eindampfen ohne Erwärmung bildet Kreatinin aus Harn verwitternde lange Prismen [vergl. Johnson J. Th. **20**, 68]. Fleischkreatinin löst sich in 490 Theilen Alcohol (spec. Gew. 800) bei 13,7 °C; sein Golddoppelsalz ist in Aether vollkommen löslich, zerlegt sich aber beim Verdampfen seiner ätherischen Lösung in seine Bestandtheile. 9 Mol. Kreatinin reduciren die gleiche Menge Kupferoxyd, wie 4 Mol. Glucose. Man kann Fleischkreatinin nur dann in Gestalt gewässerter Prismen erhalten, wenn eine Lösung vor der Krystallisation im Vacuum einige Zeit auf 60 ° erwärmt worden war. — Kreatin wurde nur aus derjenigen Fleischportion erhalten, welche erst 34 St. nach dem Schlachten in Arbeit genommen worden war; dieselbe lieferte auch weniger Krea-

tinin. Verf. glaubt daraus schliessen zu dürfen, dass das Kreatin kein Bestandtheil des Fleischsaftes ist, sondern dass es erst durch die Bacterien aus Kreatinin oder einer nahestehenden Verbindung entstehe. Obwohl Verf. angibt, dass aus einer mit Sublimat versetzten Lösung von reinem Kreatin im Verlaufe von einigen Monaten die Kreatininverbindung sich ausscheidet, so erscheint ihm doch ausgeschlossen, dass diese Umwandlung bei seinen Versuchen stattgefunden habe, weil das Golddoppelsalz des aus Kreatin erzeugten Kreatinins von Aether nicht gelöst, sondern sofort zerlegt wird, während das aus Fleisch dargestellte Kreatinin ein in Aether lösliches Chloraurat liefert.

252. **Arm. Gautier und L. Landi: Ueber das rückständige Leben und die Functionsproducte der vom lebenden Wesen getrennten Gewebe, besonders der Muskeln. Analytische Methoden. Physiologische Wirkung der Muskelbasen**[1]. Verff. entnahmen einem frisch geschlachteten Ochsen ein circa 1 Kgrm. schweres Stück mageres Muskelfleisch, liessen dasselbe gefrieren und zerschnitten es in der Kälte in 18 Stücke. Je 6 derselben bildeten eine Abtheilung. Die Abtheilung I wurde sofort analysirt. Die Stücke der Abtheilung II wurden einzeln in kaltes Wasser getaucht, welches gekocht und behufs Tödtung der Keime von Microorganismen mit $^1/_2 {}^0/_0$ Cyanwaserstoff versetzt war; dann wurden dieselben mit Papier abgetrocknet, das mit derselben Lösung getränkt worden war, mit einem ausgeglühten Platindraht durchstochen und in ein weites, an einer Seite geschlossenes Glasrohr gebracht; das Rohr wurde luftleer gepumpt, mit Kohlensäure gefüllt, nochmals ausgepumpt und dann versiegelt 24 Tage lang bei + 2 bis + 14°, 11 Tage bei + 35 bis 40° aufbewahrt. Die Abtheilung III wurde wie die zweite behandelt, dann 93 Tage bei + 2 bis + 25° aufbe-

1) Sur la vie résiduelle et les produits au fonctionnement des tissus séparés de l'être vivant. Compt. rend. 114, 1048—1053. Sur les produits du fonctionnement des tissus et particulièrement des muscles, séparés de l'être vivant. Ibid., 1154—1159. Sur les produits de la vie résiduelle des tissus, en particulier du tissu musculaire séparé de l'être vivant. Ibid., 1312—1317. Phénomènes de la vie résiduelle du muscle séparé de l'être vivant. Action physiologique des bases musculaires. Ibid., 1449—1455.

wahrt, bevor sie analysirt wurde. Die Muskelstücke behielten ihr frisches Aussehen und entwickelten keinen Fäulnissgeruch. Sie schieden, als die Temperatur über 20° gestiegen war, eine rothe Flüssigkeit ab, welche zwischen 25 und 30° Flocken absetzte. Diese Flüssigkeit sowie das Fleisch zeigte sich bei Culturversuchen völlig steril. — Bei der Analyse wurde folgendermaassen verfahren. Der Gehalt an Wasser wurde nach Trocknen bei 105° in einem Strom trockener Kohlensäure durch den Verlust bestimmt, ebenso wurde beim Trocknen der Fette verfahren; beim Erhitzen an der Luft nimmt das Gewicht durch Oxydation zu. Die löslichen coagulirbaren Albuminstoffe (Albumin) wurden aus dem Wasserauszug des Fleisches gewonnen durch Concentriren auf dem Wasserbad zu $^1/_3$ des Volums, Zusatz gleicher Mengen gesättigter Natriumsulfatlösung und einer Spur Essigsäure, Sammeln des Niederschlages, Waschen mit Wasser, mit schwachem Alkali (zur Entfernung von etwas Caseïn), schliesslich mit Wasser, Alcohol und Aether. Die erwähnte Alkalilösung, mit einer Spur Kalksalz versetzt und genau mit Essigsäure neutralisirt, lieferte eine Fällung von Caseïn, der grössere Theil dieses Körpers scheidet sich aber bereits spontan flockig in der exsudirten Flüssigkeit ab; diese Flocken enthalten auch etwas Nucleoalbumin, unlöslich in Kalkwasser und in Alkalicarbonaten. Die unlöslichen Albuminstoffe wurden bestimmt, indem das Fleisch erst kalt, dann heiss mit Wasser, darauf mit Alcohol und mit Aether erschöpft wurde; von dem erhaltenen Gewicht wurden die unlöslichen Aschenbestandtheile abgezogen. Die peptonisirbaren unlöslichen Albuminstoffe (Myosin) wurden erhalten, indem man 30 Grm. Fleisch mit Wasser wusch, dann bei 40° mit 0,5 Grm. Pepsin, 2 CC. conc. Salzsäure und 100 Grm. Wasser digerirte und den Rückstand der erhaltenen Lösung nach Abzug der Asche als Pepton berechnete. Eine grössere Portion des gehackten Fleisches wurde mit Wasser gekocht und heiss ausgewaschen. So wurde ein Extract erhalten, in dem organische Basen, Ammoniak, Gelatin, Pepton, Extractivstoffe, Glycogen, Glycose, Milchsäure bestimmt wurden. Nach Harnstoff suchten Verff. in diesem Extract stets vergebens. Sie fällten dasselbe zu diesem Zweck bei schwach essigsaurer Reaction mit Mercurinitrat aus, sättigten

die Lösung mit Natriumcarbonat und setzten abwechselnd Mercurinitrat und Natriumcarbonat hinzu, so dass die Reaction neutral erhalten wurde. Der erhaltene Quecksilberniederschlag wurde mit Schwefelwasserstoff zerlegt, die entstandene Lösung mit Ammoniumcarbonat neutralisirt und bei 40^0 im Vacuum eingedampft, der Rückstand mit concentrirtem Alcohol aufgenommen. Die Basen wurden nach einer Methode von A. Gautier[1]) getrennt. Das Extract wurde im Vacuum bei 100^0 auf $^1/_8$ eingedampft, mit neutralem Bleiacetat ausgefällt, filtrirt, nachgewaschen, wieder auf die Hälfte eingedampft, mit Schwefelwasserstoff entbleit, auf die Hälfte eingedampft und dialysirt. Das Dialysat wird concentrirt, mit Salpetersäure angesäuert und mit saurem Phosphormolybdat[2]) gefällt. Ein sofort entstehender massiger gelber Niederschlag wird am besten sogleich abfiltrirt, mit schwach salpetersaurem und mit reinem Wasser gut gewaschen, dann einige Augenblicke mit einem Ueberschuss von neutralem Bleiacetat gekocht, so dass die Basen einschliesslich des grösseren Theils des Xanthin und Carnin in Lösung gehen, die Lösung in der Wärme mit Schwefelwasserstoff behandelt, bei 100^0 im Vacuum eingedampft und der Rückstand mit Alcohol bei 50^0 aufgenommen. Ein Theil bleibt ungelöst (A), enthaltend Kreatin und event. Kreatinin, welche auch in schwachem Ammoniak sich nicht lösen. Die ammoniakalische Lösung lässt beim Eindampfen Adenin und Guanin fallen, Xanthin fällt auf Zusatz von ammoniakalischem Bleisubacetat, während Sarkin in Lösung bleibt. Die oben erhaltene alcoholische Lösung wird neutralisirt, concentrirt und mit Quecksilberchlorid versetzt. Der entstandene Niederschlag (B) wird gewaschen und mit Schwefelwasserstoff zerlegt; die kochend filtrirte Lösung enthält 1. Substanzen, welche durch Kupferacetat in der Kälte fällbar sind, den Carbopyridinverbindungen ähnelnd, 2. solche, die mit Kupferacetat nur in der Wärme fallen, Xanthinbasen, 3. solche, die dadurch nicht fällbar sind. Um sie zu gewinnen, wird die

1) Diese Methode zur Trennung der organischen Basen lässt sich sehr allgemein anwenden, auch bei der Analyse von Pflanzen. — 2) Natriumphosphormolybdat 160 Grm., Salpetersäure 150 Grm., Wasser bis zum Liter.

Lösung mit Schwefelwasserstoff entkupfert und zur Trockne verdampft. Nimmt man mit Alcohol auf, so kann Kreatinin und Kreatin zurückbleiben, während Neurin, Cholin, Butylendiamine, Neuridin, Aethylenimine, Hydropyridinbasen, sowie Pyrrholderivate in Lösung gehen. Die Flüssigkeit, welche mit Quecksilberchlorid ausgefällt wurde (noch enthaltend die Basen C), wird von Alcohol befreit, mit Schwefelwasserstoff und mit Bleiacetat behandelt, filtrirt, wieder mit Schwefelwasserstoff behandelt und zur Trockne gebracht; beim Behandeln des Rückstandes mit schwachem Alcohol bleibt Kreatin etc. zurück, es lösen sich Oxyäthylenamin, Methylguanidin etc., welche man durch fractionirte Fällung mit Pikrinsäure in saurer Lösung, sowie mit Platinchlorid von einander trennt. Gelatine scheidet sich aus bei der Dialyse des wässrigen Extractes (siehe oben); es kann durch Phosphormolybdat gefällt und durch Kochen der Fällung mit Bleiacetat in Freiheit gesetzt werden. Die unbestimmten Extractivstoffe werden durch Phosphormolybdat nicht gefällt; man findet sie in der mit diesem Reagens behandelten Lösung, welche mit geringem Ueberschuss von Baryt aufgekocht, filtrirt, mit Schwefelsäure behandelt und zur Trockne verdampft wird; von dem Gewicht des Rückstandes zieht man die Mineralsalze und andere bereits bestimmte Bestandtheile ab. Zur Bestimmung von Glycogen wurde das wässrige Extract von 300 Grm. Fleisch schnell bei 40^0 im Vacuum concentrirt, mit Jodquecksilberjodkalium und Salzsäure ausgefällt, filtrirt, mit 40 Volum absol. Alcohol versetzt, der allmählich abgeschiedene Niederschlag in kochendem Wasser gelöst, die Lösung auf 50 CC. eingedampft, mit 4 CC. Salzsäure (S. G. 1,09) drei Stunden bei 95^0 digerirt und der aus dem Glycogen gebildete Zucker mit Kupferlösung titrirt. Das Ammoniak wurde in dem nach schwachem Ansäuern im Vacuum bei 45^0 auf $^1/_5$ Volum concentrirten Extract nach Schloesing titrirt. Die freie Milchsäure wurde mit Aether dem Extract-Rückstand entzogen, nach Ansäuern mit etwas Salzsäure wurde dann die Säure der Lactate aufgenommen. Die Acidität wurde mittelst Phtaleïn titrirt. Folgendes sind die erhaltenen Resultate in Procenten für das frische Fleisch (I) und für das conservirte (II und III).

	I	II			III		
		Flüssigkeit	Fleisch	Summe	Flüssigkeit	Fleisch	Summe
Wasser	68,780	17,348	51,643	68,991	8,696	60,647	69,343
Eiweiss, löslich	3,453	0,662	0,803	1,465	0,402	1,135	1,537
Caseïn	Spur	0,483	Spur	0,483	0,248	Spur	0,248
Eiweiss, unlöslich, peptonisirbar	15,741	0,000	15,545	15,545	0,000	15,779	15,779
Collagen, Pepton, unbestimmte Stoffe	3,210	0,790	2,488	3,278	0,239	2,823	3,062
Basen, in Alcohol löslich	0,578	Spur	0,608	0,608	0,047	0,891	0,938
Basen, in Alcohol unlöslich	0,350	0,654	1,284	1,938	0,191	0,860	1,051
Aetherextract	6,448	0,093	6,017	6,110	0,019	6,300	6,319
Ammoniak	0,020	0,001	0,026	0,027	0,021	0,027	0,048
Asche, löslich	1,125	0,316	0,681	0,997	0,239	0,847	1,086
„ unlöslich	0,246	0,094	0,287	0,381	0,065	0,208	0,273

Die Reaction des frischen Fleisches war neutral oder schwach alkalisch; das conservirte war sauer, entsprechend 0,527 resp. 0,112 Grm. NaOH auf 100 Grm. Fleisch. Die gebildete freie Milchsäure (0,001 resp. 0,00075 %) erklärt diese Acidität nicht; dieselbe beruht auf der Bildung einer kleinen Menge flüchtiger Säuren (Buttersäure, Essigsäure), wahrscheinlich aus Bestandttheilen des etwas verringerten Aetherextracts (Lecithin, Protagon) entstanden, ferner auf der Production von etwas saurem Pepton und von Nucleïn. Die scheinbare Zunahme des Wassers bei der Aufbewahrung des Fleisches ist durch Bildung anderer flüchtiger Substanzen von Alcohol, Fettsäuren, Gasen, zu erklären. Jedenfalls verschwindet das protoplasmatische Wasser nicht, die Processe in dem conservirten Gewebe unterscheiden sich nach Verff. also wesentlich von den unter Bindung von Wasser erfolgenden Spaltungen der Fäulniss. Characteristisch in diesem Sinne ist auch das Fehlen von Harnstoff, von erheblichen Mengen von Ammoniak und Kohlensäure (siehe unten), sowie von

Schwefelwasserstoff, Indol oder Skatol in dem conservirten Fleisch. Die Menge des unlöslichen Eiweiss (Myosin) verändert sich im Laufe der Versuche nicht erheblich, dagegen zeigt die Tabelle eine beträchtliche Verminderung des löslichen Eiweiss (Albumin). Dieselbe erklärt sich zum Theil aus einer Umwandlung in Caseïn, hauptsächlich aber aus der reichlichen Bildung basischer Körper unter Abspaltung von Kohlensäure. Diese Körper sind identisch mit den im normalen Zustand gebildeten. Während die Xanthinkörper von 0,122 % bis fast auf 0 sanken und das Kreatin bis auf Spuren verschwand, vermehrten sich die durch Quecksilberchlorid nicht fällbaren Basen (C) fast um das dreifache ihres Betrages; auch die durch Kupferacetat nicht fällbaren Glieder der Basen B vermehrten sich stark. Fett wurde in diesen Versuchen nicht gebildet. Das Glycogen, welches Anfangs 0,389 % betrug, verschwand vollständig, wahrscheinlich zum Theil unter Bildung von Alcohol, welcher sicher nachgewiesen wurde (neben einer nicht bestimmten flüchtigen Aldehydsäure); da aber nicht so viel Kohlensäure gefunden wurde, als der totalen Zersetzung in Alcohol und Kohlensäure entsprechen würde, so muss ein Theil des Glycogen eine andere Umwandlung, z. B. in Essigsäure oder Buttersäure, erlitten haben. Die Gase in frischem Fleisch, nach zwei verschiedenen Methoden bestimmt, betrugen Kohlensäure 18,35 resp. 13,20 %, Stickstoff 0,88 resp. 0,92 %. Zwei Portionen, welche ausgepumpt und dann 6 Tage bei 39° conservirt wurden, lieferten Kohlensäure 27,5 resp. 24,35 %, Stickstoff 1,1 resp. 0,78 %, Wasserstoff 4,70 resp. 3,20 %. Vom dritten oder vierten Tage an trat Wasserstoff [1]) auf, vielleicht als Product einer Buttersäure- oder Essigsäuregährung; eine Betheiligung von Mikroben schliessen Verff. dabei aus [2]). Interessant ist auch die

---

[1]) A. Béchamp (Compt. rend. 67, 526; 1868) beobachtete in einem Straussenei, welches Erschütterungen erlitten hatte, die Entwickelung von Wasserstoff und Kohlensäure; daneben hatte sich Essigsäure gebildet. — [2]) Im Falle sich faulige Gährung einstellt, wird der Wasserstoff vom dritten Tage an sehr reichlich; daneben tritt bald Schwefelwasserstoff und eine Spur flüchtiger phosphorhaltiger Substanz auf. In einem Falle wurden von 100 Grm. Fleisch bei 38° am fünften Tage 92,27 CC. Gas

Entwickelung von freiem Stickstoff durch das Fleisch, eine Beobachtung, welche Verff. mit der bei Respirationsversuchen beobachteten Stickstoffausscheidung in Zusammenhang bringen. — Was die physiologische Wirkung der Fleischbasen betrifft, so wirken die Xanthinbasen, welche übrigens nur in geringer Menge zugegen sind, nicht toxisch. Die Carbopyridinbasen rufen zu 0,5 Grm. des Chlorhydrats pro Kgrm. einen leichten Stupor hervor. Die Neurinbasen, Hydropyrrolbasen etc. sind die giftigsten Bestandttheile der Quecksilberchloridfällung. Zu 0,01 Grm. rufen sie bei Mäusen tetanische Convulsionen hervor und tödten in ca. zwei Stunden. Die Kreatininbasen, welche durch Quecksilberchlorid nicht gefällt werden, bewirken in derselben Dose ebenfalls tetanische Krämpfe, darauf folgt bald Paralyse und in einer Stunde der Tod.

Herter.

253. **Morat und Dufourt: Zuckerverbrauch durch den Muskel; wahrscheinlicher Ursprung des Glycogens**[1]. Im Anschlusse an die Theorie von Chauveau und Seegen, welche in dem Blutzucker das Arbeitsmaterial für den Muskel sehen, haben Verff. den Zuckerverbrauch in den Muskeln an den Oberschenkelmuskeln von Hunden in der Weise studirt, dass sie nach Anlegung einer festen Ligatur um das Kniegelenk zu gleicher Zeit Blut aus der Schenkelarterie und Vene entnahmen; indem letztere während der Blutentnahme oberhalb der Kanüle geschlossen wurde, musste alles aus den Muskeln kommende Blut durch die Kanüle austreten. Wurde zugleich die Dauer des Blutausflusses bestimmt, so gab die Differenz im Zuckergehalte beider Blutarten die während der beobachteten Zeit verbrauchte Zuckermenge. Nachdem letztere im Ruhezustande bestimmt, wurden die Nerven durch Inductionsströme gereizt und sowohl während der Contraction, als in der darauf folgenden Ruheperiode die Blutentnahme wiederholt. Es ergab sich,

---

gebildet, mit Kohlensäure 39,80 CC., Stickstoff 24,74 CC., Wasserstoff 26,13, Schwefelwasserstoff 1,09 und Grubengas 0,41 CC. Nach dem siebenten Tage nahm die Gasbildung schnell ab.

[1]) Arch. de physiol. 1892, pag. 327; durch Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, pag. 740.

dass der Zuckerverbrauch im thätigen Muskel bis zum 6fachen grösser ist, als im ruhenden Muskel, und am grössten, wenn die Thätigkeit bis zur Ermüdung geführt hat. In der auf die Thätigkeit folgende Ruheperiode ist der Zuckerverbrauch noch immer 2—5mal so gross als vor der Arbeitsleistung. Höchst wahrscheinlich hat dieser letztere Zuckerverbrauch die Bedeutung, den durch die vorausgegangene Arbeit verminderten resp. erschöpften Glycogenvorrath in den Muskeln wieder herzustellen, sodass der Muskel wieder zu neuer Arbeitsleistung befähigt ist.

254. **A. Kossel und Fr. Freitag: Ueber einige Bestandtheile des Nervenmarkes und ihre Verbreitung in den Geweben des Thierkörpers**[1]). I. Protagon. Daraus, dass die bei verschiedenen Darstellungen gewonnenen Producte in ihrer Zusammensetzung abweichen, schliessen die Verff., dass es neben dem Protagon von Gamgee und Blankenhorn [J. Th. **9**, 74] noch eine Gruppe von Stoffen gibt, welche ebenfalls als Protagone bezeichnet werden müssen. Ferner entstehen aus dem Protagon zwei, vielleicht auch drei homologe resp. ähnliche Körper, die Verff. nach Thudichum als Cerebroside zusammenfassen; diese sind: das Cerebrin, das Kerasin oder Homocerebrin und das Enkephalin. Es ist desshalb wahrscheinlich auch die Muttersubstanz nicht eine einzige Verbindung, sondern es gibt mehrere Protagone, wie es mehrere Fette oder Lecithine gibt. Die Kennzeichen der Protagone sind folgende: sie enthalten C, H, N, O, P, zum Theil auch S; sie liefern bei der Oxydation mit Salpetersäure höhere Fettsäuren; durch siedende Schwefelsäure oder Salzsäure werden reducirende Kohlehydrate gebildet; aus allen Protagonen entstehen durch gelinde Einwirkung der Alkalien die Cerebroside, welche bei weiterer Spaltung in Ammoniak, Zuckerarten (Galactose) und einen dritten Atomcomplex zerfallen; letzterer liefert mit Salpetersäure oder beim Schmelzen mit Kali höhere Fettsäuren. Die Löslichkeit der Protagone wird durch andere Körper stark beeinflusst, insbesondere durch das Kephalin (Thudichum), welches dem Lecithin nahe steht. Wird das Gemenge von Kephalin und Protagon, wie es aus Aether

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 431—456; vergl. J. Th. **21**, 300.

gewonnen wird, verdunstet, so löst sich nach längerem Stehen im trockenen Zustande das Protagon nicht mehr und kann durch Waschen mit Aether vom Kephalin und Lecithin befreit werden. Man kann sich von der Abwesenheit dieser Körper durch Osmiumsäure überzeugen; reines Protagon färbt sich damit nicht, die anderen Substanzen werden geschwärzt. Die nach Liebreich und Gamgee und Blankenhorn dargestellten Präparate enthielten sämmtlich Schwefel (0,507—0,92 %). Beim Schmelzen mit Alkali bildet sich nur Sulfat, daher der Schwefel wahrscheinlich als gepaarte Schwefelsäure vorhanden ist. Das zu den Spaltungsversuchen dienende Präparat wurde folgendermaassen dargestellt. 50 frische von Häuten etc. befreite, fein zerhackte Rindshirne wurden mit Alcohol von 85 % durch 24 St. digerirt, der Alcohol abgegossen, die Masse abgepresst und mit Aether extrahirt. Der nicht gelöste Theil wurde mit 85 % Alcohol bei 50° digerirt, worauf sich beim Erkalten das Protagon abschied. Diese Operation wurde so oft wiederholt, als sich noch Protagon beim Erkalten abschied. Das Protagon wurde noch mit Aether gewaschen; seine Menge betrug 150 Grm. Als Mittelzahlen ergaben sich 66,25 C, 11,13 H, 3,25 N, 0,97 P, 0,51 S, 17,85 O. II. Bildet sich Cerebrin und Kerasin aus Protagon? Die Frage, ob das Cerebrin als chemisches Individuum im Nervenmark vorhanden ist, oder ob es aus der Zersetzung einer höheren Verbindung hervorgeht, ist bisher noch unentschieden geblieben. Statt dem Kochen mit Aetzbaryt lösen Verff. das Protagon in Methylalcohol und versetzen bei Wasserbadtemperatur mit einer methylalcoholischen Lösung von Aetzbaryt. Sofort bildet sich ein weisser voluminöser Niederschlag, der eine Verbindung von Cerebrin und Kerasin mit Baryt enthält; man digerirt noch einige Minuten und filtrirt sodann ab. Man zerlegt den Niederschlag mit Kohlensäure und zieht die abfiltrirte Masse bei 50° mit absolutem Alcohol aus. Zunächst krystallisirt vorwiegend Cerebrin aus, später, nach 2 Stunden vorwiegend Kerasin, dessen Ausscheidung erst nach 5—6 Tagen beendet ist. Eine vollständige Trennung kann durch wiederholtes Umkrystallisiren aus Alcohol bewirkt werden. Das Cerebrin stellt ein weisses kreideähnliches Pulver dar, aus microscopischen, radiär gestreiften Knöllchen bestehend. Mit verd. Schwe-

felsäure liefert es nach Thierfelder Galactose. Als Mittelanalyse ergab sich: 68,99 C, 11,52 H, 2,25 N, 17,24 O; diese Zahlen stimmen mit denen von Parcus [J. Th. 11, 334] genau überein. Das Kerasin entsprach ebenfalls völlig der Beschreibung von Parcus und lieferte folgende Zahlen: 70,00 C, 11,69 H, 2,24 N, 16,14 O. Die Menge dieser beiden aus dem Protagon dargestellten Stoffe betrug ungefähr 50 %. Aus näher angeführten Gründen betrachten Verff. die beiden Körper als Zersetzungsproducte des Protagons, nicht etwa als Beimengungen. III. Bestimmung des Molekulargewichtes vom Kerasin mit Hilfe der Siedemethode. Eine bestimmte Entscheidung zwischen den in Betracht kommenden Formeln ($C_{80}H_{158}N_2O_{14}$, $C_{76}H_{152}N_2O_{13}$, $C_{70}H_{138}N_2O_{12}$, $C_{36}H_{72}NO_6$) liess sich nicht treffen, doch kann ein Multiplum der Formeln mit 2 Atomen Stickstoff ausgeschlossen werden. IV. Ueber einige Verbindungen des Cerebrins und Kerasins. Die Barytverbindung des Cerebrins ergab 19,48—19,93 % BaO. Die Einführung organischer Complexe (Benzoyl etc.) gelingt leicht, doch sind die Verbindungen leicht löslich und lassen sich schwierig reinigen. Mit in Benzol gelöstem Brom wurde eine Bromverbindung von 16,66 % Br erhalten. Das Bromkerasin ergab ähnliche Werthe (17,25, 16,93); dasselbe ist optisch activ, $[\alpha]_D = -12^0 48'$. Bei beiden Verbindungen entspricht der Bromgehalt dem Eintritte von 3 Atomen Brom auf 2 Atome Stickstoff. V. Zersetzung durch Salpetersäure. Durch Kochen des Cerebrins und Kerasins mit Salpetersäure (1:3 Wasser) wird Stearinsäure gebildet, aus ersterem entstehen 67,67—68,38 %, aus letzterem 74,06—74,50 %. Dies ergibt, dass beim Cerebrin drei Moleküle Stearinsäure auf 2 Atome Stickstoff kommen (ber. 68,5); beim Kerasin ist die Uebereinstimmung nur annähernd (68,2 ber.). Dadurch erscheinen die Formeln $C_{70}H_{140}N_2O_{13}$ resp. $C_{70}H_{138}N_2O_{12}$ als die wahrscheinlichsten für Cerebrin und Kerasin. VI. Ueber die Verbreitung der Cerebroside im Thierkörper. Dieselben finden sich in allen markhaltigen Nervenfasern. Sie sind auch im Gehirn des Störs enthalten. Aus Eiter wurden nach gleichem Verfahren zwei Körper isolirt, welche aber mit Cerebrin und Kerasin nicht identisch sind und für welche Verff. die Namen

Pyosin und Pyogenin vorschlagen. Ersteres ist in Alcohol schwer löslich und bildet ein feines weisses Pulver, das bei 238° schmilzt; letzteres schmilzt schon bei 221—222°. Beide Körper geben mit conc. Schwefelsäure Rothfärbung und spalten beim Erwärmen mit verdünnter Schwefelsäure eine reducirende Substanz ab. Die Analysen führten zu den Formeln: $C_{57}H_{110}N_2O_{15}$ oder $C_{58}H_{110}N_2O_{15}$ für Pyosin und $C_{65}H_{128}N_2O_{19}$ für Pyogenin. Ausserdem sind noch andere Cerebroside im Eiter enthalten. Auch in der Adipocire, die sich in der Schädelhöhle einer Leiche nach 10jährigem Liegen gebildet hatte, sowie in der Milz und in den Spermatozoen des Störs fanden sich Cerebroside vor. Andreasch.

255. **L. v. Udránszky: Chemische Veränderung des centralen Nervensystemes im Verlaufe der Wasserscheu**[1]). Verf. macht in dieser Arbeit Mittheilungen über die Schwankungen des Wassergehaltes. Er tödtete Hunde durch Verbluten und entnahm dem Cadaver die zur Untersuchung dienende Substanz. Der Wassergehalt einzelner Bestandtheile des centralen Nervensystems ist im Mittel aus je 3 Bestimmungen folgender: Rückenmark (Halstheile) 65,61 %, verlängertes Mark 71,01 %, Kleinhirn 74,89 %, graue Substanz aus der Gegend der grossen Ganglien 75,96 %, Hirnrinde 79,81 %. Zum Vergleiche mit diesen Daten wurden Wasserbestimmungen derselben Theile an zwei, mit Wuth behafteten Hunden ausgeführt; im ersten Falle waren die respct. Wassergehalte: Rückenmark 68,96 %, verlängertes Mark 71,06 %, Kleinhirn 79,00 %, graue Substanz aus der Gegend der grossen Ganglien 78,01 %, Hirnrinde 80,32 %; im II. Falle: Rückenmark 69,84 %, verlängertes Mark 74,52 %, Kleinhirn 77,36 %, graue Substanz aus der Gegend der grossen Ganglien 75,38 %, Hirnrinde 80,17 %. Das Resultat dieser Untersuchungen spricht nach Verf. dafür, dass im Verlaufe der Wasserscheu auch die chemische Zusammensetzung des centralen Nervensystemes einer Veränderung unterliegt.

Liebermann.

---

1) Orvosi hetilap, Budapest 1892, S. 43. Magyar orvosi archivum 1, 208; ungar. Archiv f. Medic. 1, 223—234.

256. **Emil Cavazzani: Ueber die Cerebrospinalflüssigkeit**[1]). Um zu untersuchen, ob die Cerebrospinalflüssigkeit eine verschiedene Zusammensetzung habe je nach der Thätigkeit des Nervensystems, wurden Hunde, die unter gleichen Bedingungen gehalten worden waren, mit Cyanwasserstoff getödtet, die Flüssigkeit sofort entnommen und untersucht.

Zeit	Menge in Grm. d. Cerebrospinal-Flüssigkeit	Tropfen der zur Neutralisation verbrauchten Weinsäurelösung	Feste Bestandtheile Grm.	Feste Bestandtheile %
Morgens	3,200	—	0,065	2,024
Abends	2,336	—	0,040	1,712
Morgens	3,230	20	0,0575	1,780
Abends	3,814	15	0,0613	1,609
Morgens	2,671	46	0,100	2,671
Abends	2,951	16	0,044	1,490
Morgens	1,280	11	0,025	1,953
Abends	1,725	9	0,024	1,391

Es geht daraus hervor, dass die Cerebrospinalflüssigkeit Morgens mehr alkalisch ist als Abends, und dass ihre festen Bestandtheile in der Frühe in grösserer Menge vorhanden sind als später (135 : 100). Auch die menschliche Cerebrospinalflüssigkeit bietet dieselbe Verschiedenheit, wie Verf. in einem Falle von Fistel des Gehirnes bestätigen konnte. Andreasch.

257. **A. und E. Cavazzani: Ueber die Circulation der Cerebrospinalflüssigkeit**[2]). Versuche mit Einspritzungen von Ferrocyankalium oder Jodkalium in die Bauchhöhle ergaben, dass die Absonderung der Cerebrospinalflüssigkeit eine sehr langsame ist, indem diese Stoffe im Durchschnitte nicht einmal in einer Stunde in der Flüssigkeit nachweisbar waren. Umgekehrt gingen unter die Hirnhaut eingespritzte Körper nach 20 Minuten bis 2 Stunden in den Harn über. Andreasch.

---

[1]) Centralbl. f. Physiol. 6, Nr. 14, pag. 393—394. — [2]) Centralbl. f. Physiol. 6, Nr. 18, 533—536.

258. **N. Zuntz: Beitrag zur Physiologie des Geschmackes**[1]. Die Geschmacksempfindung wird bekanntlich durch die gleichzeitige Einwirkung anderer schmeckender Substanzen beeinflusst. Z. fand speciell für die Empfindung des Süssen, dass ihre Intensität erheblich gesteigert wird, wenn der Zuckerlösung bittere oder salzige Stoffe in so geringer Menge zugesetzt werden, dass sie für sich allein keine deutliche Geschmacksempfindung hervorrufen. So erscheint eine 12—15%ige Zuckerlösung durch einen Gehalt von 0,1% Kochsalz erheblich süsser. Eine salzhaltige 12%ige Zuckerlösung wird von den meisten Menschen für süsser erklärt als eine salzfreie 15%-Lösung. Ganz analog wirkt Chinin in solcher Verdünnung, dass der bittere Geschmack nicht mehr deutlich erkannt wird. Andreasch.

XII. Verschiedene Organe.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

259. C. Th. Mörner, Untersuchungen über die Proteïnsubstanzen in den lichtbrechenden Medien des Auges.

*O. Liebreich, ist Keratin, speciell das Mark von Hystrix, ein Glutinbildner? Arch. f. microsc. Anat. **40**, 320. Die Angabe von Nathusius-Königsborn und Stohmann, nach welcher die Marksubstanz der Stacheln des Stachelschweines beim Kochen Leim (Glutin) geben soll, ist nicht richtig. Es handelt sich hierbei nur um eine Keratinlösung, die zwar beim Erkalten gelatinirt, sonst jedoch die für Glutin oder Chondrin characteristischen Reactionen vermissen lässt. Dasselbe gilt für Hornspäne und Gänsefedern. Andreasch.

M. Siegfried, über die chemischen Eigenschaften des reticulirten Gewebes. Cap. I.

260. G. Bunge, weitere Untersuchungen über die Aufnahme des Eisens in den Organismus des Säuglings. (Eisengehalt der Organe.)

---

[1]) Verhandl. d. physiol. Gesellsch. in Berlin; Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 556.

261. G. Bunge, über den Eisengehalt der Leber.

262. L. Lapicque, einige Thatsachen, betreffend die Vertheilung des Eisens bei jüngeren Thieren.

J. Brandl und H. Tappeiner, über die Ablagerung von Fluorverbindungen im Organismus nach Fütterung mit Fluornatrium (Fluorgehalt der Organe). Cap. IV.

*J. Wiesner, über den microscopischen Nachweis der Kohle in ihren verschiedenen Formen und über die Uebereinstimmung des Lungenpigmentes mit der Russkohle. Monatsh. f. Chemie **13**, 371—410. Das schwarze Lungenpigment, welches im Laufe des Lebens in jeder menschlichen Lunge, besonders im interlobulären Bindegewebe sich ansammelt und bisher seiner wahren Natur nach noch nicht genügend aufgeklärt wurde, besteht aus Russkohle in Form kleinerer oder grösserer dunkler Körper, welche durch Chromsäure in feine punktförmige, wochenlang in diesem Reagens sich anscheinend unverändert erhaltende Körnchen zerfällt. Die Melanine unterscheiden sich von den Körnchen des Lungenpigmentes durch ihre leichte, häufig schon nach wenigen Minuten erfolgende Zerstörung durch Chromsäure. Andreasch.

*Guinard, Untersuchungen über die Hautresorption von in Fettkörpern eingeschlossenen Medikamenten. Lyon méd. 1891, No. 36—38; Centralbl. f. klin. Medic. **13**, 373.

*Paul Ernst, über die Beziehung des Keratohyalins zum Hyalin. Virchow's Arch. **130**, 279—296.

263. Brivois, über die medicamentöse cutane Electrolyse.

264. M. Traube-Mengarini, Untersuchungen über die Permeabilität der Haut.

*Du Mesnil, über das Resorptionsvermögen der menschlichen Haut. I. Resorption von Flüssigkeiten. Deutsches Arch. f. klin. Medic. **50**, 101—111. 1) Die intacte menschliche Haut ist für Wasser und in ihm gelöste indifferente Stoffe auch bei langdauernder Einwirkung nicht durchgängig. 2) Die sogenannten keratolytischen Substanzen, Salicylsäure, Carbolsäure, Salol, werden in 1%iger Lösung von der vorher intacten Haut schon nach kurzer Zeit resorbirt. 3) Diese Resorption beruht nicht auf einer Continuitätstrennung der äusseren Decke, sondern auf einer specifischen Einwirkung der Medikamente auf die Hornschichte, wodurch die letztere jedoch nur für diese Stoffe durchgängig gemacht wird.

Andreasch.

*Oddo und Silbert, Ausscheidung von Blei und Eisen durch die Haut bei acuter Bleivergiftung. Revue de méd. 1892 April, citirt nach Centralbl. f. klin. Med. 1892, No. 45. Die Autoren

theilen eine nicht ganz unerhebliche Ausscheidung von Blei und Eisen bei Bleikrankheit mit. Die Ausscheidung ist constant und proportional der Anaemie. Rosenfeld.

*Drasche, über krystallinische Ausscheidungen auf der Haut beim Gebrauche des Salophens. Wiener medic. Wochenschr. 1892, No. 29. Die chemische Natur dieser Ausscheidung konnte noch nicht festgestellt werden, doch handelt es sich wahrscheinlich um unverändertes Salophen. Andreasch.

*R. Hitschmann, über die Wirkung des Salophens und die krystallinische Ausscheidung desselben und verwandter Arzneikörper durch die Haut. Wiener klin. Wochenschr. 1892, No. 49. Ausser dem Salophen werden auch Phenacetin, Antifebrin und salicyls. Natron durch die Haut in krystallinischer Form ausgeschieden.

*S. Fubini, Resorptionsgeschwindigkeit der Peritonealhöhle. Moleschott's Unters. z. Naturlehre. **14**, 522—526. s. J. Th. **21**, 304.

*C. Posner, weitere Notiz zur Chemie des Samens. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No. 13. P. hatte Gelegenheit eine durch Punction entleerte Spermatocelenflüssigkeit zu untersuchen. Die zahlreiche, aber unbewegliche Samenfäden enthaltende Flüssigkeit enthielt fast 2 $^0/_{00}$ Eiweiss, gab aber nach dem Kochen unter Kochsalzzusatz keine Eiweissreaction mehr, das Filtrat blieb nach Zusatz von Salpetersäure klar, die Biuretreaction war negativ. Es unterliegt daher keinem Zweifel, dass das Propepton dem Samen nur durch die accessorischen Drüsen zugeführt wird [vergl. J. Th. **20**, 305]. Andreasch.

*G. Hüfner, Beitrag zur Lehre von der Athmung der Eier. Dubois-Reymond's Arch., physiol. Abth. 1892, pag. 467—479. Erwähnt sei daraus, dass das Gas des unbebrüteten Eies (vom Huhn) in Volum-Procenten enthält: 18,94 O, 79,97 N, 1,09 CO_2; nach älteren Angaben sollten 23,47—26,77 % O vorhanden sein. Andreasch.

*Brown-Séquard, physiologische Wirkungen einer aus den Sexualdrüsen und besonders aus den Testikeln extrahirten Flüssigkeit. Compt. rend. **114**, 1237—1242.

265. A. Poehl, der Nachweis des Spermins in verschiedenen Drüsen des thierischen Organismus und die chemische Zusammensetzung des Brown-Séquard'schen Heilmittels.

*Alexander Poel, physiologische Wirkung des Spermin. Deutung seiner Wirkungen auf den Organismus. Compt. rend. **115**, 129—132. Das von Brown-Séquard als tonisirendes Mittel empfohlene Extract der Testikel enthält neben Albuminstoffen, Lecithin, Nucleïn, Leukomaïn, eine erhebliche Menge Spermin, dem dasselbe nach P. [J. Th. **20**, 62, 73] seine Wirksamkeit verdankt.

P. fand das Spermin auch in Prostata, Ovarien, Thyroidea, Thymus, Milz, im Blut sowie besonders auch im Pankreas, weshalb die Substanz Diabetikern empfohlen wird, bei denen die Functionen dieses Organs gestört sind. Das Spermin besitzt nach P. (in Uebereinstimmung [mit Mendelejeff) nicht die Formel C_2H_5N, welche Schreiner, sowie Ladenburg und Abel demselben zuschrieben, sondern $C_5H_{14}N_2$. Die Verbindung $C_5H_{14}N_2$, 2 HCl, $PtCl_4$ verlangt C 11,73, H 3,13, N 5,47, Pt 38,04 %, das Aethylenimin C 9,69, Pt 39,2; P. erhielt C 11,83, H 3,36, N 5,89, Pt 38,21 %. Die Wirkung des Spermin auf den Organismus erklärt Verf. durch eine die Oxydation befördernde Contactwirkung. Noch zu $^1/_{10000}$ befördert es nach P. die Oxydation von Magnesium-Pulver bei Anwesenheit von Kupfer-, Platin-, Quecksilber- oder Goldchlorid[1]), sowie die Bläuung von Guajaktinctur durch verdünntes Blut. Die Beförderung der physiologischen Oxydation wurde an der Steigerung des als Harnstoff ausgeschiedenen Theils des Harnstickstoffs gemessen; nach Zufuhr von Spermin stieg dieser Theil von 87 % auf 96 %. Herter.

*A. Poehl, eine chemische Erklärung zur physiologischen Wirkung des Spermins. Bull. de l'acad. imp. des scienc. de St. Petersburg. **18**, B. Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No. 41, p. 750. Vermischt man eine Sperminlösung mit Magnesiumpulver und etwas Goldchlorid, so bildet sich reichlich Magnesiahydrat unter Entwicklung von Spermageruch. Das Spermin bleibt dabei unverändert und wirkt nur als Sauerstoffüberträger. Blut, das durch Zusatz von Chloroform oder anderer Substanzen, die Fähigkeit Guajaktinctur zu bläuen, verloren hatte, erhält diese wieder durch Zusatz von Spermin. Möglicherweise beruht die Wirkung des Spermins auf das Nervensystem auf dieser Sauerstoffübertragung.

*G. Moussu, Wirkungen der Thyroïdectomie bei unseren Hausthieren. Mém. soc. biolog. 1892, 271—276. Nach M. ist bei jungen Thieren die Exstirpation der Thyroïdea gefährlicher als bei Erwachsenen. Herter.

---

1) Duclaux [Compt. rend. **115**, 155—156, 549—550] bestreitet die Beförderung dieses Processes durch Spermin. Dagegen führt P. (Ibid., 518—521) neue Versuche an, in denen die durch Spermin beförderte Oxydation des Magnesium an dem gleichzeitig entwickelten Wasserstoff gemessen wurde. Subcutane Injectionen von Spermin hatten entweder eine Verringerung der Leukomaine des Urins bei gleichzeitiger Vermehrung des Harnstoffs oder eine plötzliche vorübergehende Vermehrung der Leukomaine mit erst später eintretender Vermehrung des Harnstoffs zur Folge.

*N. Rogowitsch, über die Wirkungen der Abtragung der Glandula thyreoidea bei den Thieren. Arch. d. physiol. [4] 2, 449—467.

*E. Gley, Wirkung von Bromkalium auf thyreoïdectomirte Hunde. Comp. rend. soc. biolog. 44, 300—302.

*E. Gley, über die späten Störungen, welche beim Kaninchen nach Thyreoïdectomie auftreten. Compt. rend. soc. biolog. 44, 666—669.

*H. Christiani, über die Thyroïdectomie bei der weissen Ratte. Compt. rend. 115, 390—391; Compt. rend. soc. biolog. 44, 798—799.

*Moussu, über die Function der Thyroïdea. Experimenteller Kretinismus in beiden typischen Formen. Compt. rend. soc. biolog. 44, 972—979.

*E. Gley, über die Wirkungen der Thyroïdectomie. Bemerkungen über die Mittheilung von Moussu. Ibid., 979—980.

*Heinr. Brunner, zur Chemie der Lecithine und des Brenzcatechins. Schweiz. Wochenschr. f. Pharm. 30, 121—123, chem. Centralbl. 1892, I, 758. In den Nebennieren ist eine reducirende Substanz enthalten, welche aus Jodsäure Jod ausscheidet, mit Ferricyankalium und Eisenchlorid Berlinerblau gibt und sowohl ammoniakalische Silberlösung wie Fehling'sche Lösung reducirt. Die Angabe von Alexander über das reichliche Vorkommen von Lecithin in diesen Organen konnte vom Verf. bestätigt werden. Aber weder Lecithin noch sein Spaltungsproduct Cholin geben alle angeführten Reactionen, dagegen enthielt das alcoholische Extract Brenzcatechin. Dasselbe wurde ausser durch die characteristischen Reactionen noch durch die Nitroprussidnatrium-Ammoniakreaction erkannt. — Um Lecithin nachzuweisen, erhitzt man dasselbe mit Natronlauge, neutralisirt mit Salzsäure, verdampft, löst den Rückstand in Wasser und setzt zum Filtrate einige Tropfen einer Böhm'schen Kaliummercurijodidlösung hinzu; es entsteht der für Cholin characteristische gelbe Niederschlag von Cholinmercurijodid, der auf Zusatz von frischgefälltem Silberoxyd in der Kälte Trimethylamin entwickelt.

*Carl Beier, Untersuchungen über das Vorkommen von Gallensäuren und Hippursäure in den Nebennieren. Ing.-Diss. Dorpat, 37 pag.

*E. Abelous und P. Langlois, über die toxische Wirkung des Blutes der Mammiferen nach Zerstörung der Suprarenalkapseln. Compt. rend. soc. biolog. 44, 165—166. Verff. (Ibid. 43, 28. Nov. 1891) zeigten, dass beim Frosch die Exstirpation beider Suprarenalkapseln den Tod unter paralytischen Erscheinungen zur Folge hat. Das Blut der unter diesen Verhältnissen sterbenden Frösche wirkt auf andere frisch operirte Thiere in derselben Weise wie

Curare. Ebenso sterben Meerschweinchen nach Exstirpation beider Suprarenalkapseln; es handelt sich nach Verff. um eine Autointoxication durch Stoffwechselproducte, welche bei normalen Thieren durch die Nebennieren unschädlich gemacht werden. Herter.

*J. E. Abelous und P. Langlois, Zerstörung der Suprarenalkapseln beim Meerschwein. Comp. rend. soc. biolog. **44**, 388—391.

*Brown-Séquard, Wirkung des Wasserextracts von Suprarenalkapseln auf Meerschweinchen, welche in Folge Exstirpation dieser Organe dem Tode nahe waren. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 410—411. Verf. hat früher (Arch. gén. de méd. 1856) festgestellt, dass Meerschweinchen nach Exstirpation der Nebennieren in 9 bis 23 Stunden sterben. Durch Einspritzung eines concentrirten wässerigen Extracts von Nebennieren anderer Meerschweinchen konnte der Zustand der moribunden Thiere wesentlich gebessert und das Leben um einige Stunden verlängert werden. Herter.

*J. E. Abelous und P. Langlois, Giftigkeit des Alcoholextracts des Muskels von Fröschen, deren Suprarenalkapseln entfernt wurden. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 490. Das Extract der Muskeln wirkt giftig wie das Blut, auch nach Erhitzung auf 100°. Herter.

*J. G. Abelous, Versuche, Suprarenalkapseln bei Fröschen zu transplantiren. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 864—866. A. transplantirte bei kräftigen Fröschen in einen Einschnitt des M. ilio-coccygens die Nebenniere nebst einem Theil der Niere eines anderen Individuum. Diese Thiere starben nicht nach Cauterisation beider Nebennieren, wohl aber nach Zerstörung auch des eingepflanzten Organs. Herter.

---

259. **Carl Th. Mörner: Untersuchungen über die Proteïnsubstanzen in den lichtbrechenden Medien des Auges**[1]). Sämmtliche Untersuchungen sind an Rinderaugen angestellt worden. 1) Die Hornhaut. Verf. hat die Grundsubstanz, das Epithellager und die Descemet'sche Haut gesondert untersucht. a) Die Grundsubstanz der Hornhaut soll, älteren Untersuchungen zu Folge, Globuline, und zwar theils Paraglobulin und theils Fibrinogen, enthalten. Diese Angaben sind nach Mörner nicht richtig, denn die

1) Undersöckning af proteïnämnena i ögats ljusbrytande medier. Upsala 1892 (Inauguraldissertation 105 Seiten).

fraglichen Eiweisskörper stammen nicht von der Grundsubstanz, sondern von der Epithelialschicht her. Wird diese letztere sorgfältig entfernt, so können nunmehr kaum nachweisbare Spuren von Eiweisskörpern aus der Grundsubstanz extrahirt werden. Die Grundsubstanz besteht aus 2 Stoffen, nämlich Mucoïd und Collagen. Zur Darstellung des Corneamucoïds wurde die von der Epithelschicht und der Descemet'schen Haut sorgfältig befreite, fein zertheilte Grundsubstanz (gewöhnlich von 100—300 Hornhäuten) mit destillirtem Wasser oder mit schwach alkalischem Wasser (0,02 % KOH oder 0,02—0,2 % NH_3) bei Zimmertemperatur extrahirt, und zwar in dem Verhältnisse, dass auf je eine Hornhaut 10 CC. Flüssigkeit kamen. Aus der filtrirten Flüssigkeit wurde das Mucoïd mit Essigsäure gefällt und durch wiederholtes Auflösen in schwach alkalihaltigem Wasser und Ausfällen mit Essigsäure gereinigt. Die mit wenig Alkali dargestellten Lösungen des Mucoïds waren klar, von neutraler Reaction, nie schleimig oder fadenziehend und sie geronnen beim Sieden nicht. Von Säuren, anorganischen wie organischen, wird die Lösung gefällt; Gegenwart von Neutralsalzen kann jedoch die Fällung verhindern oder den Mucoïdniederschlag wieder auflösen. Ein Ueberschuss von Mineralsäuren löst das gefällte Mucoïd leicht, ein Ueberschuss von organischen Säuren dagegen sehr schwer. Die neutrale Mucoïdlösung wird von vielen Metallsalzen wie Zinnchlorür, Kupfersulfat, basischem Bleiacetat, Eisenchlorid und Alaun gefällt. Quecksilberchlorid und neutrales Bleiacetat fällen dagegen nicht. Die Substanz giebt die gewöhnlichen Farbenreactionen des Eiweisses, wenn auch verhältnissmässig schwach, sie enthält reichlich bleischwärzenden Schwefel und giebt nach dem Sieden mit verdünnter Salzsäure (5 %) reichliche Mengen einer reducirenden Substanz. Die Elementaranalysen der aus verschiedenen Darstellungen stammenden Präparate zeigten unter einander sehr gute Uebereinstimmung und ergaben für das Mucoïd folgende mittlere Zusammensetzung: 50,16 % C, 6,97 % H, 12,79 % N, 2,07 % S, 28,01 % O. — Von dem Chondromucoïd unterscheidet sich das Corneamucoïd besonders dadurch, dass es keine Aetherschwefelsäure ist und dass dementsprechend bei seiner Zersetzung mit Salzsäure keine Schwefelsäure abgespaltet wird. Auch von den anderen, bisher

bekannten Mucoïden unterscheidet sich das Corneamucoïd in gewissen Hinsichten. — Das Corneacollagen kann durch vollständiges Auslaugen der Grundsubstanz mit sehr schwach alkalischem Wasser als ungelöster Rest erhalten werden. Das aus ihm durch Erhitzen mit Wasser auf 105—110° C. erhaltene Glutin verhält sich ganz wie gewöhnlicher Leim. Als Mittelzahlen für die von ihm untersuchten Präparate fand M. 16,95 % N und 0,30 % S. Von dem verschiedenen Stickstoff- und Schwefelgehalte der zwei Hauptbestandtheile, des Mucoïds und des Collagens, ausgehend, hat M. durch Bestimmung des Schwefel- und Stickstoffgehaltes der Grundsubstanz das relative Mengenverhältniss dieser zwei Hauptbestandtheile zu ermitteln versucht. Er fand dabei, dass die Grundsubstanz der Hornhaut zu etwa 82,2 % aus Collagen und zu etwa 17,8 % aus Mucoïd besteht. — b) Das Epithellager der Hornhaut. In dieser Schicht fand M. zwei Globuline, von denen das eine, welches in reichlicher Menge vorkommt, mit dem Paraglobulin identisch zu sein scheint. Das andere, nur in geringer Menge vorkommende Globulin, ähnelte sehr dem Myosin. Die Descemet'sche Haut ähnelt in chemischer Hinsicht der Linsenkapsel so sehr, dass sie von M. mit ihr zusammen abgehandelt wird. II. Die glasähnlichen Membranen. Von der Linsenkapsel wurde nur die vordere, etwas dickere Hälfte zu der Untersuchung verwendet. Bezüglich der Handgriffe und Vorsichtsmassregeln, welche behufs der Präparation der Linsenkapsel in reinem Zustande erforderlich sind, muss auf das Original verwiesen werden. Die Descemet'sche Haut und die Linsenkapsel enthalten beide nur Spuren von Eiweiss, aber keine durch verdünntes Alkali extrahirbare Mucoïdsubstanz. Nach vollständigem Auslaugen mit schwach alkalischem Wasser und darauffolgendem Auswaschen des Alkalis mit Wasser erhält man die eigentliche Membransubstanz von dem ursprünglichen Aussehen und der Beschaffenheit der Häute als ungelösten Rest. Diese Substanz repräsentirt nach M. eine besondere Gruppe von Proteïnsubstanzen, welche mit keiner der bisher bekannten Gruppen identisch ist. Für diese Gruppe schlägt M. den Namen Membranin vor. Die Membranine der Descemet'schen Haut und der Linsenkapsel sind nicht identisch, sie unterscheiden sich durch eine ungleiche Widerstandsfähigkeit gegen gewisse Lösungsmittel. Das Membranin der Linsenkapsel ist leichtlöslicher

in allen Lösungsmitteln. Für die Membranine sind folgende Eigenschaften gemeinsam. Bei gewöhnlicher Temperatur sind sie unlöslich in Wasser, Salzlösungen, verdünnten Säuren und Alkalien; bei höherer Temperatur werden sie dagegen davon gelöst. Von concentrirten Mineralsäuren und Alkalien werden sie bei Zimmertemperatur angegriffen, das Membranin der Descemet'schen Haut aber ungleich schwieriger als das Kapselmembranin. Von Pepsinchlorwasserstoffsäure wie von alkalischer Trypsinlösung können beide Membranine gelöst werden, dasjenige der Descemet'schen Haut jedoch äusserst schwer und selbst bei Anwendung von sehr enzymreichen Lösungen erst nach 48 Stunden. Das Membranin löst sich in Wasser beim Erhitzen, das Kapselmembranin schon nach 6—8 Stunden in siedendem Wasser, das Hautmembranin dagegen erst beim Erhitzen auf 130—135° C. während 5 Stunden. In beiden Fällen gelatinirt die Lösung nach gehöriger Concentration beim Erkalten nicht. Diese Lösung wird von Alcohol, Gerbsäure, Mercuronitrat, Phosphormolybdänsäure und Quecksilberjodidjodkalium mit Salzsäure gefällt. Die anderen, gewöhnlichen eiweissfällenden Reagentien bewirkten dagegen keine Niederschläge. Das Membranin wird von dem Millon'schen Reagens ausserordentlich schön roth gefärbt, wogegen mit concentrirter Salzsäure oder dem Reagens von Adamkiewicz keine characteristischer Färbung erhalten wird. Es enthält bleischwärzenden Schwefel und giebt beim Erhitzen mit Salzsäure (5 %) am Wasserbade wie die Mucine eine reducirende Substanz. In dem Membranin der Descemet'schen Haut fand M. als Mittel 14,77 % N und 0,90 % S; in demjenigen der Linsenkapsel fand er 14,10 % und 0,83 % S. — III. Der Glaskörper. M. bespricht in diesem Abschnitte theils die Flüssigkeit und theils die Häute des Glaskörpers. — a) Die Flüssigkeit enthält, ausser sehr geringen Eiweissmengen, auch ein Mucoïd, dessen Nachweis durch Essigsäurezusatz indessen, wegen des verhältnissmässig grossen Salzgehaltes der Flüssigkeit, nicht immer direct gelingt. Dies ist auch der Grund, warum diese Substanz von einigen früheren Forschern übersehen worden ist. Verdünnt man die Flüssigkeit erst mit 2—3 Vol. destillirtem Wasser und fügt dann 1 % Essigsäure hinzu, so findet die Ausfällung des Mucoïds regelmässig statt. Dieses Mucoïd,

Hyalomucoïd nach M., enthält als Mittel 12,27 % N und 1,19 % S, und es unterscheidet sich durch einen niedrigen Schwefelgehalt von dem Corneamucoïde. — b) Die Häute des Glaskörpers gaben nach 5 stündigem Erhitzen mit Wasser auf 105—108° C. eine beim Erkalten gelatinirende Lösung von typischem Glutin. Die entgegengesetzte Angabe von Cahn erklärt sich dadurch, dass dieser Forscher zu lange Zeit (16 Stunden bei 120° C.) mit Wasser erhitzte. IV. Die Krystalllinse. Mörner hebt hier zunächst hervor, dass die Linse, wie schon vorher Berzelius und Béchamp behauptet haben, aus einem löslichem und einem unlöslichen Theil besteht. Durch Zerschütteln oder Zerreiben der Linsenmasse mit Wasser oder Neutralsalzlösung und Absetzenlassen erhält man einen reichlichen Bodensatz, welcher mit Wasser oder Salzlösung ganz vollständig ausgewaschen und von löslichem Eiweiss befreit werden kann. Auf dem Filtrum gesammelt, stellt er eine weisse, schwach perlmutterglänzende, äusserst feinfaserige Masse dar, die bei microscopischer Untersuchung nur aus Linsenfasern oder Bruchstücken von solchem besteht. Quantitative Bestimmungen ergaben, dass dieser unlösliche Theil als Mittel 48 % des Gesammtgewichtes der Linsenmasse beträgt; M. sucht ferner (durch vielleicht nicht ganz einwurfsfreie Versuche) zu beweisen, dass die Menge dieser unlöslichen Substanz gegen das Centrum der Krystalllinse stark zunimmt. Nach dieser vorausgeschickten Mittheilung geht M. zu einer gesonderten Besprechung der unlöslichen und der löslichen Proteïnsubstanzen der Krystalllinse über. a) Die unlösliche Proteïnsubstanz der Linse wird von M. Albumoïd genannt. Sie ist indessen, wie er gefunden hat, ein unlöslicher Eiweisskörper, der sowohl in sehr verdünnten Säuren wie Alkalien sich löst. Die Lösung in Kalilauge von 0,1 % ähnelt sehr einer Alkalialbuminatlösung. Von einer solchen unterscheidet sie sich indessen dadurch, dass die fast neutrale mit etwa 8 % NaCl versetzte Lösung schon gegen 50° C. gerinnt. Bei der Lösung dieser Substanz in verdünntem Alkali findet keine Abspaltung von Eiweiss oder irgend einem anderen Körper statt, sondern die unlöslichen Linsenfasern gehen glatt in eine gelöste Modification über. Dem entsprechend hat auch, so weit dies aus den Zahlen für Stickstoff und Schwefel zu ersehen ist, die in Alkali

gelöste und darauf mit Essigsäure wieder gefällte Substanz dieselbe Zusammensetzung wie die Linsenfasern selbst. Diese letzteren enthalten 16,61 % N und 0,77 % S. Für die gelöste und wieder gefällte Substanz fand M. folgende Zusammensetzung: 53,12 % C. 6,80 % H, 16,62 % N, 0,79 % S. Die specifische Drehung des gelösten Albumoïds (in etwa 2,5 procentiger Lösung) bestimmte M. zu α (D) = — 50,9 à — 52,2°. b) Die löslichen Eiweissstoffe sind ein Albumin und zwei Globuline. Das Albumin, dessen Eigenschaften wegen Mangels an Material nicht näher studirt werden konnten, kommt in so verschwindend kleiner Menge vor, dass es wohl kaum mehr als 1 % von der Gesammtmenge der löslichen Eiweissstoffe beträgt. Der Globuline sind zwei, von denen das eine, das α-Globulin, ärmer an Schwefel, das andere, das β-Globulin, reicher an Schwefel ist. Das α-Globulin kann leicht gewonnen werden, wenn man ein Wasserextract der Linse mit sehr wenig Essigsäure (0,02—0,04 %) versetzt. Der Niederschlag wird dann durch wiederholtes Auflösen in Ammoniak, von 0,01% NH_3, Ausfällen mit Essigsäure und Auswaschen mit Wasser gereinigt. Die mit möglichst wenig Alkali bereitete, neutral reagirende Lösung dieses Globulins wird durch NaCl im Ueberschuss weder bei Zimmertemperatur noch bei + 30° C. gefällt. Magnesium- oder Natriumsulfat in Substanz fällen erst bei 30° vollständig. Von $1^1/_2$ Vol. gesättigter Ammoniumsulfatlösung wird die Lösung bei Zimmertemperatur vollständig gefällt. Kohlensäure erzeugt ebenfalls vollständige Fällung und der Niederschlag wird von überschüssiger Kohlensäure nicht gelöst. Die Gerinnungstemperatur schwankt ein wenig mit der Concentration der Lösung, liegt aber bei Gegenwart von 8 % NaCl bei etwa + 72° C. Die sp. Drehung einer Lösung von 3,29 % Substanz war: α (D) = — 46,9°. Die elementäre Zusammensetzung war folgende: C 52,83, H 6,94, N 16,68, S 0,56 %. Das α-Globulin kommt vorzugsweise in den äusseren Schichten der Linse vor. — Das β-Globulin kann nur sehr schwierig von dem α-Globulin getrennt werden. Zur Darstellung desselben entfernt man zuerst durch Schütteln mit Wasser die äusseren Schichten der Linse und verarbeitet nur den innersten $^1/_4$—$^1/_3$ Theil der Linsenmasse, welcher β-Globulin mit nur sehr wenig α-Globulin enthält. Diese rückstän-

dige Linsenmasse wird mit Wasser verrieben, filtrirt und das Filtrat sehr vorsichtig mit verdünnter Essigsäure gefällt. Der Niederschlag, welcher alles α-Globulin neben etwas β-Globulin enthält, wird abfiltrirt. Aus dem Filtrate kann das β-Globulin mit Alcohol ausgefällt werden. Man kann auch das neutralisirte Filtrat mit Magnesiumsulfat sättigen, den abfiltrirten Niederschlag auspressen, in Wasser lösen und durch Dialyse reinigen. Beim Sättigen der Lösung mit Neutralsalzen verhält sich das β-Globulin wie das α-Globulin. Diejenigen Eigenschaften, welche die zwei Globuline von einander unterscheiden, sind folgende. Das β-Globulin enthält etwa doppelt so viel Schwefel, der zum grossen Theil locker gebunden ist. Es hat einen etwas höheren Stickstoffgehalt (17,04 %); aus salzfreier Lösung wird es viel schwieriger und unvollständiger von Essigsäure oder Kohlensäure gefällt, und es gerinnt endlich bei einer wesentlich niedrigeren Temperatur, 63° C. Die sp. Drehung fand M. zu α (D) = — 43,2°. — Ausgehend von dem verschiedenen Schwefelgehalte in den Eiweisskörpern der Krystalllinse, wie auch von dem oben angegebenen Verhältnisse zwischen löslichen und unlöslichen Proteïnsubstanzen in der Linse, hat M. durch Schwefel- und Stickstoffbestimmungen in der Trockensubstanz der Linse die Relation zwischen den verschiedenen Eiweissstoffen zu bestimmen versucht. Diese Bestimmungen führen zu folgenden Zahlen: unlösliches Albumoïd 48 %, β-Globulin 32 %, α-Globulin 19,5 %, Albumin 0,5 %. Für die frische, wasserhaltige Linse von erwachsenen Rindern fand M. also folgenden Gehalt an den verschiedenen Proteïnsubstanzen:

Unlösliches Albumoïd	17	%.
β-Globulin	11	«
α-Globulin	6,8	«
Albumin	0,2	«

Die Menge des α-Globulins nimmt in der Linse von aussen nach innen ab, das β-Globulin umgekehrt von aussen nach innen zu.

Hammarsten.

260. **G. Bunge: Weitere Untersuchungen über die Aufnahme des Eisens in den Organismus des Säuglings**[1]. 261. **Derselbe:**

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 173—186 u. **17**, 63—66.

Ueber den Eisengehalt der Leber[1]). Ad 260. B. hat in einer früheren Arbeit [J. Th. **19**, 313] auf den auffallend geringen Eisengehalt der Milch aufmerksam gemacht. In der folgenden Tabelle wird derselbe mit dem Eisengehalte der übrigen wichtigsten Nahrungsmittel zusammengestellt. Die vom Verf. meist selbst ausgeführten Analysen geben den Eisengehalt in Milligrammen auf 100 Grm. Trockensubstanz:

Blutserum	0	Erdbeeren	8,6 – 9,3
Weisses vom Hühnerei	Spur	Linsen	9,5
Reis	1,7 – 1,9	Aepfel	13,2
Kuhmilch	2,3	Rindfleisch	16,6
Frauenmilch	2,3 – 3,1	Eidotter	10,4—23,9
Hundemilch	3,2	Spinat	32,7 – 39,1
Weizen	5,5	Schweineblut	226
Kartoffeln	6,4	Hämatogen	290
Erbsen	6,6	Hämoglobin	340
Weisse Bohnen	8,3		

Man sieht aus diesen Zahlen, dass alle unsere wichtigen Nahrungsmittel einen viel höheren Eisengehalt haben als die Milch, während in dieser alle anderen anorganischen Bestandtheile in eben dem Verhältnisse vorhanden sind, als sie der Säugling zu seinem Wachsthum braucht und sie sich in seiner Asche wiederfinden. Die Lösung dieses scheinbaren Widerspruches ist die, dass der Säugling bei der Geburt einen grossen Eisenvorrath für das Wachsthum seiner Gewebe mitbekommt. Verf. hat die allmähliche Abnahme des relativen Eisengehaltes des Säuglings schon früher (l. c.) nachgewiesen und vervollständigt seine Beobachtungen durch weitere Zahlenreihen. Bei den Analysen wurde der gesammte, wechselnde Mengen von Eisen enthaltende Verdauungskanal des Thieres herausgenommen und das Gewicht desselben vom Gewichte des Thieres abgezogen.

---

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 78—82.

Kaninchen.

Alter:	Milligrm. Fe auf 100 Grm. Trockengew.	Alter:	Milligrm. Fe auf 100 Grm. Trockengew.
1 Stunde . . .	18,2	17 Tage	4,3
1 Tag	13,9	22 «	4,3
4 Tage	9,9	24 «	3,2
5 «	7,8	27 «	3,4
6 «	8,5	35 «	4,5
7 «	6,0	41 «	4,2
11 «	4,3	46 «	4,1
13 «	4,5	74 «	4,6

Meerschweinchen.

Alter:	Milligrm. Fe auf 100 Grm. Trockengew.	Alter:	Milligrm. Fe auf 100 Grm. Trockengew.
6 Stunden . . .	6,0	15 Tage	4,4
$1^1/_2$ Tage . . .	5,4	22 «	4,4
3 « . . .	5,7	25 «	4,5
5 « . . .	5,7	53 «	5,2
9 « . . .	4,4		

Die Kaninchen nähren sich während den ersten zwei Wochen ausschliesslich von der Muttermilch. Um die Mitte der dritten Woche beginnen sie auch Vegetabilien aufzunehmen und in der vierten Woche findet man im Magen bereits vorherrschend Vegetabilien. Die vierte Woche ist nun auch die Zeit, wo der Eisenvorrath verbraucht und der relative Eisengehalt des Körpers auf dem Minimum angelangt ist. Mit der nun beginnenden Aufnahme der eisenreichen Nahrung beginnt auch der Eisengehalt des Körpers wieder zu steigen. Anders die Meerschweinchen; diese fressen schon am ersten Tage Vegetabilien und an den folgenden Tagen spielt die Milch nur mehr eine untergeordnete Rolle in der Ernährung. Dem entsprechend haben die Meerschweinchen bei der Geburt nur einen sehr geringen Eisenvorrath in ihren Organen aufgespeichert. — Eine Vergleichung der absoluten Eisenwerthe zeigt, dass sich bei Kaninchen der Eisengehalt bis zum 24. Tage nur wenig ändert. Als practisch wichtige Regel ergibt sich, dass bei Kinder nach vollendeter Säuglingsperiode Milch

nicht die vorherrschende Nahrung bilden darf. Auch in der Nahrung blutarmer erwachsener Individuen darf die Mich nicht zu sehr vorherrschen. In dem Nachtrage verweist Verf. darauf, dass die Kaninchen viel unentwickelter geboren werden als die Meerschweinchen; erstere wiegen durchschnittlich nur 50 Grm. bei der Geburt, letztere dagegen 100 Grm. Es scheint daher, dass die Meerschweinchen im Uterus ein Entwicklungsstadium durchmachen, welches dem Entwicklungsstadium der neugeborenen Kaninchen entspricht. Wäre die Annahme richtig, dass der Eisenvorrath noch eine andere Bedeutung hat als die geringe Eisenmenge der Milch zu ergänzen, so könnte man erwarten, dass in der embryonalen Entwicklung der Meerschweinchen ein Stadium anzutreffen sei, wo der Eisenvorrath das Maximum erreicht. Dies ist jedoch wie die mitgetheilten Zahlen ausweisen, nicht der Fall, was eine weitere Stütze für die Anschauung B.'s über die Bedeutung des Eisenvorrathes beim Neugebornen abgibt. Ad 261. In der zweiten Abhandlung bringt B. Zahlen über den Eisengehalt der Leber. Um eine vollkommen blutleere Leber zu erhalten, wird dem in tiefer Narcose befindlichen Thiere die Bauchhöhle geöffnet, eine Canüle in die Pfortader eingebunden und eine 1%ige, erwärmte Kochsalzlösung eingeleitet, indem man gleichzeitig die Leberarterie und Vena cava durchschneidet. Nach einer Minute wird die Durchleitung ausserhalb des Körpers bis zum vollständigen Verdrängen des Blutes fortgesetzt.

	Körpergewicht in Grm.	Absol. Eisenmenge in Milligrm.	Milligrm. Eisen in der blutleeren Leber auf 10 Kilo Körpergewicht
1. Kater	1430	3,4	24,0
2. Kater	2300	0,8	3,4
3. Kater	3005	2,1	6,9
4. Katze	1230	1,0	8,5
5. Katze	1335	2,4	18,0
6. Katze	2265	3,1	13,8
7. Katze	2760	22,1	80,1
8. Katze	2925	3,3	11,3
9. Hund	7800	12,5	16,0
10. Hündin	4290	7,9	18,5

Auf dieser Tabelle springt sofort der hohe Eisengehalt in der Leber der jungen, aber nahezu ausgewachsenen Katze Nr. 7 in die Augen. Vergleicht man denselben mit demjenigen der nächst kleineren und jedenfalls jüngeren Katze Nr. 6, so sieht man, dass beim Uebergang aus dem einen Entwicklungsstadium in das andere eine beträchtliche Eisenmenge aufgestapelt wird. Wird dasselbe aus dem Blute entnommen, so müsste, wie Verf. berechnet, etwa 1/4 des Eisengehaltes desselben in kurzer Zeit in die Leber wandern. Andreasch.

262. **Louis Lapicque: Einige Thatsachen betreffend die Vertheilung des Eisens bei jungen Thieren**[1]. L. benutzte seine colorimetrische Methode zur Bestimmung des Eisens [J. Th. **20**, 117]. Die Milz junger Thiere wurde stets arm an Eisen gefunden; sie enthält nicht mehr als andere blutreiche Organe. Hunde von 285—2350 Grm., 2—30 Tage alt, enthielten in der Milz 0,10—0,22 ‰ des frischen Organs, 0,6—0,8 ‰ des festen Rückstands. Bei älteren Thieren findet sich mehr Eisen in der Milz, doch lässt sich keine Proportionalität zwischen Eisengehalt und Alter feststellen. Eine 12jährige Hündin hatte 0,50 ‰ Eisen im frischen Organ, 2,1 ‰ im festen Rückstand. Bei einer ca. 4—5 Jahre alten Hündin wurden nur 0,32 resp. 1,41 ‰ gefunden, vielleicht weil dieselbe kurz vorher geboren hatte. [Vergl. Fr. Krüger, J. Th. **20**, 273]. Nach Bunge erhalten die jungen Thiere in der Milch nicht genug Eisen, um ihren Körper aufzubauen, und sie bringen eine Reserve mit, welche nach Zaleski's Bestimmungen in der Leber liegt. Verf. bestätigte dieses Verhalten an 4—5 Stunden alten Kaninchen, welche 1,74 resp. 1,67 ‰ Eisen in der bluthaltigen Leber darboten; das Blut des einen dieser Thiere, welches nicht gesaugt hatte, (18,8 % Rückstand), enthielt 0,53 ‰ Eisen, das des anderen, mit Milch im Magen, (17,0 ‰ Rückstand), enthielt 0,43 ‰; der feste Rückstand enthielt bei beiden 2,52 ‰. Ein Thier desselben Wurfs hatte nach 7 Tagen 0,97 resp. 3,9 ‰ Eisen in der Leber, 0,39 ‰ im Blut (17,1 % Rückstand). Es finden sich hier individuelle Verschiedenheiten,

[1]) Quelques faits relatifs à la répartition du fer chez les jeunes animaux. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 697—701.

welche wahrscheinlich die Differenzen im Wachsthum verursachen. Bei einem 8 Tage alten Hund fanden sich 0,43 ‰ Eisen im Blut und 0,71 resp. 3,8 ‰ in der ausgewaschenen Leber, bei einem Thier desselben Wurfs, welches sich weniger gut entwickelt hatte, fanden sich am 10. Tage nur 0,33 ‰ Eisen im Blut und 0,15 resp. 0,77 ‰ in der Leber. Herter.

263. **Brivois: Ueber die medicamentöse cutane Electrolyse**[1]. Versuche, vermittelst des galvanischen Stroms Medicamente durch die Haut in den Körper einzuführen, hat Verf. früher mit zweifelhaftem Erfolge angestellt. Bei Benutzung von Wasser, Glycerin, Alcohol, Aether als Vehikel konnte er niemals den Uebergang der fraglichen Stoffe in den Urin nachweisen. Als er bei Ischias von der Application des mit Chloroform befeuchteten negativen Pols gute therapeutische Erfolge sah, konnte der Uebergang in den Körper nachgewiesen werden, denn im Urin fand sich Chlor in organischer Verbindung neben vermehrten Chloriden. Diese Bestimmungen wurden von Gautrelet ausgeführt. Derselbe benutzte eine von ihm (Bull. soc. méd. chir.) angegebene Modification der Hayem-Winter'schen Methode; die organischen Chlorverbindungen wurden mittelst Kalilauge zerstört. Die Intensität des angewandten Stroms betrug höchstens 10—12 Milliampère, die Dauer in der Regel 3, höchstens 5 Minuten. An der Applicationsstelle trat eine Entzündung ein, welche binnen 2—3 Wochen heilte. In einem Falle fand sich 2 Stunden nach der Application das Chlor der Chloride im Urin von 2,6 ‰ auf 5 ‰ gestiegen, das organische Chlor von 0 auf 0,28 ‰, nach einer zweiten Application am folgenden Tage fand sich 9,28 resp. 1,04 ‰ Chlor im Urin. Die höchste Menge an organischem Chlor, welche G. fand, betrug 3,3 ‰. Bei Application von Chloroform am positiven Pol fand sich eine Vermehrung des Chlor von 3,9 auf 5,10 ‰, organisches Chlor aber liess sich nicht nachweisen. Versuche mit anderen Stoffen, Brom, Cocaïn, Pilocarpin, führten noch zu keinen sicheren Resultaten. Herter.

---

1) De l'électrolyse médicamenteuse cutanée. Mém. soc. biolog. 1892, 119—125.

264. **Margherita Traube-Mengarini: Untersuchungen über die Permeabilität der Haut**[1]. Bei der noch unzulänglichen Kenntniss der Hautdurchlässigkeit suchte Verfasserin die Frage durch Verwendung von Boraxcarminlösung, von Ferrocyankaliumlösung und der gewöhnlichen Jodtinctur zu entscheiden. Verf. pinselt die Substanzen mit einem weichen Pinsel auf die fast haarlose Bauchhaut und die Brustwarzen von Hunden auf. Die Boraxcarminlösung ist die Neapler, mit Alcohol verdünnt und mit einigen Tropfen Essigsäure angesäuert. Sie wird gewählt, weil sie mehr eine Emulsion als eine Lösung darstellt. Sie haftet schlecht an der Haut, nur die Essigsäure macht sie leichterhaftend. Nach 70 Tagen regelmässiger Pinselung wird der Hund getödtet. Die in Sublimat fixirte Haut zeigt Färbung bis zum Stratum lucidum und zwar stellenweise; der Carmin ist auch in die Bälge der Haare eingedrungen, Die Behandlung mit Ferrocyankaliumlösung ergibt ein gleiches Resultat; das Stratum lucidum bildet auch hier die Grenze, selbst an den Haarbälgen vermag das Salz nicht in die Tiefen des Stratum granulosum vorzudringen. Die Stücke sind eben herausgeschnitten in Eisenchloridlösung zur Blaufärbung gelegt worden. Die Jodtinctur wurde einmal pro die während 10 Tagen aufgepinselt und zwar auf die Haut der Brustwarze, welche durch Gefriermicrotomschnitte zerlegt wurde. Hier ist das Ergebniss nun ein wesentlich anderes, Stratum corneum und Stratum lucidum sind braunorange gefärbt, das darunterliegende Epithelium ist nur an der Basis der interpapillären Räume lichtbraun gefärbt. Die sehr erweiterten Lymphgefässe der Papillen wie des Chorion sind lichtbraun. Auch die rothen Blutkörperchen erscheinen durch Jod gebräunt. Da die Milchgänge reichlich gefärbt sind, konnte man sie als den Weg des Jodes zu den tieferen Hautschichten ansehen. Das wird durch vergleichende Bepinselung der Warze mit Carmin und Ferrocyankalium aber widerlegt, da beide nicht in den Milchgängen auffindbar sind. Somit stellt sich die Auffassung der Verf. vermittelnd zwischen die Lehre von der Impermeabilität und die der Durchlässigkeit: das

[1] Rendiconti della R. Acad. dei Lincei 1890, VII, fasc. 5. Archives italiennes de Biologie, Bd. 16, pag. 159.

Stratum corneum ist für Flüssigkeiten und feine Emulsionen durchlässig, aber tiefer geht nur das Jod, welches mit den durchwanderten Schichten chemische Bindungen eingeht.

Rosenfeld.

265. **Alex. Poehl: Der Nachweis des Spermins in verschiedenen Drüsen des thierischen Organismus und die chemische Zusammensetzung des Brown-Sequard'schen Heilmittels**[1]. In einem nach Brown-Sequard bereiteten Testikelauszuge eines Bullen (1 Thl. auf 10 Thl. Wasser) wurden gefunden in Procenten: 0,026 Serumalbumin und Fibrin, 0,06 Hemialbumose und Pepton, 0,81 Nucleïn und Lecithin, 0,004 Fett und Cholesterin, 0,138 Asche, 0,046 Phosphorsäure. Qualitativ wurden Hypoxanthin, Guanin, Adenin, Kreatin, Kreatinin und Spermin nachgewiesen. — Die Arbeiten P.'s haben gezeigt, dass das Spermin d. h. die Schreiner-sche Base weder mit dem Aethylenimin, noch mit dem polymeren Diäthylendiamin (Piperazin) identisch ist. Das Spermin erweist sich als ein auf das ganze Nervensystem gleichmässig wirkendes Tonicum. — Das Spermin findet sich sowohl in der Prostatadrüse wie in den Testikeln, in ersterer häufig wegen der schwach alkalischen Reaction in freiem Zustande, daher nur das Prostatasecret den characteristischen Samengeruch zeigt. Verf. fand das Spermin auch im weiblichen Organismus, in der Schilddrüse, im Pankreas, in der Milz und in den Eierstöcken. Wahrscheinlich circulirt das Spermin überhaupt im Blute. Die Sperminphosphatkrystalle wurden sowohl in der spitzwinkeligen (Charcot-Leyden) wie in der geschweiften Form erhalten, worüber Abbildungen im Original.

Andreasch.

---

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 49, pag, 1125—1128; auch Wratsch 1892, pag. 523—527.

XIII. Niedere Thiere.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

*G. Hüfner, zur physikalischen Chemie der Schwimmblasengase. Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892, pag. 54—80.

266. Chr. Bohr, über die Secretion von Sauerstoff in der Schwimmblase der Fische.

*Henry de Varigny, über den Rythmus der Respiration einiger Fische. Compt. rend. soc. biolog. 44, 884—886. Verf. fand die Respirationsfrequenz bei Platessa vulgaris 36 bis 80, Gunellus vulg. 80 bis 140, Callionymus lyra 20 bis 52, Trachinus vipera 66 bis 102. Herter.

*Léon Vaillant, Bemerkungen über die Ernährung bei den Schlangen. Compt. rend. 115, 277—278.

*E. Vollmer, über die Wirkung des Brillenschlangengiftes. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. 31, 1—14. Enthält Versuche über die Wirkung des Giftes auf Blut, Herz, Muskeln und Nerven; 16jähriges Aufbewahren des getrockneten Giftes hat die Intensität der Wirkung nicht geschädigt. Andreasch.

*A. A. Kanthack, die Natur des Cobragiftes. Journ. of physiol. 13, 272. Referat im nächsten Bande.

*Roger, totale Exstirpation der Leber beim Frosch; Dauer des Ueberlebens nach dieser Operation. Compt. rend. soc. biolog. 44, 529—531. Die Angaben der Autoren über die Zeit, welche entleberte Frösche leben können, divergiren bedeutend. R. fand, dass dieselben in fliessendem Wasser bis 20 Tage leben, in stagnirendem aber nach 3—4 Tagen sterben. Herter.

*O. Seeck, über die Hautdrüsen einiger Amphibien. Ing.-Diss. Dorpat 1891.

*F. A. Foderá, über das pharmakologische Verhalten des Discoglossus pictus. Annali di Chim. e di Farm. 15, 101. Der Verf. hebt die Unterschiede in dem Verhalten des D. und dem der Rana temporaria gegenüber dem Coffeïn, Brucin, Veratrin, Pilocarpin und Strychnin hervor. Rosenfeld.

*Louis Blanc, über die teratogenen Wirkungen des weissen Lichtes auf das Hühnerei. Compt. rend. soc. biolog. 44, 969—971.

267. E. Yung, über den Einfluss des farbigen Lichtes auf die Entwicklung der Thiere.

*B. Danilewsky, über die physiologische Wirkung des Cocaïns auf wirbellose Thiere. Pflüger's Arch. **51**, 446—454.

*Faggioli, pharmakologische vergleichende Studien über Eisen und verwandte Metalle. Arch. per le Sc. Med. XV, No. 20. Verf. hat an niedersten Thieren, Infusorien, Anneliden etc. Studien über Entwicklung, Wachsthum und Motilität und deren Begünstigung oder Beschränkung durch Eisenpräparate angestellt. Er findet Citrat des Eisens günstig, Tartrate giftig, Oxyd theils günstig, theils schädlich. Auch Wickensamen keimten in Eisencitratlösung besser als sonst. Rosenfeld.

*A. Railliet, Beobachtungen über die Lebenszähigkeit der Embryonen einiger Nematoden. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 703—704. Embryonen von Strongylus rufescens können in trockenem Zustand 68 Tage gehalten werden ohne zu sterben. Bringt man dieselben in Wasser, so zeigen sie ihre aalartigen Bewegungen, doch treten die Bewegungen um so später auf, je länger die Trockenheit gedauert hatte, im ersten Monat binnen 8 bis 10 Minuten, nach 68 Tagen erst binnen 50 bis 80 Minuten. Herter.

*Moynier de Villepoix, über die Productionsweise der Kalkbildungen der Molluskenschale. Mém. soc. biolog. 1892, 35—42.

*P. Marchal, über den excretorischen Apparat der Carididen und über die Nierensecretion der Crustaceen. Compt. rend. **118**, 223—225.

*L. Cuénot, die Excretion bei den Lungenschnecken. Compt. rend. **115**, 256—258.

*W. B. Hardy, die protectiven Functionen der Haut bei gewissen Thieren. Journ. of physiol. **18**, 309—319.

*W. B. Hardy, die Blutkörperchen der Crustaceen nebst einer Vermuthung über den Ursprung des Fibrinferments der Crustaceen. Journ. of physiol. **18**, 165—190.

*Walfr. Engel, Berichtigung und Ergänzung zur Untersuchung der Eischalen von Aplysia. Zeitschr. f. Biologie **28**, 345—352. E. wurde von P. Schiemenz an der zoologischen Station in Neapel aufmerksam gemacht, dass die von ihm als Eischalen von Aplysia beschriebenen Gebilde [J. Th. **20**, 317] nicht diesem Thiere angehören können, sondern Murex-Eikapseln seien. Dies erwies sich in der That als richtig, wie ein Vergleich zeigte. Diese letzteren Eikapseln sind bereits von Krukenberg [J. Th. **15**, 340] untersucht worden und wurde ihre Grundsubstanz als Conchiolin angesprochen.

Neue Versuche mit den am Lido in Venedig gesammelten „Aplysia“-Eischalen zeigten, dass darin das schwefelhaltige Keratin vorkommt, dass aber nicht alles daraus besteht, sondern noch ein in Kalilauge schwerer löslicher Stoff, der dem Conchiolin nahe verwandt ist, darin vorkommt. Andreasch.

268. A. B. Griffiths, über das Nervengewebe einiger Evertebraten.

Auf Insecten Bezügliches.

269. E. E. Sundwick, Psyllostearylalcohol, ein neuer Fettalcohol im Thierreiche.

*Camilla, das gelbe Wachs der Bienen. Ein Beitrag zum Studium des gelben italienischen Wachses. Annali di Chim. e di Farm. XV, pag. 73 Verf. beschreibt in ungemein sorgfältiger Arbeit das italienische Wachs. Die Resultate sind:

Specifisches Gewicht	0,959—0,966
Schmelzpunkt	62,5—63,4
Erstarrungspunkt	1/2 bis 1 Grad tiefer
Säurezahl	19,04—20,23
(Ligurisches Wachs	20,97—21,22)
Verseifungszahl	91,22—97,27
Reichert-Meissl'sche Zahl	35—40
(Ligurisches Wachs	54—91)
Jodzahl (mit der Färbung des Wachses steigend)	2—11,06

Weitere Details siehe im Original. Rosenfeld.

*Joannes Chatin, über den Ursprung und die Bildung der Chitinhülle bei den Larven von Libellula. Compt. rend. **114**, 1135—38.

270. A. B. Griffiths, das Pupin, eine neue thierische Substanz.

*E. Bataillon, über die physiologische Ursache der Metamorphose beim Seidenwurm. Compt. rend. **115**, 61—64. Verf.[1]) fand bei den anuren Batrachiern die Metamorphose der Larven durch eine Asphyxie bedingt; respiratorische Störungen, welche in Folge der normalen anatomischen Entwickelung eintreten, führen zu circulatorischen Störungen, Histolyse, Diapedese und Phagocytose. Bei den Larven von Bombyx mori bemerkte B. vor der Chrysalidenbildung circulatorische Veränderungen und untersuchte dann den Gaswechsel. Nach P. Bert [J. Th. **16**, 354] tritt vom Beginn des Spinnens an eine Verringerung der Kohlensäure-

[1]) E. Bataillon, recherches anatomiques et expérimentales sur la métamorphose des amphibiens anoures. Ann. de l'Univers. de Lyon **2**, 1891.

ausscheidung ein, welche während des Chrysaliden-Lebens sich wieder hebt, sowie er auch eine Herabsetzung des respiratorischen Quotient constatirte. B. fand, dass der verminderten Ausscheidung der Kohlensäure eine vermehrte Aufhäufung derselben im Körper der Larve entspricht. Herter.

*E. Bataillon und E. Couvreur, die zuckerbildende Function beim Seidenwurm während der Metamorphose. Compt. rend. soc. biolog. 44, 669—671.

*Léo Vignon, das Rotationsvermögen der Seide. Compt. rend. 118, 802—804. Verf. bestimmte das Rotationsvermögen des in Natronlauge, sowie des in Salzsäure löslichen Theils der Seide und fand es ziemlich übereinstimmend $[\alpha]_j = -$ ca. 40°. Herter.

L. Vignon, über das Fibroïn der Seide. Cap. I.

*J. Raulin, Wirkung verschiedener Gifte auf Bombyx mori. Compt. rend. 114, 1289—1291.

*A. Laboulbène, Versuch einer Theorie über die Production verschiedener vegetabilischer Gallen. Compt. rend. 114, 720—723. Nach einer erweiterten Idee von Lacaze-Duthiers werden die pflanzlichen Gallen durch Flüssigkeiten erzeugt, welche die gallenbildenden Organismen hervorbringen. Diese Flüssigkeiten stammen entweder aus Drüsen, welche dem weiblichen Genitalapparat angehören, oder ihr Secret in den Mund ergiessen, oder sie werden von der Oberfläche von Eiern, Larven, Bacterienzellen abgesondert. Herter.

Farbstoffe, Respirationsstoffe.

271. A. H. Church, Untersuchungen über Turacin, ein thierisches kupferhaltiges Pigment.
272. A. B. Griffiths, über die Zusammensetzung von Hämocyanin.
273. A. B. Griffiths, über die Zusammensetzung von Pinnaglobin, ein neues Globulin.
274. A. B. Griffiths, über die Zusammensetzung von Chlorocruorin.
275. L. Cuénot, der respiratorische Werth des Hämocyanins.
276. F. Heim, über den blauen Farbstoff im Blute der Crustaceen.

*L. Frédéricq, über Hämocyanin. Compt. rend. 115, 61. Die von den Angaben des Verf.'s, Krukenberg's, Halliburton's, Griffiths' verschiedenen Resultate Heim's [vorstehendes Referat] über das Hämocyanin erklären sich daraus, dass Heim nicht das Blut von Octopus, sondern von Krebsen, Hummern und Krabben untersucht hat.

277. A. B. Griffiths, das Hermerythrin, respiratorisches Pigment im Blute gewisser Würmer.

278. A. B. Griffiths, über das Echinochrom, ein respiratorisches Pigment.

279. A. B. Griffiths, über ein farbloses Globulin, welches eine respiratorische Function besitzt.

280. A. B. Griffiths, über ein respiratorisches Globulin im Blute von Chiton.

281. A. B. Griffiths, über das γ-Achroglobin, ein neues respiratorisches Globulin.

*J. Heim, über die Pigmente der Eier der Crustaceen. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 467—470.

*Rémy Saint-Loup, über eine physiologische Tannin-Reaction. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 440—441. Tritonen und Karpfen geben an das Wasser einen Stoff ab, der sich mit Tannin bläut. Im Urin von Triton ist derselbe nicht enthalten. Der blaue Farbstoff wird durch Säuren roth, durch Basen gelb gefärbt.

Herter.

---

266. **Chr. Bohr: Ueber die Secretion von Sauerstoff in der Schwimmblase der Fische**[1]. B., welcher in der dänischen biologischen Station an Gadus callarias arbeitete, bestätigte die Angaben von Moreau über den Einfluss der Tiefe sowie über die Wirkung von Punctionen auf den Gasgehalt der Schwimmblase. Spätestens 12 Stunden nach der Punction trat eine procentische Vermehrung des Sauerstoffs in der Schwimmblase ein; Verf. fand bis 80 % Sauerstoff. Es findet also in der That eine Secretion von Sauerstoff statt. Diese Secretion sistirt sofort, wenn die Rami intestinales nervi vagi durchschnitten werden. Die Durchschneidung der Rami cardiaci ist ohne Einfluss auf die Secretion. Der hohe Procentgehalt des Sauerstoffs hält sich sehr lange in der Schwimmblase, weil die intacte Wand des Organs fast keine Diffussion des Sauerstoffs zulässt. Verf. überzeugte sich von diesem Verhalten durch Versuche mit der ausgeschnittenen Blase von Esox lucius. Wird das Epithelium durch Einlegen in destillirtes

---

1) Sur la sécretion de l'oxygène dans la vessie natatoire des poissons. Compt. rend. **114**, 1560—1562.

Wasser oder noch mehr durch Eintrocknen und Wiederanfeuchten des Organs geschädigt, so diffundiren bis 6 % Sauerstoff innerhalb dreier Stunden in eine mit Luft gefüllte, von Sauerstoff umgebene Blase. Herter.

267. **E. Yung: Ueber den Einfluss des farbigen Lichtes auf die Entwicklung der Thiere**[1]. Verf. beobachtete an Eiern und Larven von Lymnaeus stagnalis, Salmo trutta, Rana esculenta und temporaria, dass die blauen und violetten Lichtstrahlen die Entwicklung beschleunigen, während die rothen verzögernd und die grünen hemmend wirken. Bei Loligo vulgaris, Sepia officinalis und Ciona intestinalis wurden dieselben Wirkungen beobachtet, doch hob das grüne Licht hier die Entwickelung nicht völlig auf. Die symbiotisch lebenden Organismen machen eine Ausnahme von obiger Regel. Convoluta Schulzii gedeiht in grünem Licht so gut wie in violettem. Hydra viridis entwickelt sich besser in rothem als in weissem Licht, in letzterem besser als in grünem und in violettem; im Dunkeln gedeiht der Polyp nicht. Zur Filtrirung des rothen Lichtes diente eine Lösung von Kalium-Permanganat und Bichromat, für das grüne ammoniakalisches Kupfersulfat und Kaliumbichromat, für das violette (mit etwas Blau) alkoholische Lösung von Parma-Violett. Herter.

268. **A. B. Griffiths: Ueber das Nervengewebe einiger Evertebraten**[2]. Verf. analysirte das frische Nervengewebe von Lucanus cervus, Blatta orientalis, Carcinus maenas, Astacus fluviatilis, Homarus vulgaris, Anodonta cygnea, Mya arenaria, Helix pomatia, Helix aspersa, Sepia officinalis, Loligo vulgaris. Das Gewebe reagirt im frischen Zustand alkalisch, nach dem Tode nimmt es saure Reaction an. Es wurde gefunden, im Mittel von je 2 Analysen, in Procenten der frischen Substanz:

---

[1]) De l'influence des lumières colorées sur le développement des animaux. Compt. rend. **115**, 620—621. — [2]) Sur les tissus nerveux de quelques invertébrés. Compt. rend. **115**, 562—563.

	Albumin-stoffe	Lecithin	Chole-sterin und Fett	Neuro-keratin	Neuro-chitin	Cerebrin	Mineral-salze	Wasser
Lucanus	8,76	2,48	13,99	—	1,20	1,52	0,19	71,86
Blatta	8,54	2,50	12,97	—	1,14	1,32	0,17	73,36
Carcinus	7,20	3,05	14,00	—	1,06	1,21	0,23	73,25
Astacus	7,58	2,99	13,98	—	1,08	1,19	0,25	72,93
Anodonta	7,92	2,86	13,82	1,12	—	1,16	0,20	72,91
Mya	7,96	2,85	13,86	1,20	—	1,14	0,25	72,74
Helix p.	8,25	2,36	12,98	1,18	—	1,20	0,19	73,84
Helix a.	8,28	2,38	13,10	1,16	—	1,18	0,17	73,73
Sepia	7,99	2,76	13,00	1,21	—	1,16	0,24	73,64
Loligo	8,02	2,80	13,11	1,20	—	1,19	0,23	73,45

Das Neurochitin, welches bei Insecten und Crustaceen das Neurokeratin vertritt, besitzt die Zusammensetzung C 50,21, H 7,64, N 4,86 %. Herter.

269. **Ernst E. Sundwiek: Psyllostearylalcohol, ein neuer Fettalcohol im Thierreiche**[1]. S. untersuchte die von einer Blattlaus, Psylla Alni, producirte Ausscheidung; das Thier lebt auf Alnus incana und bewirkt, dass die Pflanzen, besonders die Zweigspitzen von einem weissen Pulver bedeckt sind. Zur Gewinnung wurden die getrockneten Thiere zuerst mit heissem Aether, in welchem der neue Stoff unlöslich ist, ausgezogen und dann mit heissem Chloroform extrahirt. Der Chloroformrückstand wurde noch mehrere Male mit diesem Lösungsmittel behandelt und dadurch die Substanz als eine verfilzte, schön seidenglänzende Masse erhalten, die aus sehr feinen, biegsamen, microscopischen Nadeln bestand. Der Schmelzpunkt lag bei 95—96; die Substanz war schwer löslich in heissem Alcohol und Aether, leicht in heissem Chloroform und Essigsäureanhydrid. Beim Schmelzen mit Aetzkali wurde sie nicht verändert, Erhitzen mit Bromwasserstoffsäure lieferte ein Bromid. Aus der

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 425—430.

Analyse der Substanz und des Bromides ergibt sich die Formel eines einwerthigen Alcohols $C_{33}H_{65}OH$, den Verf. als Psyllostearylalcohol bezeichnet. Andreasch.

270. **A. B. Griffiths: Das Pupin, eine neue thierische Substanz**[1]). Aus der Haut der Puppen verschiedener Schmetterlinge erhielt Verf. das »Pupin« durch langes Auskochen mit Natronlauge, Waschen mit angesäuertem Wasser, destillirtem Wasser, Alcohol, Aether, Lösen des Rückstandes in concentrirter Chlorwasserstoffsäure und Fällen mit einem Ueberschuss von Wasser; letztere Operation wurde mehrmals wiederholt. Die Analyse führte zu der Formel $C_{14}H_{20}N_2O_5$. Das Pupin ist eine farblose, amorphe Substanz, es löst sich in Mineralsäuren, aber nicht in neutralen Lösungsmitteln. Bei längerem Kochen mit starken Mineralsäuren spaltet es sich in 2 Moleküle Leucin und 2 Moleküle Kohlensäure unter Aufnahme von 3 Molekülen Wasser. Das Pupin wird von der Haut der Larven abgesondert, nachdem dieselben sich zum letzten Male gehäutet haben. Die Substanz wurde bei Pieris brassicae, napi und rapae sowie bei Plusia gamma, Mamestra brassicae und Noctua pronuba nachgewiesen. Herter.

271. **A. H. Church: Untersuchungen über Turacin, ein thierisches kupferhaltiges Pigment**[2]). II. Theil. Von den 25 bekannten Species der Musophagiden enthalten nur die der Gattungen Turacus, Gallirex und Musophaga das Turacin. Dasselbe enthält 53,69 % C, 4,60 % H, 7,01 % Cu, 6,96 % N und 27,74 % O. Die alkalischen Lösungen des Turacins zeigen ausser den zwei schon beschriebenen (1869) Absorptionsstreifen noch ein breites Band von λ 496 bis λ 475, die ammoniakalische Lösung ausserdem ein Band von λ 605 bis λ 589, das vielleicht von einem Zersetzungsproducte herrührt. Eine ammoniakalische Lösung des Farbstoffes ist seit 23 Jahren unverändert geblieben. Erhitzt man Turacin rasch auf eine hohe Temperatur, so entsteht ein flüchtiges, kupferhaltiges, rothes Destillat, welches im wässrigen Ammon unlöslich, in Aether löslich ist und

---

1) La pupine, nouvelle substance animale. Compt. rend. **115**, 320—321. — 2) Chem. News **65**, 218; durch. chem. Centralbl. 1892, II, 88.

daraus krystallisirt erhalten werden kann. Turacin zeigt einige Aehnlichkeit mit Hämatin und gibt bei der Lösung in rauchender Schwefelsäure ein gefärbtes Derivat, das Turacoporphyrin, das kupferfrei ist.

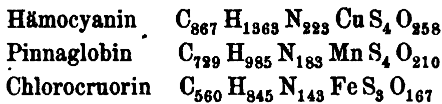
272. **A. B. Griffiths: Ueber die Zusammensetzung von Hämocyanin**[1]. 273. **Derselbe: Ueber die Zusammensetzung von Pinnaglobin, ein neues Globulin**[2]. 274. **Derselbe: Ueber die Zusammensetzung von Chlorocruorin**[3]. Ad. 272. Verf. isolirte aus dem Blut von Homarus, Sepia und Cancer das Hämocyanin mittelst Magnesiumsulfat. Der Niederschlag wurde in Wasser gelöst und durch Alcohol wieder gefällt. Die Substanz wurde zunächst bei 60°, dann im Vacuum getrocknet. Die Analyse des Hämocyanin verschiedener Provenienz zeigte grosse Uebereinstimmung; es wurde gefunden Kohlenstoff 54,06 bis 54,23 %, Wasserstoff 7,00 bis 7,14 %, Stickstoff 16,21 bis 16,35 %, Kupfer 0,31 bis 0,36, Schwefel 0,60 bis 0,69 %. — Ad 273. Das Blut von Pinna squamosa ist eine weisse Flüssigkeit, welche an der Luft bräunlich wird. Es enthält ein respiratorisches Pigment, das Pinnaglobin. Um dasselbe zu isoliren wird das defibrinirte Blut mit Alcohol gefällt, der Niederschlag in verdünnter Lösung von Magnesiumsulfat gelöst und durch Sättigung mit Magnesiumsulfat wieder ausgefällt, der neue Niederschlag mit gesättigter Lösung gewaschen, durch Eintragen in Wasser gelöst, durch Erhitzen auf 56° von fremdem Albuminstoff befreit und das Pinnaglobin mit Alcohol niedergeschlagen, mit Wasser gewaschen und zunächst bei 60°, dann im Vacuum getrocknet. Das Pinnaglobin verbindet sich mit Sauerstoff, 100 Grm. desselben absorbiren 162 CC. Sauerstoff, bei 0° und 760 Mm. Druck. Auch mit anderen Gasen giebt es gefärbte Verbindungen, mit Methan (grünlich), Acetylen (grau), Aethylen (röthlich); diese ziemlich stabilen Verbindungen werden im Vacuum dissociirt; mit Kohlenoxyd oder Stickstoffbioxyd wurde keine Ver-

[1] Sur la composition de l'hémocyanine. Compt. rend. **114**, **496**. — [2] Sur la composition de la pinnaglobine: une nouvelle globuline. Ibid., 840—842. — [3] Sur la composition de la chlorocruorine. Ibid., 1277—1278.

bindung erhalten. Das specifische Rotationsvermögen $[\alpha]_D$ wurde = — 61° gefunden. — Ad. 274. Milne Edwards[1]) beobachtete in dem Blut von Sabella einen grünen Farbstoff, den Lankester[2]) als ein respiratorisches Pigment erkannte und als Chlorocruorin bezeichnete. Das Oxychlorocruorin zeigt zwei Absorptionsstreifen, den einen zwischen C und D, den anderen zwischen D und E; deren Lage reicht von λ 618 bis 593 und von λ 576 bis 554,5 Millionstel Millimeter; das reducirte Chlorocruorin hat nur einen undeutlich begrenzten Streifen zwischen C und D[3]). Das Chlorocruorin wird wie das Pinnaglobin dargestellt. Bei Behandlung mit Säuren und Alkalien liefert es Hämatin, einen Albuminstoff und Fettsäuren. In folgender Tabelle sind die bei den Analysen erhaltenen Mittelwerthe zusammengestellt.

	Hämocyanin	Pinnaglobin	Chlorocruorin
Kohlenstoff	54,155	55,07	54,23
Wasserstoff	7,095	6,24	6,82
Stickstoff	16,268	16,24	16,16
Schwefel	0,647	0,81	0,78
Sauerstoff	21,507	21,29	21,56

Hämocyanin enthält ferner noch Kupfer 0,328 %, Pinnaglobin Mangan 0,35 % und Chlorocruorin Eisen 0,45 %. Die empirischen Formeln sind:


Hämocyanin $C_{867} H_{1363} N_{223} Cu S_4 O_{258}$
Pinnaglobin $C_{729} H_{985} N_{183} Mn S_4 O_{210}$
Chlorocruorin $C_{560} H_{845} N_{143} Fe S_3 O_{167}$

Im Blut von Tethys, Doris, Aplysia, Patella, Chiton, Pleurobranchus finden sich keine respiratorischen Pigmente. Das Blut von Serpula ist roth; es giebt, wie Verf. in Uebereinstimmung mit Mac Munn beobachtete, fast dasselbe Spectrum wie Chlorocruorin. Verf. hat ferner die Blutasche[4]) von Pinna, von

[1]) Milne Edwards, Ann. d. sc. nat. [2] **10**, 190, 1838. — [2]) Lankester, Journ. of anat. and physiol. **2**, 114; **3**, 119, 1868. — [3]) Vergl. Mac Munn, Quart. journ. of micr. sc., 1885. — [4]) Weitere Blutaschenanalysen bei Invertebraten hat Griffiths in Proc. roy. soc. Edinburgh **18**, 288, 1890—1891, mitgetheilt.

Sabella und von Sipunculus[1]) analysirt und folgende Zahlen erhalten:

	Pinna	Sabella	Sipunculus
MnO_2	0,19 %	—	—
Fe_2O_3	—	0,18 %	0,13 %
CaO	3,70 „	3,42 „	3,00 „
MgO	1,83 „	1,22 „	1,65 „
K_2O	4,86 „	4,03 „	5,02 „
Na_2O	44,02 „	45,23 „	44,31 „
P_2O_5	4,79 „	4,56 „	4,78 „
SO_3	2,73 „	2,10 „	2,86 „
Cl	37,88 „	39,26 „	38,25 „

Herter.

275. **L. Cuénot: Der respiratorische Werth des Hämocyanin**[2]). Jolyet und Regnard [J. Th. **7**, 337] erhielten mit der Luftpumpe 2,4 bis 4,4 CC. Sauerstoff aus 100 CC. des mit Luft gesättigten Blutes von Krebsen und Krabben, während Wasser höchstens 0,84 CC. liefert. A. B. Griffiths erhielt bei verschiedenen Cephalopoden und Dekapoden 13 bis 15 % Sauerstoff. Die Bestimmungen von Heim (folgendes Referat) nach Schützenberger und Risler ergaben dagegen sehr niedrige Werthe. Verf. machte nach demselben Verfahren in Gemeinschaft mit Klobb Bestimmungen an Helix pomatia. Es wurden je ca. 20 bis 30 CC. Blut verwendet und 1,15 resp. 1,28 % Sauerstoff gefunden; da das Wasser aus der Mosel bei Nancy 0,42 resp. 0,45 % Sauerstoff lieferte, so kommt dem Blut von Helix eine respiratorische Bedeutung zu, entsprechend seinem Gehalt an Hämocyanin. Diese Bedeutung ist nicht sehr erheblich, denn bei nahe verwandten Thierformen ist das Hämocyanin bald vorhanden, bald fehlt es. Dagegen tritt das Hämoglobin auf, wenn zufällige ungünstige Lebensbedingungen zu compensiren sind, z. B. die Sauerstoff-Armuth des Mediums beim Leben in stagnirenden Wässern (Planorbis, Apus, Branchipus, Daphnia, Cheirocephalus,

1) Compt. rend. **115**, 669. — 2) La valeur respiratoire de l'hémocyanine. Compt. rend. **115**, 127—129.

Chironomus-Larve) oder bei parasitischem Leben im Cölom anderer Thiere (Turbellarie Syndesmis Echinorum in Seeigeln), bei Verkümmerung des normalen Respirationsapparates (Ophiactis virens) oder Behinderung seiner Function (Arca tetragona) etc. Herter.

276. **F. Heim: Ueber den blauen Farbstoff im Blut der Crustaceen**[1]). Bei Dekapoden ist das Hämocyanin nicht der einzige Albuminstoff des Blutes; daneben findet sich Serin, identisch mit dem der Vertebraten und Paraglobulin, welches nach Verf. in vitro sich aus dem Serin bildet. Durch Dialyse des Blutes ist das Hämocyanin demnach bei diesen Thieren nicht rein zu erhalten; bei Behandlung des bei der Dialyse ausgefällten Gemisches mit Säuren wird kein krystallinisches metallhaltiges Product gebildet. Bei Langusten, Krabben sowie beim Flusskrebs fehlt das Kupfer im Blut, wo es sich auch durch Electrolyse nicht nachweisen lässt, bei Homarus und Maja findet es sich, nach H. in einem Albuminat. Das Blut der Crustacecen enthält nach Verf. keinen erheblich höheren Sauerstoffgehalt als das reine Wasser, nur bei der Languste fand er um $^1/_3$ mehr. Der Sauerstoff wurde nach Schützenberger bestimmt. Dass das Hämocyanin der Fäulniss widerstehe (Frédéricq), wird von H. geläugnet [vergl. Frédéricq, dieser Band pag. 369]. Herter.

277. **A. B. Griffiths; Das Hermerythrin, respiratorisches Pigment im Blut gewisser Würmer**[2]). Im Blut von Sipunculus und von Phascoloma existirt ein respiratorisches Pigment, welches in den Arterien roth, in den Venen braun gefärbt ist. Dieser von Krukenberg als »Hermerythrin« bezeichnete Farbstoff zeigt keine charakteristischen Absorptionsstreifen; auch liefert er kein Hämatin, obwohl er Eisen enthält. Verf. stellte das Hermerythrin dar wie das Pinnaglobin [Ref. Nr. 273]. Die Analyse führte zu der in folgender Zusammenstellung aufgeführten Formel:

---

1) Compt. rend. **114**, 772—774. — 2) L'hermérythrine, pigment respiratoire contenu dans le sang de certains vers. Compt rend. **115**, 669—670.

Echinochrom	$C_{102} H_{99} N_{12} Fe S_2 O_{12}$
Hermerythrin	$C_{427} H_{761} N_{135} Fe S_2 O_{153}$
Chlorocruorin	$C_{560} H_{845} N_{143} Fe S_3 O_{167}$
Hämoglobin	$C_{600} H_{960} N_{154} Fe S_3 O_{179}$

Demnach wächst die Grösse des Moleküls der respiratorischen Pigmente beim Aufsteigen in der Thierreihe; mit dem Molekulargewicht scheint auch die Zersetzlichkeit zuzunehmen. Herter.

278. **A. B. Griffiths: Ueber das Echinochrom, ein respiratorisches Pigment**[1]). Wie Mac Munn[2]) fand, enthält die Periviscerालflüssigkeit gewisser Echinodermen (Echinus esculentus, Strongylocentrotus lividus, Echinus sphära etc.) ein Pigment, welches er Echinochrom nannte. Verf. trocknete das in der Flüssigkeit spontan sich bildende Coagulum an der Luft, und zog es mit Chloroform, Benzin oder Schwefelkohlenstoff aus. Beim Verdampfen der Lösungsmittel erhält man das Echinochrom als amorphen Rückstand. Es besitzt die Zusammensetzung $C_{102} H_{99} N_{12} Fe S_2 O_{12}$. Das Pigment ist in Wasser und in Alcohol theilweise löslich. Beim Kochen mit Mineralsäuren liefert es nach Verf. Hämatoporphyrin, Hämochromogen und Schwefelsäure. $C_{102}H_{99}N_{12}FeS_2O_{12} + 5 H_2O + 3 O_2 = 2 C_{34} H_{34} N_4 O_5 + C_{34} H_{37} N_4 Fe O_5 + 2 H_2 SO_4$ Das Pigment vermag Sauerstoff locker zu binden.
Herter.

279. **A. B. Griffiths: Ueber ein farbloses Globulin, welches eine respiratorische Function besitzt**[3]). Nach dem von Verf. bei dem Blut von Pinna angewendeten Verfahren [Ref. Nr. 273] erhielt er aus dem Blut von Patella vulgata[4]) ein Globulin,

1) Sur l'échinochrome: un pigment respiratoire. Compt. rend. **115**, 419—420. — 2) Mac Munn, Proc. Birmingham philos. soc. 3,380; Quarterl. journ. of micr. sc., 1885. — 3) Sur une globuline incolore, qui possède une fonction respiratoire. Compt. rend. **115**, 259. — 4) Vergl. Griffiths, Proc. roy. soc. London **42**, 392; 1887 und **44**, 327; 1888. Das Blut enthält ein in Alcohol lösliches gelbes Pigment, ein Lutein oder Lipochrom ohne respiratorische Wirkung, wie das Pigment im Blut von Aplysia depilans (Compt. rend. **110**, 724).

welches farblos ist, kein Metall enthält und doch respiratorische Bedeutung hat. Nach der Analyse ist ihm die Formel $C_{523}H_{761}N_{196}SO_{140}$ zuzuschreiben. 100 Grm. desselben binden bei 0° und 760 Mm. 132 CC. Sauerstoff und 315 CC. Kohlensäure. In verdünnter Magnesiumsulfatlösung ist sein Rotationsvermögen $[\alpha]_D = -48^0$. Dieses »Achroglobin« hat wahrscheinlich eine weitere Verbreitung bei den Invertebraten. Herter.

280. **A. B. Griffiths: Ueber ein respiratorisches Globulin im Blut von Chiton**[1]. Das Blut von Chiton enthält einen gelben Farbstoff (Luteïn oder Lipochrom), der keine respiratorische Bedeutung hat. Daneben findet sich ein farbloses metallfreies Globulin, welches Sauerstoff locker zu binden vermag. Es wird wie das Pinnaglobin [Ref. Nr. 273] dargestellt und hat die Zusammensetzung $C_{621}H_{814}N_{175}SO_{169}$. 100 Grm. dieser Substanz, welche G. als β-Achroglobin bezeichnet, binden 120 CC. Sauerstoff bei 0° und 760 Mm., sowie 281 CC. Kohlensäure. In verdünnter Magnesiumsulfatlösung ist ihr Rotationsvermögen $[\alpha]_D = -55^0$. Herter.

281. **A. B. Griffiths: Ueber das γ-Achroglobin, ein neues respiratorisches Globulin**[2]. Das γ-Achroglobin findet sich im Blut von Tunicaten (Ascidia, Molgula, Cynthia). Es hat nach Verf. die Formel $C_{721}H_{915}N_{194}SO_{183}$. Das γ-Achroglobin verbindet sich nicht nur mit Sauerstoff (149 CC. auf 100 Grm.), sondern auch mit Methan, Kohlenoxyd, Acetylen zu dissociirbaren Verbindungen. In verdünnter Magnesiumsulfatlösung ist sein Rotationsvermögen $[\alpha]_D = -63^0$. Herter.

---

[1]) Sur une globuline respiratoire contenue dans le sang des Chitons. Compt. rend. **115**, 474—475. — [2]) Sur la γ-achroglobine, nouvelle globuline respiratoire. Compt. rend. **115**, 738—739.

XIV. Oxydation, Respiration, Perspiration.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

282. F. Hoppe-Seyler, Beiträge zur Kenntniss des Stoffwechsels bei Sauerstoffmangel.

*T. Araki, über Bildung von Glycose und Milchsäure bei Sauerstoffmangel. Entgegnung. Zeitschr. für physiol. Chemie. **16**, 201—204.

283. T. Araki, über die Bildung von Milchsäure und Glycose im Organismus bei Sauerstoffmangel.

284. A. Jaquet, über die Bedingungen der Oxydationsvorgänge in den Geweben.

285. E. Salkowski, über die durch das Blut bewirkten Oxydationsvorgänge.

*Monti, Versuche zur Demonstration der Reductionserscheinungen, welche nach dem Tode in thierischen Geweben auftreten. Verhandl. der physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymonds's Arch. 1892, pag. 547—548. Zum Nachweise dienten Bromsilbergelatinplatten, welche vorher belichtet und nachher durch Aufpinselung von Sodalösung alkalisch gemacht wurden. Bringt man darauf eine frische Schnittfläche eines Organes, so tritt an den Berührungsstellen nach entsprechender Zeit eine mehr oder minder starke Dunkelfärbung ein. Die Intensität der Reduction nimmt in folgender Reihenfolge ab: Nebennieren, Milz und Darm, Nierenrinde, Thymus, Leber, Hoden, Gehirn. Keine Reduction geben: Blut, Lungen, Muskeln, Fettgewebe.

*H. Boruttau, über das Verhalten der Di- und Trihydroxylbenzole im Thierkörper. Ing.-Diss. Berlin 1892. B. hat die gleichen Versuche angestellt wie Monti und dabei gefunden, dass die Organe viel rascher reducirten, wenn die Thiere vorher mit Hydrochinon, Brenzcatechin, Resorcin oder Pyrogallol vergiftet worden waren. Andreasch.

286. Chr. Bohr und V. Henriquez, über den respiratorischen Gaswechsel.

287. B. Werigo, zur Frage über die Wirkung des Sauerstoffs auf die Kohlensäureausscheidung in den Lungen.

288. N. Zuntz, Bemerkungen zu der Abhandlung von B. Werigo.

289. B. Werigo, Antwort auf die Bemerkungen von Prof. Zuntz.

290. N. Zuntz, Zusatz zu meinen Bemerkungen über die Wirkung des Sauerstoffs auf die Kohlensäureausscheidung in den Lungen.

*W. Marcet, über den Verbrauch von Sauerstoff und die Erzeugung von Kohlensäure bei der Athmung des Menschen. Arch. génér. de Médecine [3] 27, 261—284; durch chem. Centralbl. 1892 I., p. 673. M. hat an zwei Personen Versuche in der Art angestellt, dass dieselben mittelst der Nase ein- und mittelst des Mundes in ein calibrirtes Gefäss ausathmeten. Die CO_2 wurde durch Barytwasser, der Sauerstoff durch Verpuffung mit H bestimmt und aus dem Stickstoff wurde die Menge der eingeathmeten Luft und damit der aufgenommene Sauerstoff bestimmt. Als Sperflüssigkeit diente Salzwasser. Als respiratorischer Quotient ergab sich die Zahl 0,871, die in der Stunde von den beiden Personen verbrauchte Sauerstoffmenge betrug 20,81 resp. 26,09 Grm., oder 0,355 resp. 0,38 Grm. pro Kilo Körpergewicht.

W. Heerlein, das Coffeïn und das Kaffeedestillat in ihrer Beziehung zum Stoffwechsel (Einfluss auf den Sauerstoffverbrauch). Cap. XV.

*Ch. Richet, über das Maass der respiratorischen Verbrennung bei den Säugethieren. Arch. de Physiol. [5] 3, 74; Centralbl. f. Physiol. 5, 79. R. hat bei einem früheren Vergleiche der Kohlensäureabscheidung verschieden schwerer Thiere derselben Art (Hunden, Vögeln) ähnliche Werthe erhalten wie Rubner, nach welchem der Stoffwechsel ein Maass der Körperoberfläche ist, oder wie H. v. Hösslin [J. Th. 18, 267], nach dem der Querschnitt der verschiedenen, den Stoffwechsel bestimmenden Organe das Maass für die Grösse desselben abgibt. R. fand bei Zusammenstellung der von verschiedenen Autoren gefundenen Kohlensäureatscheidung verschiedener Thiere (Hasen, Meerschweinchen, Ratten, Katzen, Murmelthieren, Fledermäusen, Schafen, Ochsen etc.) wohl eine mittlere Grösse von 1,75 Grm. Kohlensäure für 1000 cm^2 Körperoberfläche, welche für die kleineren Säugethiere nach der Formel $S = K.\sqrt{P^2/_3}$ für die Berechnung der Oberfläche aus dem Körpergewichte und $K = 11,3$ stimmt. Für den Menschen und die grösseren Säugethiere gibt die Formel mit $K = 11,3$ höhere Werthe (2,0 bis 3,7). Diese Grösse eignet sich nach R. nicht mehr für die Berechnung der Körperoberfläche.

291. M. Gruber, über den Einfluss der Uebung auf den Gaswechsel.

*G. v. Liebig, über den Einfluss der Frequenz und Grösse der Athemzüge auf die Ausathmung der Kohlensäure. Sitzungsbericht d. Gesellsch. f. Morphol. u. Physiol. in München. 8, 1—14.

*N. Zuntz und J. Geppert, nochmals über den Einfluss der Muskelthätigkeit auf die Athmung. Arch. f. klin. Medic. **48**, 444—445. Polemik gegen Speck [J. Th. **21**, 318].

292. A. Magnus-Levy, über die Grösse des respiratorischen Gaswechsels unter dem Einflusse der Nahrungsaufnahme.

*Vald. Henriques, Untersuchungen über den Einfluss des Nervensystemes auf den respiratorischen Stoffwechsel der Lungen. Skand. Arch. f. Physiol. **4**, 194—228.

*J. Bauer, über den Einfluss von Blutentziehungen auf den respiratorischen Gaswechsel. Münchener medic. Wochenschr. 1892, No. 30.

*Gürber, über den Einfluss grosser Blutverluste auf den respiratorischen Stoffwechsel. Sitzungsber. d. physik.-med. Gesellsch. zu Würzburg 1892, No. 5, pag. 72—77. Versuche an Kaninchen ergaben: „Ein Einfluss selbst grösster Blutverluste bei nachfolgender Infusion von Gaule's alkalischer Kochsalz-Rohrzuckerlösung auf den respiratorischen Stoffwechsel der Kaninchen ist kaum vorhanden und wenn, dann, im Sinne einer geringen Steigerung desselben und zwar so, dass dabei der respiratorische Quotient an Grösse meistens zunimmt; doch war in letzterer Beziehung, wenn auch seltener, gerade das Gegentheil zu beobachten.“ Andreasch.

*Alex. Blumenthal, experimentelle Untersuchungen über den Lungengaswechsel bei den verschiedenen Formen des Pneumothorax. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 63 pag.

*E. Vollmer, Versuche über die Wirkung von Morphin und Atropin auf die Athmung. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **30**, 385—410.

293. S. Fubini u. A. Benedicenti, über den Einfluss des Lichtes auf den Chemismus der Athmung.

294. F. Marès, Versuche über den Winterschlaf der Säugethiere.

295. Löwy, über die Athmung im luftverdünnten Raume.

*G. Philippon, Wirkungen plötzlicher Decompression auf in comprimirte Luft gebrachte Thiere. Compt. rend. **115**, 186—188. P. Bert (La pression barométrique) hat bei schneller Aufhebung des Ueberdrucks bei Kaninchen keine schädlichen Folgen gesehen. Verf. zeigt, dass, wenn die Decompression in weniger als 2 Minuten erfolgt, auch bei Kaninchen der Tod durch Freiwerden von Gasblasen im Blute eintritt. Herter.

*G. Philippon, Apparat, welcher erlaubt, mit Leichtigkeit die Versuche von Paul Bert über die comprimirte Luft und den comprimirten Sauerstoff zu wiederholen. Compt. rend. **114**, 929—931.

*Fr. Nothwang, Luftdruckerniedrigung und Wasserdampfabgabe. Arch. f. Hygiene. **14**, 337—363.

H. Hamburger, über den Einfluss der Athmung auf die Permeabilität der Blutkörperchen. Cap. V.

A. Jaquet, über die Wirkung mässiger Säurezufuhr auf Kohlensäuremenge, Kohlensäurespannung und Alkalescenz des Blutes. Ein Beitrag zur Theorie der Respiration. Cap. V.

Hanriot, über die Assimilation der Kohlehydrate (Einfluss auf den respiratorischen Quotient). Cap. III.

*H. Vaquez, über eine specielle Form der Cyanose, verbunden mit excessiver und permanenter Hyperglobulie. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 384—388.

*Sigm. Merkel, neue Untersuchungen über die Giftigkeit der Exspirationsluft. Arch. f. Hygiene. **15**, 1—28. Als Resultat der Versuche ergibt sich: Die Exspirationsluft gesunder Menschen und Thiere enthält flüchtige organische Substanzen in äusserst geringer Menge. Es handelt sich dabei mit sehr grosser Wahrscheinlichkeit um eine Base, welche in ihrem flüchtigen Zustande giftig ist. Geht sie eine Verbindung mit Säuren etc. ein, so verliert sie ihre Giftigkeit. Andreasch.

*A. Leduc, über die Zusammensetzung der atmosphärischen Luft. Neue Gewichts-Methode. Compt. rend. **118**, 129—132. Verf. bestimmte den Sauerstoff der Luft durch Wägung der Gewichtszunahme von Phosphorstücken nach Absorption desselben. Er fand bei zwei Analysen 23,244 resp. 23,203, im Mittel 23,23 Gewichts %, entsprechend 21,02 Volum %. Das Resultat stimmt bis auf 1/10000 mit dem aus den specifischen Gewichten von Sauerstoff und Stickstoff berechneten. Herter.

296. Laulanié, experimentelle Untersuchungen über die correspondirenden Schwankungen in der Intensität der Wärmebildung und des respiratorischen Gaswechsels. I. Einfluss des Zustandes der Bedeckungen. Schur. II. Einfluss der Ernährung. III. Einfluss der Inanition. IV. Ueber die correspondirenden Schwankungen der Wärmebildung und des respiratorischen Gaswechsels als Function der Muskelcontraction.

297. Laulanié, Thatsachen, welche zum Studium der Temperaturregulirung dienen können.

*E. Meyer, über die Beziehungen zwischen der respiratorischen Capacität des Blutes und der Körpertemperatur. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 784—786.

*Charles Richet, das Zittern als thermischer Regulationsapparat. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 896—899.

*W. Hale White, eine Methode, die specifische Wärme gewisser lebender warmblütiger Thiere zu bestimmen. Journal of physiol. **13**, 789—797. Bei Winterschläfern ist während tiefen

Schlafes die Wärmeregulation[1]) aufgehoben; Verf. bestimmte in diesem Zustand ihre specifische Wärme, indem er die beim Einbringen der Thiere (Haselmäuse) in wärmere Luft eintretende Temperaturzunahme mit der in einer gleichen Gewichtsmenge Wasser zu beobachtenden verglich. Die gefundenen Werthe schwankten zwischen 0,812 und 1,18, der Mittelwerth beträgt also 0,95. Die ersten Bestimmungen bei demselben Versuch fielen regelmässig etwas niedriger aus als die späteren; in Versuch VI wurden nacheinander erhalten 0,857, 0,917, 0,933, 1.0, was für ein Steigen der specifischen Wärme mit der Temperatur spricht. Herter.

*Albert Besson, über die Wirkungsweise der Revulsivmittel. Mém. soc. biolog. 1892, 43—47[2]). Ein grosser Sinapismus bewirkt local zunächst eine wenige Secunden anhaltende Herabsetzung der Temperatur, dann folgt mit Erweiterung der Gefässe eine Steigerung der Temperatur auf der ganzen Peripherie. Central folgt auf eine kurzdauernde Erwärmung eine Abkühlung (um 0,7 bis 1°). Bei Application auf den Thorax tritt eine Verlangsamung der Respiration ein, auf anderen Stellen bewirkt ein Hautreiz nach vorübergehender Verlangsamung eine Beschleunigung der Respiration. Die Sauerstoffaufnahme und die Kohlensäureausscheidung wird durch Hautreize vermehrt, besonders die erstere, so dass der respiratorische Quotient abnimmt. Der Blutzucker nimmt ab, ebenso der Sauerstoff des venösen Blutes, während der Gehalt an Kohlensäure zunimmt. Herter.

*J. P. Morat und Maurice Doyon, die antagonistischen Gifte und die Wärmebildung. Compt. rend. soc. biolog. 44, 643—646. Atropin und Pilocarpin sind vollkommene Antagonisten; das zeigt sich auch in ihrem Einfluss auf die Körpertemperatur, welche durch ersteres in nicht allzu hoher Dose gesteigert, durch letzteres herabgesetzt wird; ersteres erniedrigt, letzteres erhöht den Zuckergehalt des Blutes, und führt auch gelegentlich zu Glycosurie. Das Atropin hat eine excitirende Wirkung, das Pilocarpin eine lähmende; Verff. erklären obiges Verhalten durch Wirkung auf den Zuckerverbrauch in den Muskeln. Herter.

*Gaston Bonnier, über die Vergleichung zwischen der von den Pflanzen abgegebenen Wärme und der Respiration. Compt. rend. soc. biolog. 44, 119—121.

---

1) Vergl. White, A theory to explain the evolution of warmblood vertebrates. Journ. of anat. and physiol. 25, 374. — 2) Vergl. Besson, Etude expérimentale sur la révulsion. Thèse, Lyon.

*L. de Saint-Martin, über die Bestimmung kleiner Mengen Kohlenoxyd vermittelst Kupferchlorür. Compt. rend. **114**, 1006—1009.

298. L. de Saint-Martin, Untersuchungen über die Art der Ausscheidung des Kohlenoxydes.

*M. Abeles und H. Paschkis, Beiträge zur Kenntniss des Tabakrauches. Arch. f. Hygiene **14**, 109—215.

*K. B. Lehmann, experimentelle Studien über den Einfluss technisch und hygienisch wichtiger Gase und Dämpfe auf den Organismus. V. Schwefelwasserstoff. Arch. f. Hygiene. **14**, 135—189.

---

282. F. Hoppe-Seyler: **Beiträge zur Kenntniss des Stoffwechsels bei Sauerstoffmangel**[1]). Nach den Versuchen von Araki und Zillessen [J. Th. **21**, 326, 328] ist die Bildung von Milchsäure in den Organen, jedenfalls in den Muskeln der höheren Thiere, bei Sauerstoffmangel und die Ausscheidung derselben im Harne als sicher anzusehen. Die Milchsäure ist durch Spaltung von Kohlehydraten entstanden zu denken, gleichwie die Spaltpilze aus den Kohlehydraten bei Sauerstoffmangel Milchsäure erzeugen. Eine Bildung von Milchsäure in den Muskeln und anderen Organen bei genügendem Sauerstoffzutritt zu denselben ist noch nicht erwiesen und auch unwahrscheinlich. Es greift hier gleich bei beginnender Spaltung die Oxydation ein und bildet statt Milchsäure Kohlensäure und Wasser. Die Bildung von Milchsäure bei Abwesenheit von freiem Sauerstoff und bei Gegenwart von Glycogen oder Glycose ist höchstwahrscheinlich eine Eigenschaft aller lebenden Protoplasmen.

283. T. Araki: **Ueber die Bildung von Milchsäure und Glycose im Organismus bei Sauerstoffmangel.** Dritte Mittheilung[2]). Im Anschlusse an seine früheren Versuche über denselben Gegenstand [J. Th. **21**, 326] berichtet Verf. zunächst über die Einwirkung künstlicher Abkühlung, bei welcher bekanntlich die Athemzüge seltener und oberflächlich und die Athmung daher bald unzureichend wird. Es wurden 5 Versuche an Kaninchen und 2

---

[1]) Festschr. zu Virchow's Jubiläum; Berliner Ber. **25**, Referatb. 685. — [2]) Zeitschr. für physiol. Ch. **16**, 453—459.

Versuche an Hunden ausgeführt, indem die Thiere mit Schnee bedeckt oder ins Eiswasser eingetaucht wurden. Die Temperatur wurde von Zeit zu Zeit in ano gemessen, und sobald dieselbe unter 26° C. gesunken war, wurde das Thier herausgenommen und der Harn untersucht. Es zeigte sich in allen Versuchen, dass Abkühlung stets Sauerstoffmangel verursacht und die Ausscheidung von Eiweiss, Zucker und Milchsäure zur Folge hat. — Ferner wurde noch die Wirkung des Veratrins und zwar an Fröschen, denen jedem ca. $^1/_{10}$ Mgrm. Veratrin in alcoholischer Lösung subcutan injecirt wurde, untersucht und im ausgedrückten Harne derselben Zucker und Milchsäure nachgewiesen. Die Ursache dieser Erscheinung wird Verf. später besprechen. Horbaczewski.

284. **A. Jaquet: Ueber die Bedingungen der Oxydationsvorgänge in den Geweben**[1]. 285. **E. Salkowski: Ueber die durch das Blut bewirkten Oxydationsvorgänge**[2]. Ad 284. Im Anschlusse an die Untersuchungen von Schmiedeberg [J. Th. **11**, 111], welcher sicherstellte, dass zu einer ausreichenden Oxydation von Benzylalcohol und Salicylaldehyd im Organismus die Mitwirkung der Gewebe durchaus erforderlich ist, studirte Verf. die Bedingungen näher, unter welchen diese Oxydation zu Stande kommt. Was die Bestimmung der bei der Oxydation gebildeten Benzoësäure, bezw. Salicylsäure anbelangt, so verfuhr Verf. ebenso wie Schmiedeberg (l. c.). In einer Versuchsreihe, bei der reines, frisches und faules Blut, sowie eine verdünnte Natriumcarbonatlösung auf die erwähnten Verbindungen bei Gegenwart von Sauerstoff bei 10—35° einwirkte, wurde Benzylalcohol in geringer Menge oxydirt (2—7 Mgrm. Benzoësäure), wenn die Einwirkung 17—18 Stunden dauerte — in Zeiträumen von einigen Stunden dagegen wurde derselbe nicht, und der Salicylaldehyd überhaupt gar nicht verändert. In einer weiteren Versuchsreihe wurden zur Ergänzung der bereits von Schmiedeberg festgestellten Thatsache, dass die erwähnten Substanzen in überlebenden Organen leicht oxydirt werden, einige Versuche an der Lunge angestellt. Es wurde in die arteria pulmonalis einer präpa-

1) Arch. f. exper. Path. und Pharmakol. **29**, 386—396. — 2) Centralbl. f. med. Wiss. 1892, 849—851.

rirten, auf 30—37 ° C. im feuchten Kasten erwärmten, und künstlich ventilirten Lunge Blut oder Blut + NaCl-Lsg. mit der zu oxydirenden Substanz wiederholt eingeleitet. Es bildeten sich dabei 15—185 Mgrm. der einen oder der anderen Säure unter Bedingungen und innerhalb von Zeiträumen, in denen das Blut allein keine Oxydation der Muttersubstanzen zu Wege bringt. — Bei weiteren Versuchen, die in derselben Weise angestellt wurden, nur dass der Benzylalcohol statt mit Blut mit Serum oder NaCl-Lsg. in die Lunge geleitet wurde, wurden 323 resp. 212 Mgrm. Benzoësäure erhalten, woraus hervorgeht, dass Luftsauerstoff ebenso wie derjenige des Blutes die Oxydation vollführt. — Es war weiter fraglich, ob das Vermögen, Oxydationen zu vermitteln, nur den lebenden Geweben zukommt, oder ob die Gewebe auch nach dem Absterben diese Fähigkeit beibehalten. Die Versuche ergaben, dass die mit Chininlösung (1,5—2,5 pro Mille) oder Carbolsäure-NaCl-Lösung (2 °/₀) vergiftete Lunge diese Fähigkeit beibehielt, da 43—113 Mgrm. Benzoësäure, resp. 60 Mgrm. Salicylsäure bei diesen Versuchen erhalten wurden. Auch bis zu 48 Stunden bretthart gefrorene und dann aufgethaute Lungen — demnach sicher todte Gewebe — verhielten sich gleich (lieferten 73 Mgrm. Benzoësäure, resp. 93 Mgrm. Salicylsäure). Auch in Alcohol erhärtete Organe in toto, sowie auch zerkleinerte, erhärtete und getrocknete Gewebe (Lunge, Niere, Muskeln) waren im Stande die Oxydation zu vermitteln (Bildung von 20—137 Mgrm. der respect. Säure). — Weitere Versuche wurden mit wässerigen Auszügen aus frischen und dann aus unter Alcohol erhärteten Geweben (Lunge, Niere) ausgeführt und ergaben auch positive Resultate (Bildung von 11—85 Mgrm. Salicylsäure). Dass es sich bei diesen Versuchen um die Gegenwart bestimmter Gewebsproducte und nicht um reine Zufälligkeiten handelt, erhellt daraus, dass der Siedehitze ausgesetzt gewesene Gewebe sich vollkommen negativ verhalten. — Aus diesen Versuchen schliesst Verf., dass die Oxydationen im Thierkörper unter dem Einflusse eines Ferments oder Enzyms zu Stande kommen. Mit dieser anscheinend wenig befriedigenden Erkenntniss der animalischen Oxydation war nicht viel Positives gewonnen — dieselbe entziehe jedoch jedenfalls die Grundlage für die in neuerer Zeit wieder mehr auftauchende An-

nahme der Lebenskraft. — Ad 285. Verf. bemerkt zu der vorstehenden Arbeit von Jaquet, dass auch das Blut allein die Oxydationen (nämlich von Benzylalcohol und Salicylaldehyd) doch herbeizuführen vermag, wenn man andere günstigere Versuchsbedingungen wählt. Bei der »Verstäubung des Blutes«, dem Salicylaldehyd zugesetzt wurde, konnten beträchtliche Mengen von Salicylsäure erhalten werden [J. Th. **13**, 346]. Entsprechend der Erklärung von Jaquet müsste Blut das die Oxydationen vermittelnde Ferment auch enthalten, jedoch nur in so geringer Menge, dass seine Wirkung erst unter sehr günstigen Oxydationsbedingungen bemerkbar wäre.

Horbaczewski.

286. **Chr. Bohr und V. Henriquez: Ueber den respiratorischen Gaswechsel**[1]. Aus den Veränderungen, welche die Gase des Blutes beim Passiren der Capillaren erleiden, hat man geschlossen, dass die gesammte Oxydation und Kohlensäurebildung in den Geweben erfolgt und die Lunge im wesentlichen nur dem Austausch der Blutgase gegen die der Atmosphäre dient. Nach Verff. findet ein bedeutender Theil (18 bis 68 $^0/_0$) obiger Processe in der Lunge statt. Um dies zu zeigen, analysirten sie den Gasgehalt des arteriellen und des venösen Blutes, während zugleich der respiratorische Gaswechsel in der Lunge verfolgt wurde. Um gleichzeitig die Geschwindigkeit des Blutstroms durch die Lunge messen zu können, wurde folgendermaassen verfahren. Einem Hunde wurde die Medulla oblongata durchschnitten und künstliche Respiration eingeleitet, dann wurde die Aorta thoracica durch eine oberhalb der Intercostalarterien angelegte Klemme verschlossen und alle von dem Aortenbogen abgehenden Gefässe ligirt bis auf eine Carotis, von welcher aus das gesammte vom Herzen kommende Blut durch eine Ludwig'sche Stromuhr in das centrale Ende einer Arteria femoralis und von da in die Aorta unterhalb der Klemme geleitet wurde. Das Blut durchströmte also die Organe wie gewöhnlich, nur war der Blutstrom verlangsamt. Während der Versuche wurden mehrere Blutproben aus der Carotis und aus

1) Sur l'échange respiratoire. Compt. rend. **114**, 1496—1499, auch Centralbl. f. Physiol. 1892, 225—227.

dem rechten Herzen (mittelst einer in die Vena jugularis eingeführten Sonde) genommen. In einem Versuch an einem 16 Kgrm. schweren Hund passirten während 8 Minuten 38,73 CC. Blut durch die Lungen. Das arterielle Blut enthielt 8,50 CC. Sauerstoff mehr und 7,47 CC. Kohlensäure weniger als das venöse. Daraus würde man also auf eine Aufnahme von 329 CC. Sauerstoff und eine Ausscheidung von 289 CC. Kohlensäure schliessen. Während der Versuchszeit wurden aber durch die Respiration 732 CC. Sauerstoff aufgenommen und 538 CC. Kohlensäure ausgeschieden, es wurden also in der Lunge selbst 403 CC. Sauerstoff, 55 % des Gesammtwerthes, gebunden und 249 CC. Kohlensäure gebildet. Dieses Verhalten erklären Verff. dadurch, dass gewisse unbekannte Stoffe von den Geweben an das Blut abgegeben werden, welche erst in der Lunge zur Oxydation gelangen. Die Blutcirculation in den Organen kann bedeutend verlangsamt werden, ohne dass der respiratorische Gaswechsel sinkt. In einem Falle wurde bei einem Hunde von 6 Kgrm. eine Sauerstoffaufnahme von 408 CC. und eine Kohlensäureausscheidung von 292 CC. pro Kgrm. und Stunde constatirt. Es wurden nun die Aorta thoracica und alle vom Aortenbogen ausgehenden Arterien unterbunden bis auf die Arteria cervicalis prof. und Arteria vertebralis sin. Jetzt betrugen die respiratorischen Werthe 489 resp. 361 CC.; nach $1^1/_2$ Stunden 345 resp. 249 CC. pro Kgrm. und Stunde. Eine beträchtliche Herabsetzung des Gaswechsels trat erst ein, als die Circulation durch die Gewebe vollständig aufgehoben wurde, durch Unterbindung aller Arterien bis auf eine Carotis, welche durch ein Glasrohr mit der Vena jugularis in Verbindung gesetzt wurde, bei gleichzeitigem Verschluss der Vena cava inferior.

Herter.

287. B. Werigo: Zur Frage über die Wirkung des Sauerstoffs auf die Kohlensäureausscheidung in den Lungen[1]. 288. N. Zuntz: Bemerkungen zu der Abhandlung von B. Werigo: „zur Frage über die Wirkung des Sauerstoffs auf die Kohlensäureaus-

---

[1] Pflüger's Arch. 51, 321—361.

scheidung in den Lungen"[1]. 289. **B. Werigo: Antwort auf die Bemerkungen von Prof. Zuntz**[2]. 290. **N. Zuntz: Zusatz zu meinen Bemerkungen über die Wirkung des Sauerstoffs auf die Kohlensäureausscheidung in den Lungen**[3]. Ad 287. Auf Grund der Beobachtung, dass bei der Bestimmung der CO_2-Spannung im Blute stets höhere Zahlen erhalten werden, wenn im Schüttelgase O enthalten ist, hat zuerst Holmgren die Vermuthung ausgesprochen, dass der O die Verbindung der CO_2 mit Blutbestandtheilen lockere und die CO_2 aus dem Blute sozusagen austreibe. Diese Beobachtung wurde z. Th. durch die Versuche von Preyer und Wolffberg gestützt. Da dann die Versuche von Wolffberg und von Nussbaum ergaben, dass die CO_2-Spannung in der Alveolarluft die im Blute des rechten Herzens niemals übersteigt, schien bewiesen, dass beim Gasaustausche in den Lungen die einfachen Gesetze der Diffusion ausschliesslich zur Geltung kommen. Nachdem aber Bohr und Torup neulich gezeigt haben, dass die CO_2 mit dem Hämoglobin eine festere Verbindung eingeht, als man vermuthen konnte, unterzog Verf. diese Frage einer erneuerten Prüfung am lebenden Thiere, und ersann eine Methode, bei welcher die CO_2-Mengen bestimmt wurden, die bei Einathmung sauerstoffreicher und sauerstofffreier Gasgemische ausgeschieden wurden, wobei — um alle störenden Nebenumstände auszuschliessen — die beiden Gasgemische gleichzeitig eingeathmet werden können, indem durch die gänzlich mittelst einer eigens construirten Canüle gesonderten Bronchi die eine Lunge des Thieres z. Th. Sauerstoff, die andere Wasserstoff athmete. In der ersten Versuchsreihe athmete die eine Lunge des Thieres frei mit Luft, die andere abwechselnd mit O resp. H. Die Gase verblieben 7—10 Minuten in der Lunge bei vollkommen behinderter Ausathmung. Die mit H gefüllte Lunge enthielt beträchtliche Mengen Sauerstoff, welcher aus dem Blute sich abscheiden musste. Die Procentzahlen an O entsprechen der O-Spannung im Blute und stimmen mit denjenigen, nach dem Pflüger'schen Verfahren von Wolffberg erhaltenen überein. Die CO_2-Spannung zeigte bedeutende Unterschiede, je nachdem die Lunge mit O oder H athmete. Im

1) Pflüger's Archiv 52, 191—193. — 2) Ebenda 194—197. — 3) Ebenda 198—200.

Mittel betrug dieses Plus in der O-Lunge 2,55 %. Da diese Versuche nicht als eindeutig erachtet werden konnten, wurde eine zweite Versuchsreihe angestellt, in der das Thier gleichzeitig mit einer Lunge O, mit der anderen H athmete. Die Gase verblieben in den Lungen nur 30—60 Secunden und wurden nach gleichzeitiger Heraussaugung analysirt. Die H-Lunge enthielt eine kleine Menge O, die jedoch viel kleiner war, als nach der im Blute vorhandenen O-Spannung erwartet werden sollte, indem in der kurzen Versuchszeit die O-Spannungen sich noch nicht ausglichen, weshalb Verf. die Ansichten über die ungeheuere Ausgleichungsgeschwindigkeit der Spannungsdifferenzen zwischen Blut aus Lungengasen für etwas übertrieben erachtet. Die mit O athmende Lunge enthielt auch H, der offenbar aus dem Blute und durch Diffusion aus der anderen Lunge stammte. Was die CO_2-Spannung anbelangt, so war dieselbe in der O-Lunge immer grösser, als in der H-Lunge und betrug die Differenz im Mittel 2,74 %, während die Differenzen in den einzelnen Versuchen zwischen 1,1 und 5,8 % lagen, und — wie Controllversuche ergaben — die Versuchsfehler höchstens 0,5 % betragen konnten. Alle Bedingungen waren in beiden Lungen bei diesen Versuchen identisch — es gestatten daher diese Versuche den Schluss, dass der O in den Lungen eine austreibende Wirkung auf die CO_2 ausübt. Die Grösse dieses Unterschiedes der CO_2-Spannung in den beiden Lungen wird offenbar durch die Grösse des in jedem einzelnen Falle stattfindenden O-Verbrauchs bestimmt, wofür auch direkte Beobachtungen sprechen, denn in denjenigen Fällen, in denen der Unterschied der CO_2-Spannungen in den beiden Lungen die grösseren Werthe aufweist, wurde der kleinere O-Gehalt gefunden. — In der dritten Versuchsreihe wurde ebenso verfahren wie bei den eben erwähnten Versuchen, mit dem einzigen Unterschiede, dass hier die Gase durch längere Zeit (5—30 Minuten) in den Lungen verblieben. Es ergab sich, dass auch bei diesen Versuchen, wo die CO_2-Stauung einen enormen Grad erreichte, die O-Wirkung sehr deutlich hervortritt. In der mit O athmenden Lunge war die CO_2-Spannung merklich (im Mittel 2,1 %) höher, als in der mit H athmenden. — Verf. folgert aus seinen Versuchen, dass die Wirkung des O einen mächtigen Hülfsfactor bei der CO_2-Ausscheidung abgibt, so dass es

nicht nöthig ist, die CO_2-Ausscheidung als eine specifische secretorische Thätigkeit der Lunge aufzufassen, denn die Gesetze der Diffusion erklären jetzt mehr als genügend die gesammte CO_2-Ausscheidung und bildet die Untersuchung des Verf. eine Bestätigung und Erweiterung der von Pflüger verfochtenen Ansichten. Dem Sauerstoff kann ferner auch ausserdem eine wichtige regulatorische Thätigkeit zugeschrieben werden. Die z. B. während angestrengter Muskelthätigkeit bedeutend gesteigerte CO_2-Ausscheidung wird neben der stärkeren Lungenlüftung auch durch O-Wirkung begünstigt. Das mit CO_2 beladene und gewöhnlich auch O-ärmere Blut muss in der Lunge mehr als gewöhnlich O aufnehmen und folglich muss die durch diese O-Aufnahme bedingte Steigerung der CO_2-Spannung eine Beschleunigung des CO_2-Stromes durch die Lunge hervorrufen. Bei weiterer Annahme, dass beide Gase ihre Spannungen gegenseitig zu steigern vermögen, muss beim Durchströmen des Blutes durch ein mehr Arbeit leistendes und auch mehr CO_2 producirendes Gewebe die Spannung des O gesteigert und dessen Uebergang in's Gewebe erleichtert werden, und umgekehrt muss ein Gewebe im Zustande der Ruhe, welches nur wenig CO_2 producirt, auch nur kleine Mengen von O erhalten. — Ad 288. Gegen die vorstehenden Versuche wird der Einwand erhoben, dass während der Zeit des Spannungsausgleichs der Inhalt der Lunge mit einem ziemlich langen und weiten mit dem betreffenden Gasgemisch gefüllten Röhrensystem communicirt, in welches während der Absperrung CO_2 aus den Lungen diffundiren wird, aber auf beiden Seiten im ungleichen Maasse, weil die Diffusion im H viel schneller vor sich geht als im O. Es wird daher die H-Lunge mehr CO_2 verlieren und demnach weniger enthalten als die O-Lunge. Ferner wird der CO_2-Gehalt der O-Lunge dadurch erhöht, dass der O aus dem Gasometer in die Lunge nachströmt und die bereits in das zuleitende Röhrensystem diffundirte CO_2 z. Th. wieder in die Lunge zurückschafft, während auf der H-Seite kein ähnlicher Vorgang stattfindet. Daraus müssen sich mehr oder weniger grosse Differenzen in der CO_2-Spannung beider Lungen ergeben. — Ad 289. Verf. meint, dass die von Zuntz in seinen Einwänden geschilderten Vorgänge in der That stattfinden müssen, dass aber die Unterschiede der in den beiden Lungen statt-

findenden Diffusion nur in dem Sinne wirken können, dass sie den CO_2-Gehalt der Gase der O-Lunge nicht vergrössern, wie es Zuntz meint, sondern im Gegentheil vermindern und demnach nur einen Beweis a fortiori für die Richtigkeit der gezogenen Schlüsse abgeben. Es wird nämlich der Inhalt des Bronchialraumes der H-Lunge (der zur Analyse ganz verwendet wird, weil er beim Aussaugen der Gase zuerst kommt, während der Inhalt des Alveolarraumes nur z. Th. hineinkommt) bei den hier bestehenden günstigen Diffusionsbedingungen eine grössere CO_2-Menge enthalten, als derjenige der O-Lunge, während im Alveolarraume der durch Diffusion entstehende Verlust an CO_2 sofort ganz ersetzt wird, weil sich die Spannungsdifferenzen zwischen dem Blute und den Gasen des Alveolarraumes fast momentan ausgleichen. — Ad 290. Darauf bemerkt Zuntz, dass die Zusammensetzung des Gasgemisches in den Bronchien nicht nur von der Diffusion mit dem Alveolarraume, sondern auch von der mit dem äusseren Gasraume (dem Röhrensystem) abhängt. Uebrigens kommt der Inhalt des Bronchialraumes kaum in Betracht, da derselbe kaum über 1 CC. betragen dürfte, und der wesentlichste Theil der analysirten Gasprobe entstammt daher dem Alveolarraume, deren CO_2-Tension unzweifelhaft von der Grösse der Diffusion in den äusseren Gasraum abhängig ist, die bei der H-Lunge grösser, bei der O-Lunge kleiner sein muss, weshalb die CO_2-Spannung in der H-Lunge niedriger sein wird. In der H-Lunge setzt sich das Blut mit dem Alveolargasen mit niedrigerer CO_2-Spannung ins Gleichgewicht und wird daher weniger CO_2 abgeben. — Die Versuche Werigo's seien zwar für die Methode fördernd, es seien aber weitere Versuche nothwendig, die den erwähnten Einwendungen Rechnung tragen würden, um die Frage der O-Wirkung auf die CO_2-Tension, deren Existenz Verf. weder widerlegen wollte, noch widerlegt zu haben glaubte, zu entscheiden. Horbaczewski.

291. **Max Gruber: Ueber den Einfluss der Uebung auf den Gaswechsel**[1]. Um die Frage zu untersuchen, ob die CO_2-Ausscheidung, welche man als das Maass des Stoffumsatzes betrachtet, proportionel der Arbeitsleistung sei, oder ob sich sonst eine Be-

[1]) Zeitschrift f. Biol. 28, 466—491.

ziehung zwischen den beiden genannten Factoren findet, stellte Verf. 15 Versuche an sich selbst an, bei welchen die CO_2-Ausscheidung in der Ruhe, beim Gehen, beim Steigen ungeübt, und Steigen geübt bestimmt wurde. In den zwei Versuchsreihen wurden, wenn die CO_2-Menge in der Ruhe = 1 genommen wird, folgende Werthe erhalten:

	Ruhe	Gehen	Steigen ungeübt	Steigen geübt
I. Reihe . . .	1	1,89	4,1	3,3
II. „ . . .	1	1,75	3,05	2,42

Aus diesen Resultaten schliesst Verf., dass die CO_2-Ausscheidung und -Production bei gleichbleibender Arbeitsleistung nicht constant bleibt. Sie ist nicht eine Function der Leistung, sondern es nimmt der Stoffumsatz ab, wenn die Uebung wächst. Die Versuche wurden im Jahre 1888 ausgeführt. In Betreff der Details muss auf das Original verwiesen werden. Horbaczewski.

292 **A. Magnus-Levy: Ueber die Grösse des respiratorischen Gaswechsels unter dem Einfluss der Nahrungsaufnahme** (Vorl. Mittheil.)[1]). Bei einem gutgenährten, täglich einmal gefütterten, annähernd im Körpergleichgewichte befindlichen Hunde findet man spätestens 24 Stunden nach der letzten Nahrungsaufnahme einen unteren Grenzwerth des O-Verbrauchs bei absoluter Ruhe, der sich im Laufe des Tages bei Hunger nicht wesentlich ändert. Beim Menschen, der die Nahrung mehrmals im Tage aufnimmt, findet man meist 10—12 St. nach einer nicht übermässigen Mahlzeit jenen niedrigsten Grenzwerth, der bei weiterem Hunger sich kaum ändert. »Dieser Nüchternwerth«, der den zur Erhaltung des Lebens nothwendigen Minimalbedarf darstellt, dient als Ausgangspunkt und Vergleichsmaterial für den Stoffverbrauch unter dem Einflusse der Nahrungszufuhr. Die Aufnahme eines jeden der drei Hauptnahrungsstoffe verursacht beim Hunde eine Steigerung des O-Verbrauchs. Dieselbe ist am grössten — wenn der Energiegehalt des Futters gleich ist — bei reiner Fleischnahrung, am geringsten, aber deutlich, bei Fettaufnahme. Diese Steigerung des O-Verbrauchs beträgt

1) Pflüger's Arch. **52**, 475—479.

bei eiweissreicher Nahrung (ca. 60 Grm. N) maximal etwa 60—80 % des Nüchternwerthes mit dem Maximum in der 4.—7. St. und den weiten in der 10.—14. St. Der Mehrverbrauch in 24 St. betrug 35—40 %. Bei grossen Kohlenhydratmengen (400 Grm. Stärke) wird das Maximum mit ca. 40 % des Ruhewerthes zwischen der 5. und 8. St. erreicht — das Plus des ganzen Tages beträgt ca. 17 %. Etwa 300 Grm. Fett steigerten den Verbrauch von der 4.—18. St. gleichmässig um 5—15 %. Die Fick'sche Hypothese, dass blos die Aufnahme von Eiweiss und dessen Circulation die Steigerung der Verbrennungen bedinge, ist nach den Versuchen des Verf. unhaltbar, da nach Reisfütterung eine Steigerung beobachtet wurde, die grösser war als diejenige nach Zufuhr der im Reisfutter enthaltenen Eiweissmenge (als Fleisch). Auch die Angaben über die Form der Verwerthung von Kohlenhydraten im Organismus von Hanriot [dieser Band pag. 49), der nach Eingabe von kleinen Mengen von Traubenzucker ein anhaltendes Steigen der resp. Quot. über 1,00 bis auf 1,25, nach grossen Gaben auf 1,30 fand, und daraus auf die quantitative Umwandlung von Zucker in Fett schloss, kann Verf. nicht bestätigen, denn bei in ähnlicher Weise ausgeführten Versuchen am Menschen überstieg der Quot. die Einheit nicht, und bei einem mit grossen Reismengen gefütterten Hunde nur um ein sehr geringes. Die Fettaufnahme steigert den Stoffumsatz in weit geringerem Maasse, als die Reis- oder Fleischzufuhr, ist aber beim Hunde mit Sicherheit, beim Menschen wahrscheinlich nachzuweisen. Das Verzehren grösserer Knochenmengen erhöhte den O-Verbrauch recht beträchtlich. Horbaczewski.

293. **T. Fubini und A. Benedicenti: Ueber den Einfluss des Lichtes auf den Chemismus der Athmung**[1]. Verff. stellten ihre Untersuchungen an winterschlafenden Thieren (Siebenschläfer, Haselmaus, Fledermäusen: Plecotus auritus und Vespertilio murinus) an; die Ausführung der Versuche war genau dieselbe wie in früheren Arbeiten von Moleschott und Fubini [J. Th. **10**, 390]. Das Verhältniss der im Lichte ausgeschiedenen Kohlensäure zu der im Dunkeln gebildeten war 100 : 93—48. Es bestätigt dies von Neuem,

[1]) Moleschott's Unters. z. Naturl. **14**, 623—629.

dass das Licht den Athmungsstoffwechsel erhöht und zwar auch bei Thieren, die seit längerer Zeit keine Nahrungszufuhr gehabt hatten und bei denen keine anderen Bewegungen bemerkbar waren, wie die leichten Athembewegungen. Dies muss nothwendiger Weise zur Annahme führen, dass die bei Lichteinfluss stattfindende Zunahme der Kohlensäureausscheidung nicht auf Muskelbewegung zurückzuführen ist, wie Loeb irrthümlich angenommen hat [Pflüger's Arch. 42, 493—407]. Andreasch.

294. **E. Marès: Versuche über den Winterschlaf der Säugethiere**[1]). Während des Winterschlafes der Säugethiere (Spermophilus citillus, Hamster) ist wie beim Frosch die Secretion der Niere aufgehoben, wie man sich durch Injection von Indigcarmin in die Venen überzeugen kann. Die Circulation in der hinteren Körperhälfte ist vollständig sistirt; dadurch erklärt sich die Beobachtung von Quincke, dass der hintere Theil des Körpers kühler ist und an der beim Erwachen eintretenden Erwärmung (Horvath) langsamer theilnimmt als die vordere. In 28 Minuten stieg bei einem Spermophilus die Temperatur des Oesophagus von 15,7 auf 23,3°, die des Rectum von 15,5 auf 17,1°. Zur Entscheidung der Frage, ob die respiratorische Verbrennung die zur Erwärmung des Körpers nöthige Energie zu liefern vermag, wurden zahlreiche Athmungsversuche in einem nach Regnault's Princip construirten Apparat ausgeführt. Das Volum des Stickstoffs wurde als constant angenommen. In folgender Tabelle sind die von M. an Spermatophilus erhaltenen Maximal- und Minimalwerthe vereinigt.

	Sauerstoff-Aufnahme	Kohlensäure-Ausscheidung	Respiratorischer Quotient
	pro Kilogramm und Stunde		
	Grm.	Grm.	
Im wachen Zustand	2,335—5,038	2,757—5,231	0,637—0,929
Im Winterschlaf .	0,026—0,157	0,014—0,155	0.295—1,664
Während des Erwachens	1,246—6,883	1,259—6,780	0,646—0,822

[1]) Expériences sur l'hibernation des mammifères. Mém. soc. biolog. 1892, 313—320.

Die äussere Temperatur schwankte während der ersten Versuchsreihe zwischen 6,7 und 21°, während der zweiten zwischen 4 und 11,8°, während der dritten zwischen 4 und 11,6°. Das Körpergewicht betrug 119 bis 253 Grm., 164 bis 203 resp. 87 bis 253 Grm. Die Mittelzahlen im wachen Zustand waren für den Sauerstoff 3,854, für die Kohlensäure 3,949 Grm., für den respiratorischen Quotient 0,745. Während des Winterschlafes tritt bekanntlich eine bedeutende Herabsetzung des Gaswechsels ein, die von Delsaux bei Fledermäusen beobachtete Abhängigkeit von der Temperatur konnte bei Spermophilus nicht verfolgt werden, da bei diesem Thier die Tiefe des Schlafes sehr wechselt; alle 3 bis 4 Tage wacht dasselbe auf, frisst und schläft dann wieder ein. Während des Winterschlafs geht der respiratorische Quotient stark herunter, wie bereits Regnault und Voit bemerkten, doch fanden sich auch aussergewöhnlich hohe Werthe, besonders in der ersten Periode des Schlafes. Dieses Verhalten erklärt sich durch reichliche Abgabe von Kohlensäure bei veringerter Sauerstoffaufnahme. Beim Erwachen sind drei Perioden zu unterscheiden, die erste umfasst den Beginn der Erwärmung, die zweite die Erwärmung von ca. 20° bis zur Erreichung der normalen Körpertemperatur, die dritte fängt bei diesem Zeitpunkt an. Während der zweiten Periode ist der Gaswechsel am lebhaftesten, wie folgender Versuch (No. 9) an einem 193 Grm. schweren Thier zeigt; die äussere Temperatur schwankte hier nur zwischen 10,5 und 10,8°.

Periode	Dauer	Sauerstoff-Aufnahme	Kohlensäure-Ausscheidung	Respiratorischer Quotient
		pro Kilogramm und Stunde		
		Grm.	Grm.	
I.	1 h. 20′	1,878	1,812	0,702
II.	1 h.	5,887	5,880	0,727
III.	1 h.	3,501	3,663	0,759

Die Steigerung der Oxydationsprocesse während des Erwachens genügt, um die zur Erwärmung erforderliche

Energie zu decken. Während der Periode II dieses Versuches stieg die Körpertemperatur von 17 auf 35°, also um 18°; diese Erwärmung entspricht 3,477 Calorien. In dieser Zeit nahm das Thier 1,136 Grm. Sauerstoff auf, welcher bei der Verbrennung von 0,39 Grm. Fett 3,722 Calorien liefern kann (nach Rubner). — Was die Ursache des Eintretens des Winterschlafs betrifft, so ist dieselbe noch nicht genügend aufgeklärt. Die äussere Abkühlung ruft denselben nicht hervor, denn Verf. sah Spermophilen und Hamster im September bei + 16° schlafen und andere Individuen im Winter bei Temperaturen unter 0° wach bleiben; ähnliche Beobachtungen machte Forel. Auch erwachen die Spermatophilen periodisch ohne dass die äussere Temperatrr sich ändert. Allerdings lassen die Winterschläfer sich ohne Gefahr auf Temperaturen abkühlen, welche andere Warmblüter tödten; sie ähneln darin den Poikilothermen. Der Winterschlaf beruht nach Verf. darauf, dass das Nervensystem vorübergehend seine Empfindlichkeit gegen äussere Abkühlung verliert und deshalb die zur Erhaltung der Homoeothermie nöthigen Regulationen fortfallen; er sieht darin eine Art Stavismus. Im wachen Zustand reagiren übrigens die Spermatophilen energisch gegen die Abkühlung. In einer Reihe von Versuchen verglich Verf. die bei Zimmertemperatur (+ 9,6 bis 20,8°) erhaltenen respiratorischen Werthe mit denjenigen, welche bei Abkühlung des Apparates durch eine Kältemischung sich ergaben. Die Sauerstoffaufnahme stieg in diesen 2 bis 3 stündigen Versuchen stets bedeutend, von 2,335—4,140 auf 5.080—6,619 Grm. pro Kgrm. und Stunde, die Kohlensäureausscheidung ebenso von 2,757 —3,812 auf 5,020—10,310 Grm.; nach 2 bis 3 Stunden begann in der Regel der gesteigerte Gaswechsel wieder nachzulassen.

Herter.

295. **Leowy: Ueber die Athmung im luftverdünnten Raum** [1]). Gut ertragen wurde noch folgende Verdünnungen: 1. In 10 Min. eine Verdünnung, die einem Aufstiege um 1985 Mtr. entsprach, 2. in 11 Min. eine solche, die gleich 2172 Mtr., 3. in 18 Min. eine, die

1) Verhandl. d. physiol. Gesellsch. zu Berlin; Dubois-Reymond's Arch. physiol. Abth. 1892. pag. 545—447.

gleich 3645 Mtr. war, 4. in 30 Min. eine Verdünnung analog einem Aufstiege um 4972 Mtr. Diese Geschwindigkeiten sind so bedeutende, dass sie kaum von schnell steigenden Luftballons erreicht werden. Die tiefsten, noch im Ganzen gut ertragenen Verdünnungen lagen bei 360 Mmtr. Hg = 6423 Mtr. und bei 356 Mmtr. = 6514 Mtr. Höhe; der Druck betrug also hier weniger als $^1/_2$ Atmosphäre. Die Intensität und Art des respiratorischen Gaswechsels war in 7 Arbeits- und 5 Ruheversuchen nicht geändert. Unter der Grenze von 300 Mmtr. nahm die Athemgrösse in beiden Arten von Versuchen zu, die Kohlensäureausscheidung wuchs, die Sauerstoffaufnahme blieb ihr gegenüber zurück, der resp. Quotient war gestiegen. Es handelt sich hier um den Eintritt qualitativer Aenderungen, auf die auch die Untersuchungsergebnisse des Urins (Auftreten von Eiweiss, Zucker, Milchsäure) hinweisen. Die Athmung vertiefte sich, die in der Zeiteinheit gewechselten Athemvolumina stiegen erheblich. Die Sauerstoffspannung in den Alveolen sinkt demnach beim Athmen im luftverdünnten Raume rasch ab, um bald einen Minimalwerth zu erreichen, der ungefähr 45—50 Mmtr. Hg (gegenüber 105—110 mm. bei Atmosphärendruck) entsprechen würde, d. h. 5—6$^0/_0$ eines Atmosphärendruckes. Dieser Minimalwerth, bei einer bestimmten Druckverminderung in den Ruheversuchen erreicht, wird weder durch weitere Druckerniedrigung, noch durch grösseren Sauerstoffverbrauch, wie ihn die Muskelarbeit erfordert, verändert. Man weiss nun, dass der Blutsauerstoff bis zu $^2/_3$, ja bis zu $^1/_2$ Atmosphäre Druck constant bleibt. Das Hämoglobin vermag also seinen Sauerstoffbedarf einer Atmosphäre zu entnehmen, deren Sauerstoffspannung weniger als die Hälfte der normalen beträgt und eben hierin liegt die Möglichkeit, in so weiten Grenzen unabhängig vom barometrischen Drucke zu leben. Bei dauerndem Aufenthalt unter Luftverdünnung wird eine Reihe von Anpassungen eintreten, die einen normalen Ablauf der körperlichen Functionen noch mehr sichern werden.

Andreasch.

296. **Laulanié: Experimentelle Untersuchungen über die correspondirenden Schwankungen in der Intensität der Wärmebildung und des respiratorischen Gaswechsels. I. Einfluss des Zustandes**

der Bedeckungen. Schur. II. Einfluss der Ernährung. III. Einfluss der Inanition. IV. Ueber die correspondirenden Schwankungen der Wärmebildung und des respiratorischen Gaswechsels als Function der Muskelcontraction[1]. Verf. benutzte zu diesen Versuchen seinen Oxygénograph [J. Th. **20**, 322] und ein registrirendes Strahlungscalorimeter. Alle Werthe wurden pro Kgrm. und Stunde berechnet. In der ersten Versuchsreihe wurden vergleichende Versuche an Kaninchen gemacht, welche erst in normalem Zustand, dann nackt rasirt untersucht wurden. Constant zeigte sich unter dem Einfluss der Schur eine Herabsetzung des calorischen Werthes für die Gewichtseinheit des aufgenommenen Sauerstoffs und des Kohlenstoffs der ausgeathmeten Kohlensäure (des calorischen Coefficienten Hirn's, den L. als thermischen Quotient bezeichnet). In der hier mitgetheilten Versuchsreihe wurden an einem 2750 Grm. schweren Thiere zunächst an 4 Tagen die normalen Werthe festgestellt[2], dann folgten zwei viertägige Versuchsreihen am nackten Thier, welche durch je einen Versuch an dem mit einer leichten Decke resp. mit Watte bedeckten Thiere getrennt waren. In dem letzteren Versuch wurden die Wirkungen der Schur durch die Bedeckung zum Theil übercompensirt. Die Temperatur des Apparats schwankte an diesen beiden Tagen zwischen 12,2 und 18,5° resp. 12,8 und 17,5°, in der Normalreihe zwischen 12,4 und 19,5°, in den Reihen am nackten Thiere zwischen 12,3 resp. 12,6 und 20,0°. Die Temperatur des Thieres schwankte im Ganzen zwischen 39,2 und 40,0°. In folgender Tabelle sind für die Reihenversuche nur die Mittelzahlen aufgenommen.

---

1) Recherches expérimentales sur les variations corrélatives dans l'intensité de la thermogenèse et des échanges respiratoires. I. Influence de l'état des téguments. Tonte. Mém. soc. biolog. 1892, 19—26. II. Influence de l'alimentation. Ibid., 181—201. III. Influence de l'inanition. Compt. rend. soc. biolog. 44, 647—655. IV. Des variations corrélatives de la thermogenèse et des échanges respiratoires en fonction de la contraction musculaire. Ibid., 341—346. — 2) Die Versuche dauerten stets 2 Stunden, und die an demselben Thier angestellten fielen stets auf die gleiche Tageszeit.

Zustand des Kaninchen	Sauerstoff-aufnahme	Kohlen-säureaus-scheidung.	Wärme-bildung	Respirato-rischer Quotient	Thermischer Quotient	
	pro Kgrm. und Stunde				des Sauer-stoffs	des Kohlen-stoffs
	Liter	Liter	Calorien			
Normal	0,613	0,587	4,006	0,957	4,552	12,922
Nackt	1,173	1,032	6,079	0,879	3,640	10,970
Mit Decke	1,045	1,018	5,676	0,974	3,805	10,384
In Watte	0,712	0,672	4,727	0,943	4,727	13,111
Nackt	1,052	0,985	5,587	0,931	3,720	10,621

In den beiden Versuchsreihen am nackten Thiere zeigt sich ein Missverhältniss zwischen der Steigerung des Gaswechsels (besonders der Sauerstoffaufnahme) und der Steigerung der Wämeabgabe; letztere bleibt erheblich zurück; in der ersten Versuchsreihe beträgt dieselbe 51 %, während die Sauerstoffaufnahme um 91, die Kohlensäureausscheidung um 75 % gesteigert ist; dem entsprechend erscheinen die thermischen Quotienten stark verkleinert. Die Wärmebildung muss beim geschorenen Thier also zum Theil auf Kosten neuer schwächer thermogener Reactionen erfolgen, oder mit endothermischen Reactionen einhergehen. Die Schur hat ferner eine Herabsetzung des respiratorischen Quotienten zur Folge, da besonders in der ersten Zeit die Sauerstoffaufnahme mehr gesteigert wird als die Kohlensäureausscheidung. Verf. sieht hierin eine Folge der durch die stärkere Abkühlung bedingten Hautreizung und einer dadurch hervorgerufenen Reaction im Centralnervensystem. II. Einfluss der Ernährung[1]). Ein Hund wurde in fünf durch verschieden lange Zeiträume getrennten Perioden (von 4 bis 5 Tagen) qualitativ und quantitativ verschieden ernährt, und wie oben Respiration und Wärmeabgabe untersucht. Folgendes sind die erhaltenen Mittelzahlen.

1) Die Versuche wurden stets 3 Stunden nach der Fütterung vorgenommen,

Tägliche Nahrung	Sauerstoff-aufnahme	Kohlen-säureaus-scheidung	Wärme-bildung	Respirato-rischer Quotient	Thermischer Quotient	
	pro Kgrm. und Stunde				des Sauer-stoffs	des Kohlen-stoffs
	Liter	Liter	Calorien			
100 Gr. Fleisch	0,763	0,600	4,479	0,786	4,109	13,909
200 „ „	0,915	0,729	5,429	0,796	4,144	13,773
300 „ „	0,970	0,770	5,890	0,793	4,207	14,226
300 „ Suppe	0,690	0,676	4,616	0,982	4,710	12,716
100 „ Brod	0,702	0,711	4,467	1,02	4,681	12,456
Mittel für Ernährung mit Suppe u. Brod	0,696	0,693	4,541	0,996	4,695	12,596

Diese Zahlen zeigen, dass bei ausschliesslicher Ernährung mit Fleisch die Steigerung der täglichen Zufuhr eine Erhöhung des respiratorischen Gaswechsels zur Folge hat; Sauerstoff und Kohlensäure werden gleichmässig davon betroffen, sodass der respiratorische Quotient keine nennenswerthe Veränderung erfährt. Ebenso wird durch vermehrte Fleischzufuhr die Wärmeabgabe vermehrt, und zwar in gleichem Maasse wie der Gaswechsel, so dass die thermischen Quotienten bei der Fleischnahrung im wesentlichen constant bleiben, unabhängig von der Menge der Nahrung. Die Erhöhung der Wärmebildung und des Gaswechsels ist aber durchaus nicht proportional der vermehrten Zufuhr. Bei Verdoppelung der Fleischration stieg die Wärmebildung nur um 21,2 %, die Sauerstoffaufnahme um 22,1 % und die Kohlensäureausscheidung um 21,5 %, bei Verdreifachung der Nahrung stiegen die drei Werthe um 31,5, 27,1 und 28,3 %. — Vergleicht man die erste und die letzte Linie obiger Tabelle, so übersieht man die Aenderungen, welche beim Uebergang von der gemischten Nahrung zur Fleischnahrung von annähernd gleichem calorischen Werth stattfinden. Das Steigen des respiratorischen Quotienten, welches bei diesem Uebergang bekanntlich eintritt, kommt zu Stande, indem die Sauerstoffaufnahme steigt, während die Kohlensäureausscheidung gleichzeitig fällt. Geht man von der gemischten Nahrung zu einer

Fleischration von grösserem calorischen Werth über, so steigt auch die Kohlensäureausscheidung, jedoch in geringerem Masse als die Sauerstoffaufnahme. Stets ist der thermische Quotient des Sauerstoffs bei Fleischnahrung niedriger, der des Kohlenstoffs höher als bei gemischter Kost. Bei der Erklärung dieser Verhältnisse geht Verf. davon aus, dass in allen Fällen der Zucker die wesentliche Quelle für die ausgeathmete Kohlensäure ist, und dass der bei der Fleischkost mehr verbrauchte Sauerstoff in den zur Bildung von Zucker aus Eiweiss erforderlichen Reactionen seine Verwendung findet. III. Ueber den Einfluss der Inanition hat L. 9 Versuche an 8 Kaninchen und einem Hund angestellt, welche sich im Mittel über 12 Tage ausdehnten; die Thiere erhielten Wasser nach Belieben. Die Abnahme der untersuchten physiologischen Werthe geschah nicht in allen Versuchen in gleicher Weise. Er unterscheidet drei Typen, den absteigenden, den convexen und den concaven Typus der den Verlauf repräsentirenden Curve. Der erste Typus zeigte sich z. B. bei einem vier Wochen vorher rasirten Kaninchen (No. 7), dessen Wärmeproduction von 5,191 auf 4,183 Cal. (80,5 % des Anfangswerthes) fiel; der Sauerstoff fiel von 0,926 L. auf 0,716 (77,1 %), die Kohlensäure von 0,918 auf 0,500 L. (54,4 %). Der respiratorische Quotient fiel von 0,991 auf 0,698, während der thermische Quotient des Kohlenstoffs von 10,446 auf 15,608 und der des Sauerstoffs von 3,878 auf 4,100 stieg. Die folgende Tabelle gibt die Werthe für einen Hund, an welchem vor dem definitiven Hungerversuch ein Versuch mit 24 stündiger Nahrungsentziehung gemacht wurde.

	24 Stunden nach Fütterung	3 Stunden nach Fütterung	24 Stunden nach Fütterung	Mittel für die Inanition
Sauerstoffaufnahme	0,777 Ltr.	1,065 Ltr.	0,805 Ltr.	0,664 Ltr.
Kohlensäureausscheidung	0,610 „	0,836 „	0,636 „	0,510 „
Wärmeproduction	4,536 Cal.	6,334 Cal.	4,716 Cal.	4,320 Cal.
Quotienten: Respiratorischer	0,785 „	0,784 „	0,790 „	0,767 „
Thermischer des O	4,123 „	4,167 „	4,100 „	4,555 „
„ „ C	13,850 „	13,887 „	13,852 „	15,824 „

Dieser Versuch, welcher ebenfalls dem einfach absteigenden Typus angehört, zeigt in den Mittelzahlen für die Inanition die oben erwähnten Gesetzmässigkeiten; nach 24 stündiger Inanition sind die Aenderungen der Quotienten hier noch nicht ausgesprochen. Ziemlich häufig beobachtet man einen convexen Verlauf der Curven der Wärmebildung und der Sauerstoffaufnahme; in Fällen, wo beim Beginn der Inanition ein Zustand der Erregung besteht, nehmen die beiden genannten Curven während ca. 6 Tagen eine aufsteigende Richtung, um dann regelmässig abzufallen; die Curve der Kohlensäure nimmt immer sofort einen absteigenden Verlauf. In drei Fällen beobachtete Verf. den concaven Typus. Alle drei Curven fielen allmählich ab, nach längerer Zeit aber erhoben sie sich wieder, ohne jedoch die normale Höhe zu erreichen. Im Mittel der von L. ausgeführten Bestimmungen fällt bei der Inanition die Wärmebildung um $^1/_5$, die Sauerstoffaufnahme um $^1/_4$, die Kohlensäureausscheidung um $^1/_3$ ihres Werthes. Der thermische Quotient des Sauerstoffs steigt um 15, der des Kohlenstoffs um 25 %. IV. Ueber den Einfluss der Muskelarbeit wurden Versuche an Kaninchen angestellt, welche vermittelst spitzer Electroden an der Schulter und in der Lendengegend 10 mal in der Minute electrisch gereizt wurden.

Kaninchen	Sauerstoffaufaufnahme	Kohlensäureausscheidung	Respiratorischer Quotient	Wärmebildung	Thermischer Quotient	
					des Sauerstoffs	des Kohlenstoffs
1 Ruhe	0,632 L.	0,554	0,885	4,416	4,890	14,820
Arbeit	0,907 „	0,800	0,867	5,989	4,641	13,880
2 Ruhe	0,589 „	0,574	0,974	3,786	4,507	12,292
Arbeit	0,961 „	0,842	0,876	5,682	4,147	12,626
2 Ruhe	0,589 „	0,574	0,974	3,786	4,507	12,292
Arbeit	1,010 „	0,986	0,976	5,808	4,019	11,150
3 Ruhe	0,605 „	0,484	0,800	3,507	4,077	13,500
Arbeit	1,313 „	1,000	0,764	7,066	3,776	13,158

In diesen Versuchen zeigt sich, abweichend von den Resultaten der Autoren, eine Herabsetzung des respiratorischen Quo-

tienten bei der Arbeit. Dieses paradoxe Verhalten erklärt sich nach Verf. durch den hier mit der motorischen Reizung verbundenen starken sensiblen Reiz, welcher einen vermehrten Sauerstoffverbrauch bewirkt. Der thermische Coefficient des Sauerstoffs fiel im Mittel auf 92,1%, der des Kohlenstoffs auf 95,4% des Ruhewerthes. Diese geringen Differenzen beruhen wahrscheinlich nur auf Nebenwirkungen der gewählten nicht ganz zweckmässigen Versuchsanordnung. L. nimmt an, dass sie durch die Muskelarbeit als solche nicht bedingt sind. Herter.

297. **Laulanié: Thatsachen, welche zum Studium der Temperatur-Regulirung dienen können**[1]. Verf. experimentirte an Thieren, welche durch Asphyxie in geschlossenem Raum abgekühlt worden waren und sich nun in frischer Luft erholten. Dieselben erreichen ihre normale Körpertemperatur wieder, indem eine bedeutende Verminderung der Wärmeabgabe, und, im Fall es sich um erwachsene Thiere handelt, auch eine Vermehrung der Wärmeproduction durch Steigerung der Oxydationsprocesse eintritt. Zur Messung der Wärmeabgabe diente ein Strahlungscalorimeter mit registrirendem Cylinder, zur Bestimmung der Sauerstoffaufnahme ein Oxygenograph. Ein erwachsener Hund von 5,927 Kgrm. nahm bei Ernährung mit Brod pro Kgrm. und Stunde 0,658 L. Sauerstoff auf. Nach $3^1/_2$ stündigem Aufenthalt in einem geschlossenen Gefäss war die Temperatur von 39° auf 35,1° gesunken. In den darauf folgenden viertelstündigen Perioden betrug die Sauerstoffaufnahme pro Kgrm. und Stunde je 1,019, 0,963, 0,885, 0,703 L.; in der nächsten Periode wurde wieder der normale Werth 0,658 L. erreicht, als die Temperatur sich auf 38,4° gehoben hatte. Ein Kaninchen von 1,200 Kgrm. zeigte eine Sauerstoffaufnahme von 0,892 L.; nach der Asphyxie, welche die Temperatur des Thieres von 38,7° auf 36,7° herabsetzte, betrugen die Werthe für den Sauerstoff 1,840, 1,673, 1,330, 1,171, 0,900. Bei einem 2 Monat alten Hund dagegen wurde statt der Steigerung eine Herabsetzung der

[1] Fait pouvant servir à l'étude de la régulation de la température. Mem. soc. biolog. 1892, 127—132.

Sauerstoffaufnahme beobachtet. Das 5,800 Kgrm. schwere Thier nahm normal 0,698 L. Sauerstoff auf. Als die Temperatur desselben von 39,2 auf 37,2° heruntergegangen war, wurden nur 0,505 L. Sauerstoff pro Kgrm. und Stunde aufgenommen. Dasselbe Thier wurde am andern Tage einer verlängerten Asphyxie ausgesetzt, bis seine Temperatur 35,2° betrug; seine Sauerstoffaufnahme war auf 0,460 L. gesunken, und nach 2 Stunden war seine Temperatur erst 35,8°, nach weiteren $1^1/_2$ Stunden 37,2°. Bei einigen Thieren tritt in Folge der Abkühlung nur eine reflectorische Verengerung der Hautgefässe ein, die die Wärmestrahlung bis auf die Hälfte der Norm herabsetzen und so trotz verringerter Wärmeproduction das allmähliche Erreichen der normalen Körpertemperatur ermöglicht.

Herter.

298. **L. de Saint-Martin: Untersuchungen über die Art der Ausscheidung des Kohlenoxyd**[1]. Verf. machte an Kaninchen Untersuchungen, in denen sowohl die Menge des eingeathmeten Kohlenoxyd als auch die des ausgeathmeten bestimmt wurde. Zunächst athmete das Thier während 15 bis 20 Minuten durch eine Trachealcanüle an einem Kautschuksack, welcher ein Gemisch von 2 L. Sauerstoff und 70 CC. Kohlenoxyd enthielt. Vermittelst Müller'scher Ventile, die mit Kalilauge beschickt waren, wurde die Kohlensäure absorbirt. Dann wurde die Trachealcanüle mit einem Kautschuksack verbunden, der 6 L. reinen Sauerstoff enthielt, und zweimal nach je einer Stunde der Sack gewechselt. Am Schluss des Versuches wurde sowohl der Rest des Kohlenoxyd in dem ersten Sack als auch das in den übrigen Säcken und im Blut enthaltene Gas bestimmt. Verf. theilt zwei Versuche mit; in dem ersten derselben (Kaninchen von 1810 Grm.) wurde von 69,51 CC. Kohlenoxyd, welche in dem ersten Sack enthalten waren, 44,34 CC. darin am Schlusse noch vorgefunden; in den ursprünglich mit Sauerstoff gefüllten Säcken fand sich 8,78, 3,41, und 2,25 CC. Kohlenoxyd. und im Blute höchstens 2,90 CC., so dass ein Deficit von 7,83 CC. constatirt wurde. In dem zweiten Versuch betrug das Deficit 5,03 CC.

[1]) Recherches sur le mode d'élimination de l'oxyde de carbone. Compt. rend. **115**, 835—839.

Wahrscheinlich ist ein Theil des Gases zu Kohlensäure oxydirt worden (Vergl. J. Th. 21, 84). — Bei der Analyse wurde das Gasgemisch aus den Säcken in einen luftleer gepumpten, mit einer Lösung von Natriumhyposulfit beschickten Kolben eingesaugt, aus letzterem das Kohlenoxyd durch Kochen der Lösung in ein Messgefäss übergetrieben, in welchem nach Entfernung der schwefligen Säure mittelst Alkalilauge, das Kohlenoxyd durch Absorption bestimmt wurde. Die Resultate waren sehr genau. Herter.

XV. Gesammtstoffwechsel.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

*Armand Gautier, Cours de chimie. Tome III: Chimie biologique. Paris 1892.

*Derselbe, Mittheilung bei Ueberreichung seines Werkes „Chimie biologique". Compt. rend. 118, 576—581.

*Léon Morokhowetz, die heutige Physiologie und die Basis jedes lebenden Wesens. Rede, internat. zool. Congress 1892, Moskau, 12 pag. (französisch).

299. O. Loew, über die Giftwirkung der Oxalsäure und ihrer Salze.

300. F. Marès, zur Theorie der Harnsäurebildung im Säugethierorganismus.

301. J. Horbaczewski, zur Theorie der Harnsäurebildung im Säugethierorganismus.

302. J. Horbaczewski, zur Kenntniss der Nucleïnwirkung.

303. D. Dubelir, Noch einige Versuche über den Einfluss des Wassers und des Kochsalzes auf die Stickstoffausgabe vom Thierkörper.

*Fr. Nothwang, die Folgen der Wasserentziehung. Arch. f. Hygiene 14, 272—302; auch Ing.-Diss. Marburg 1891.

*R. Koestlin, über den Einfluss warmer 4%iger Soolbäder auf den Eiweissumsatz des Menschen. Ing.-Diss. Halle 1892; durch Centralbl. f. d. med. Wissensch. 1893, No. 4. Nachdem bei

einer Diät von 110 Grm. Eiweiss, 345 Grm. Kohlehydrat und 126 Grm. Fett Stickstoffgleichgewicht erreicht worden war, wurde ein 1stündiges Soolbad (Stassfurther Salz) genommen, nach 4 resp. 2 Tagen abermals ein Soolbad etc. Harnmenge und Chloride wurden nicht beeinflusst, die Stickstoffausscheidung fiel von 16,4 um 1,38 bis 1,67 Grm., also um 8,5—10 %, und dieses Absinken zeigte sich noch am nächsten, dem Bade folgenden Tage. Dagegen beeinflusste ein 1stündiges, warmes Süsswasserbad den Stickstoffumsatz gar nicht. Aehnliche Resultate ergaben sich noch bei zwei anderen Personen. Da Soolbäder nach Zuntz und Röhrig die Kohlensäureausscheidung steigern, während sie nach den vorstehenden Befunden den Eiweissumsatz herabsetzen, so wird durch dieselben offenbar die Fettzerstörung gefördert, dagegen im Eiweissumsatz gespart.

304. E. Formanek, über den Einfluss heisser Bäder auf die Stickstoff- und Harnsäureausscheidung beim Menschen.

305. F. Dronke und C. A. Ewald, eine Untersuchung über den Verlauf des Stoffwechsels bei längerem Gebrauche des Levico-Arsen-Eisen-Wassers.

*H. Lohnstein und F. Dronke, Ueber den Einfluss des Salzbrunner Oberbrunnens auf die Zusammensetzung des Harnes, insbesondere auf die Ausscheidung der Kohlensäure durch denselben. Therapeut. Monatsh. 6, 403—411, 462—465 und 533—536.

S. Beck und H. Benedict, Einfluss der Muskelarbeit auf die Schwefelausscheidung. Cap. VII.

*Chibret und Huguet, physiologische Untersuchung von 4 Velocipedisten nach einer Fahrt von 397 Km. Compt. rend. **115**, 288 bis 289. Vier junge Männer von 18—28 Jahren legten auf dem Velociped obige Entfernung zurück, indem sie 19,79 bis 22,80 Km. pro Stunde machten. Die Temperatur derselben, zwischen den Schenkeln gemessen, betrug danach 36,0 bis 36,9°. Im Urin fand sich pro Liter 14,560 bis 19,090 Grm. Stickstoff, davon in Form von Harnstoff 8,566 bis 14,570 Grm., 58,27 bis 76,32 % des Gesammtstickstoffs. Herter.

306. L. Graffenberger, Versuche über die Veränderungen, welche der Abschluss des Lichtes in der chemischen Zusammensetzung dss thierischen Organismus und dessen Stickstoffumsatz hervorruft.

307. Fr. Tauszk und B. Vas, über den Einfluss einiger Antipyretica auf den Stoffwechsel.

308. W. Heerlein, das Coffeïn und das Kaffeedestillat in ihrer Beziehung zum Stoffwechsel.

*P. Balzer, klinische Untersuchungen über Phenocollum hydrochloricum. Therapeut. Monatsh. 6, 289—392. Der Körper bewirkt bei Gesunden eine bedeutende Vermehrung der Stickstoffausscheidung, wie eine Reihe von Harnanalysen bezeugt.

*P. Schipilin, zur Frage über den Einfluss des Schwefeläthers auf den Stickstoffwechsel bei gesunden Menschen. Wratsch 1892, pag. 365—368.

*A. Schmul, über das Schicksal des Eisens im thierischen Organismus. Ing.-Diss. Dorpat 1891.

*Badt, kritische und klinische Beiträge zur Lehre vom Stoffwechsel bei Phosphorvergiftung. Ing.-Diss. Berlin 1891; Centralbl. f. klin. Medic. 18, 251. Folgendes sind die Ergebnisse der angestellten Versuche: 1. Bei der Phosphorvergiftung ist die Eiweisszersetzung enorm gesteigert, nur bei sehr schnell tödtender oder in der terminalen Periode langsamer tödtender Vergiftung sinkt die Stickstoffausscheidung zu niedrigen Werthen herab. 2. Die Harnstoffausscheidung ist in manchen Fällen nicht, in anderen sehr stark beeinträchtigt. Wahrscheinlich ist die Verminderung derselben auf die Bildung grosser Mengen Ammoniak zurückzuführen und nicht auf die Anwesenheit von Peptonen und Amidosäuren. Die vermehrte Ammoniakausscheidung ist durch die Ueberschwemmung des Körpers mit sauren Zerfallsproducten der Zellsubstanzen zu erklären. 3. Peptone können in geringer Menge bei der Phosphorvergiftung in den Harn übertreten, aber nicht in der Menge, dass sie die Stickstoffausscheidung beherrschen. 4. Von Leucin und Tyrosin ist dasselbe wahrscheinlich, wie für Pepton. 5. Bei Phosphorvergiftung sind die Oxydationen herabgesetzt; doch kann man dies nicht aus dem Verhalten der stickstoffhaltigen Stoffwechselproducte, sondern nur aus der Sauerstoffaufnahme mit Sicherheit schliessen. 6. Im Darminhalte des mit Phosphor vergifteten Menschen können sich bis zum 10. Tage nach der Vergiftung Phosphor resp. phosphorige Säure nachweisen lassen.

309. E. Münzer, Beiträge zur Lehre vom Stoffwechsel des Menschen bei acuter Phosphorvergiftung.

310. T. Araki, Beiträge zur Kenntniss der Einwirkung von Phosphor und von arseniger Säure auf den thierischen Organismus.

Stoffwechsel in Krankheiten vergl. auch Cap. XVI.

Fr. Voit, über den Stoffwechsel bei Diabetes mellitus. Cap. XVI.

311. O. Voges, über die Mischung der stickstoffhaltigen Bestandtheile im Harn bei Anämie und Stauungszuständen.

*Müller, über Stickstoffaufnahme und Stickstoffausscheidung bei chronischer Nephritis. Ing.-Diss. Berlin 1891.

Centralbl. f. klin. Medicin 18, 251. In der ersten Untersuchungsreihe von 23 Tagen bei einer 25jährigen Patientin mit Nephritis (dieselbe zeigte die Symptome der grossen weissen Niere) ergab sich: 1. Es wurde Stickstoff bis zu 7,5 Grm. pro die zurückgehalten. 2. Diese Retension trat ein, sobald die Stickstoffeinnahme über 9 bis 10 Grm. stieg. 3. Auch bei grossen Harnmengen wurde Stickstoff zurückgehalten. 4. Es war möglich, durch Herabsetzung der eingeführten Stickstoffmenge die Stickstoffretension zu vermindern, sobald die Diurese nicht zu geringe Werthe erreichte. Die zweite Untersuchungsreihe betraf 10 Wochen später einen Zeitraum von 8 Tagen; die Nephritis näherte sich mehr der Granularatrophie. 1. Der Stickstoff wurde nicht mehr in so grosser Menge zurückgehalten (durchschnittlich 1,5 Grm. an 5 Tagen). 2. Die Grösse dieser Retension ging Hand in Hand mit der Urinmenge. 3. Auch bei Aufnahme grosser Stickstoffmengen in der Nahrung (bis zu 18,8 Grm.) trat eine Retension nicht ein, sobald die Diurese reichlich war.

*Gärtig. Untersuchungen über den Stoffwechsel in einem Falle von Carcinoma oesophagi. Ing.-Diss. Berlin; Centralbl. f. klin. Medicin 18, 250. Die an dem 58jährigen Patienten mit Carcinom der Speiseröhre und Fistel angestellten Untersuchungen ergaben: 1. Die Diagnostik der oesophago-trachealen Fisteln ist um folgendes Symptom vermehrt: Bei Einführung einer Schlundsonde in den Oesophagus entweicht während der Exspiration durch die Sonde in ununterbrochenem Strome Luft. 2. Die Resorption von Stickstoff, welcher in der Form von Pepton in das Rectum eingeführt wird, ist eine sehr gute und beträgt mindestens 95,93%. 3. Wie auch Müller gefunden, ergibt sich eine starke Einschmelzung von Körpereiweiss, welche auf den carcinomatösen Process zurückzuführen ist.

Eiweissbedarf, Ernährung, Nahrungsmittel.

312. Demuth, über die bei der Ernährung des Menschen nöthige Eiweissmenge.

*O. Peschel, Untersuchungen über den Eiweissbedarf des gesunden Menschen. Ing.-Diss. Berlin, Centralbl. f. klin. Medicin 18, 118. Die an sich selbst ausgeführten Versuche zeigten, dass man einen kräftigen, muskelstarken Körper nach wenigen Tagen dazu bringen kann, mit ungefähr einem Drittel der von Voit auf 118 Grm. Eiweiss bestimmten Normalmenge auszukommen. Während der achttägigen Versuche hatte P. keine bestimmte Klagen, fühlte sich aber weniger frisch und kräftig als sonst. Als untere Grenze für sich selbst wurden etwa 33 Grm. Eiweiss gefunden.

313. E. Pflüger über Fleisch- und Fettmästung.

314. E. Pflüger, die Ernährung mit Kohlehydraten und Fleisch oder auch mit Kohlehydraten allein in 27 von Pettenkofer und Voit ausgeführten Versuchen beurtheilt.

Erw. Voit. über die Fettbildung aus Eiweiss. Cap. II.

A. Fick, über die Bedeutung des Fettes in der Nahrung. Cap. II.

Resorption und Verdauung der Fette. Cap. II.

O. Hauser, Versuche über die therapeutischen Leistungen der Fette. Cap. II.

Fr. Stohmann und H. Langbein, über den Wärmewerth der Kohlehydrate etc. Cap. III.

Hanriot, über die Assimilation der Kohlehydrate. Cap. III.

315. L. Graffenberger, Versuche zur Feststellung des zeitlichen Ablaufes der Zersetzung von Fibrin, Leim, Pepton und Asparagin im menschlichen Organismus.

316. G. Politis, über die Bedeutung des Asparagins als Nahrungsstoff.

317. J. Mauthner, über den Einfluss des Asparagins auf den Umsatz des Eiweisses beim Fleischfresser.

318. S. Gabriel, zur Frage nach der Bedeutung des Asparagins als Nahrungsstoff.

319. C. Voit, Bemerkung zu der Mittheilung von S. Gabriel.

320. K. Miura, über die Bedeutung des Alcohols als Eiweisssparer in der Ernährung des gesunden Menschen.

321. S. Rosenberg, über den Einfluss körperlicher Anstrengung auf die Ausnützung der Nahrung.

322. R. May, über die Ausnützung der Nahrung bei Leukämie.

*C. v. Noorden, Beiträge zur Lehre vom Stoffwechsel des gesunden und kranken Menschen. Berlin, Aug. Hirschwald 1892, 159 pag.; referirt Centralbl. f. klin. Medicin 13, 839—842. Die Broschüre enthält unter Anderem Referate über verschiedene bereits an anderer Stelle publicirte Arbeiten. a) Miura: Ueber die Bedeutung des Alcohols als Eiweisssparer in der Ernährung des gesunden Menschen s. diesen Band Referat No. 320. b) Lipmann-Wulf: Uber Eiweisszersetzung bei Chlorose. Es wird über Stoffwechselversuche an drei chlorotischen Mädchen berichtet, welche lehrten, dass die Chlorose nicht zu jenen Krankheiten gehört, welche mit pathologischer Abschmelzung des Eiweisses einhergehen. Der Eiweissumsatz verläuft wie bei gesunden Menschen, wodurch sich die einfache chronische Anämie des Menschen wesentlich von jener acuten Anämie unterscheidet, welche man bei Thieren durch Aderlass hervorrufen kann. Letztere steigert den Eiweisszerfall, bei ersterer bleibt er in gleicher Höhe. c) Deiters: Ueber die Ernährung mit Albumose-Pepton s. d. folgende Referat. d) Voges: Ueber die Mischung der stickstoffhaltigen

Bestandtheile im Harn bei Anämie und Stauungszuständen [siehe Referat No. 311, pag. 444]. e) Behandelt die Arbeiten von Gärtig [diesen Band pag. 410], Peschel [ibid., pag. 410], Rethers [ibid., pag. 189], Badt [ibid., pag. 409] und Stammreich [J. Th. 21, 356]. f) v. Noorden: Grundriss einer Methodik der Stoffwechseluntersuchungen. Im 1. Abschnitte behandelte N. die Berechnung des Eiweissumsatzes, die wichtigsten Gesetze desselben und die Beziehungen des Eiweissumsatzes zum Brennwerthe der Nahrung, im 2. Abschnitte die Versuchsanordnung, die Untersuchung der Resorption, die allgemeinen Regeln bei Stoffwechseluntersuchungen, die Wahl der Versuchsanordnung je nach der Fragestellung, die Wahl der Speisen und die Berechnung ihres Inhaltes und schliesslich die Behandlung der Ausscheidungen.

323. C. v. Noorden, über die Ernährung des kranken Menschen mit Albumose-Pepton.

*Friedr. Krüger, über die Ernährung des Säuglings mit Kuhmilch. St. Petersburger medic. Wochenschr. 1892, No. 50. K. stellt folgende Sätze auf: 1. Es soll eine Verdünnung der Kuhmilch gewählt werden, die sie in ihrer Zusammensetzung der Muttermilch am nächsten macht. 2. Es soll das Nahrungsgemisch einen der Muttermilch entsprechenden Gehalt an Zucker besitzen. 3. Es soll auf die natürliche Quantität der Einzelmahlzeiten geachtet werden. 4. Es soll das Nahrungsgemisch sterilisirt werden. Andreasch.

*Bonnejoy, Le végétarisme et la régime végétarien rationnel: Dogmatisme, histoire, practique. Avec une introduction par le Dujardin-Beaumetz, Paris 1891.

*W. Prausnitz, die Kost der Haushaltungsschule und der Menage der Friedr. Krupp'schen Gussstahlfabrik in Essen. Ein Beitrag zur Volksernährung. Arch. f. Hygiene 15. 387.

*Blaschko, über den Nährwerth der Kost in der Berliner Volksküche. Festschrift z. 25jährigen Jubiläum 1891, 81—87; chem. Centralbl. 1892, I, 597.

*Buchholtz und Proskauer, die Zusammensetzung der Kost in den Berliner Volksküchen. Festschrift zum 25jährigen Jubiläum der Berliner Volksküchen 1891; chem. Centralbl. 1892, I. 598.

324. R. Mori, G. Oi und S. Ihisima, Untersuchungen über die Kost der japanischen Soldaten.

325. L. Taniguti, einige Versuche mit der japanischen Reiskost.

*Rintaro Mori, japanische Soldatenkost vom Voit'schen Standpunkte. Arbeiten a. d. kaiserl. japan. militärärztlichen Lehranstalt 1, 91—105. Diese Arbeit ist in ihrem wesentlichen Inhalte bereits J. Th. 16. 424 referirt worden; hier seien zur Ueber-

sicht die Capitelüberschriften mitgetheilt: 1. Einleitung. 2. Allgemeines über die Nahrung der Japaner. 3. Die Unhaltbarkeit der gegen die japanische Kost erhobenen Einwände. 4. Die Gerste als Ersatzmittel des Reises und die Ausnützungsversuche der gekochten Gerste von Osawa. 5. Die Verpflegung der japanischen Soldaten und die Eykmann'sche Untersuchung der Kost in der Officierschule zu Tokyo. 6. Der Nahrungsbedarf des Japaners im Alter der Soldaten und Kritik der bisherigen Truppenernährung. 7. Die herrschenden Gedanken über die Reform der Truppenernährung in Japan. 8. Entwurf einer japanischen Soldatenkost. 9. Die Kosten der bisherigen und der vom Verf. vorgeschlagenen Truppenernährung. 10. Der eiserne Bestand der japanischen Soldaten.

326. Rint. Mori, zur Nahrungsfrage in Japan.

327. G. Oi, über die Kost japanischer Militärkrankenwärter.

*N. Gurjew, zur Frage über die Eiweissnorm in der Speise von Greisen und über den Stickstoffwechsel bei solchen. Wratsch 1892, pag. 597—600.

*Polenske, über den Verlust, welchen das Rindfleisch an Nährwerth durch das Pöckeln erleidet. Arb. a. d. k. Gesundheitsamte 7, 2. Heft. Es verloren durch das Auslaugen an Stickstoff und Phosphorsäure: Fleischprobe I 7,77 resp. 34,72 %. Probe II 10,08 resp, 54,46 %, Probe III 13,78 resp. 54,60 %.

*R. H. Chittenden, der Nährwerth von Fleischpräparaten. Med. News. 1891, Juni 27; Centralbl. f. klin. Medic. **18**, 652. Bezicht sich auf verschiedene Präparate americanischen Ursprungs.

*Klimenko, der Eiweissgehalt im Fleischsaft im Vergleich zu dem der Milch und Eier, sowie der Gehalt des Bouillonpeptons an Eiweiss und Pepton. Wratsch 1892, pag. 623—625.

*A. Stutzer, das sterilisirte Fleischpepton von A. Denayer. Münchener med. Wochenschr. 1892, No. 18. Dieses Präparat ist ein aus Fleisch bereitetes Albumosepepton, welches auch „wirkliches" Pepton enthält; die Menge des vorhandenen Leims ist ganz unerheblich.

*E. Merck, Pepton und Peptonpräparate nach Adamkiewicz. Separatabdr.; chem. Centralbl. 1892, I, 995.

A. Stutzer, Analyse der Handelspeptone. Cap. I.

*Wilh. Ebstein, über eiweissreiches Mehl und Brot als Mittel zur Aufbesserung der Volksernährung. J. F. Bergmann, Wiesbaden 1892, 39 pag.

*Balland, Versuche über Brod und Bisquit. Comp. rend. **115**, 665—667.

*L. Fürst, neuere vergleichende Untersuchungen über Kindermehle. Deutsche med. Wochenschr. 1892, No. 14.

328. Rud. Virchow und E. Salkowski, russisches Hungerbrod.

Pflanzenphysiologisches.

*Th. Bokorny, zur Proteosomenbildung in den Blättern der Crassulaceen. Ber. d. deutsch. botan. Gesellschaft **10**, 619 bis 621. Verf. zeigt, dass bei Coffeïneinwirkung in den subepidermialen Zellen von Crassulaceenblättern Proteosomen im Cystoplasma entstehen, und nicht im Zellsaft, wie P. Klemm (ibid. **10**, 310) behauptet hatte. Loew.

*P. Klemm, Beitrag zur Erforschung der Aggregationsvorgänge in lebenden Pflanzenzellen. Flora 1892, 396—420. Verf. gibt eine Uebersicht über Aggregationsvorgänge und Erscheinungen, die damit zusammenhängen, erwähnt das Entstehen von Niederschlägen in den Zellen, die Ungeübtere mit Aggregationsvorgängen verwechseln können und zweifelt in einigen Punkten auch die Eiweissnatur der von Loew und Bokorny Proteosomen [J. Th. **19**, 405] genannten Ausscheidungen an. Dieser Zweifel erfuhr vollständige Widerlegung. [Dieser Band, pag. 28.] Loew.

*Adolf Mayer, Erzeugung von Eiweiss in der Pflanze und Mitwirkung der Phosphorsäure bei derselben. Landw. Versuchsstation **41**, 433—441. Chilesalpeter wirkt schwach oder gar nicht mehr auf die Vermehrung des Gesammtstickstoffs der Pflanze, wenn es wirklich absolut an Phosphorsäure fehlt. Ohne die Phosphorsäure fehlte es an einem Impulse, den N physiologisch zu verwerthen; die Pflanzen entwickelten sich mangelhaft. Loew.

*W. Detmer, der Eiweisszerfall in der Pflanze bei Abwesenheit freien Sauerstoffs. Ber. d. deutsch. botan. Gesellschaft **10**, 442—446. Verf. liess 6—7 Tage alte Lupinenkeimlinge 24 Stunden lang im Wasserstoff verweilen[1]), wobei Sorge getragen wurde, dass jede Spur Sauerstoff entfernt war, und bestimmte dann, wie viel Eiweiss zersetzt wurde. Dabei kam er zu dem Resultate, „dass sowohl bei Gegenwart des freien atmospärischen Sauerstoffs als auch bei Abwesenheit desselben im Protoplasma der lebensthätigen Pflanzenzellen ein Eiweisszerfall, eine Dissociation der physiologischen Elemente erfolgt". Loew.

*J. Morel, Wirkung der Borsäure auf die Keimung. Compt. rend. **114**, 131—133.

*C. Correns, über die Abhängigkeit der Reizerscheinungen von der Gegenwart freien Sauerstoffs. Flora 1892, pag. 87 bis 151.

*W. Pfeffer, Studien zur Energetik der Pflanze. Ber. d. sächs. Akad. d. Wissenschaft **18**, No. III.

---

1) In dieser Zeit findet noch kein Absterben der Keimlinge statt.

*H. Rodewald, über die durch osmotische Vorgänge mögliche Arbeitsleistung der Pflanze. Ber. d. deutsch. botan. Gesellschaft **10**, 83—93.

*W, Saposchnikoff, über die Grenzen der Anhäufung der Kohlehydrate in den Blättern der Weinrebe. Ber. d. deutsch. botan. Gesellschaft **9**, 293—300.

*W. Palladin, Aschengehalt der etiolirten Blätter. Ber. d. deutsch. botan. Gesellschaft **10**, 179—182. Die etiolirten Blätter von Vicia Faba enthalten bedeutend weniger Asche als die grünen. Wachsthum im Dunkeln verursacht eine geringere Aufnahme der Mineralstoffe, besonders arm sind etiolirte Blätter an Kalk. 1000 Gewichtstheile Trockensubstanz enthielten 103,0 Theile Asche bei grünen Blättern, bei etiolirten aber nur 75,4. Jene enthielten 13,3 CaO, diese nur 2,6 CaO. Loew.

*C. Wehmer, über Oxalsäurebildung durch Pilze. Annal. Chem. Pharm. **269**, 383—389.

*A. Étard, über die Stoffe, welche das Chlorophyll in den Blättern begleiten. Compt. rend. **114**, 364—366.

*A. Étard, chemische Untersuchung der Chlorophyllkörper des Pericarp der Weintraube. Compt. rend. **114**, 231—233.

*Arm. Gautier, über den Ursprung der Farbstoffe des Weinstocks, über die Ampelochroïnsäuren und Herbstfärbung der Pflanzen. Compt. rend. **114**, 623—629.

*A. Meyer, über die Zusammensetzung des Zellsaftes von Valonia utricularis, Botan. Centralbl. 1892, 76.

*J. Inoko, über die giftigen Bestandtheile und Wirkungen des japanischen Pantherschwamms (Amanita pantherina). Botan. Centralbl. 1892, pag. 26.

* Tischutkin, über die Rolle der Microorganismen bei der Ernährung der insektenfressenden Pflanzen. Ibid. 1892, 304.

*H. Immendorf, Beiträge zur Lösung der Stickstoff-Frage. Landw. Jahrb. **21**, 281—339. Verf. schliesst aus seinen Versuchen, dass bei der Verwesung stickstoffhaltiger Substanzen unabhängig von der Salpeterbildung ein Verlust an freiem Stickstoff eintreten kann; ferner, dass eine Vermehrung des gebundenen Stickstoffs durch Fixirung des Elementes nicht nur in N-armen, sondern auch in N-reichen Bodenarten stattfinden kann, dass ferner Superphosphate vortreffliche Dienste leisten zur Conservirung des Stallmistes. Loew.

*B. Frank, die Assimilation freien Stickstoffs bei den Pflanzen in ihrer Abhängigkeit von Species, von Ernährungsverhältnissen und von Bodenarten. Landw. Jahrb. **21**, 1—45. Nach Verf.

sollen nicht nur die Leguminosen, sondern auch viele andere höhere Pflanzenfamilien, sowie Algen und Schimmelpilze die Fähigkeit besitzen, atmosphärischen Stickstoff zu assimiliren. (Ref. hat sich vor mehreren Jahren vergeblich bemüht, bei niederen Pilzen und bei Algen (Nostoc) Assimilation freien Stickstoffs zu erkennen. [J. Th. 20, 354].) Loew.

*F. Nobbe, E. Schmid, L. Hiltner und E. Hotter, I. Ueber die Verbreitungsfähigkeit der Leguminosenbacterien im Boden. II. Ueber die physiologische Bedeutung der Wurzelknöllchen von Elaeagnus angustifolius. Landw. Versuchs-Station 41, 137—140. ad I. Es sind nur die jungen Wurzelfasern inficirbar, das Alter der Pflanze ist nicht massgebend. ad II. Auch Elaeagnus kann durch den Besitz der Knöllchen den freien Stickstoff der Luft verwerthen. Die Elaeagnusknöllchen werden durch einen von Bacterium radicicola verschiedenen Organismus erzeugt, über den später berichtet werden soll. Loew.

*Th. Bokorny, Ernährung grüner Pflanzen mit Formaldehyd. Landw. Jahrb. 21, 445—467. Verf. hatte früher gefunden, dass Methylalcohol und Glycol zur Stärkebildung verwendet werden kann [J. Th. 19, 357] und versuchte jetzt eine Verbindung des Formaldehyds; der freie Formaldehyd wirkt zwar noch bei grosser Verdünnung giftig, nicht aber dessen Verbindung mit Natriumbisulfit, das oxymethylsulfonsaure Natron CH_2OH-SO_3Na. Verf. brachte — bei sorgfältigem Ausschluss von CO_2 — Algen, welche durch längeres Verweilen im Dunkeln ihr Stärkemehl völlig aufgebraucht hatten, in mineralische Nährlösung, welche 0,1 % jener Verbindung und noch 0,05 % Dinatriumphosphat zur Bindung von etwa im Lebensprocesse in Freiheit gesetzten SO_2 zugesetzt war. Bei Ausschluss von CO_2 war bald eine erhebliche Bildung von Stärkekörnern zu erkennen, wenn Licht Zutritt hatte. Im Dunkeln erfolgte jedoch kein Stärkeansatz. Kaliumsalze sind zur Stärkebildung aus jenem Salz nicht nöthig, wohl aber bei Ueberführung von Kohlensäure in Kohlehydrate, wie Nobbe seit lange gezeigt hatte und Verf. hier wieder bestätigt fand. Verf. suchte auch bei einigen Versuchen die quantitativen Verhältnisse zu bestimmen und fand bei Algen eine Vermehrung der Trockensubstanz von 0,21 Grm. auf 0,26 Grm. durch Stärkebildung binnen 10 Tagen. Durch diese Resultate hat die Baeyer'sche Assimilationshypothese weitere Stützen gewonnen. Loew.

329. O. Loew, über die physiologischen Functionen der Calcium- und Magnesiumsalze im Pflanzenorganismus.

*Berthelot und G. André, über die Kieselsäure in den Vegetabilien. Compt. rend. 114, 257—263.

*H. Molisch, die Pflanze in ihren Beziehungen zum Eisen. Jena, 1892. 117 pag. Diese ausführliche und interessante Schrift zerfällt in 6 Abschnitte: 1. Methode des Eisennachweises. 2. Vorkommen und Verbreitung des lockergebundenen Eisens in der Pflanze. 3. Vorkommen und Verbreitung des maskirten Eisens in der Pflanze. 4. Die Eisenbacterien. 5. Ist der Chlorophyllfarbstoff eisenhaltig? 6. Ueber die Nothwendigkeit des Eisens für die Pilze. Die vom Verf. aufgefundene Methode des Nachweises des maskirten Eisens besteht darin, dass man die Objecte ein oder mehrere Tage in gesättigter wässriger Kalilauge liegen lässt und dann nach raschem Auswaschen der Ferrocyankaliumprobe unterwirft. Nach der Ansicht des Verf. ist das maskirte Eisen in einer noch nicht erkannten organischen Verbindung in den Pflanzen enthalten und wie seine Versuche lehren, ausserordentlich weit verbreitet und zwar bald im Inhalt der Zellen, bald in der Wand, bald in beiden. Geprüft wurden Wurzeln, Stengel, Samen, Blätter, ferner Pilze, Flechten, ferner die Globoide der Proteïnkörner, sämmtlich mit positivem Resultat. In manchen Samen (Sinapis alba) findet sich Eisen in locker gebundener Verbindung, es tritt aber innerhalb 2 Wochen bei der Keimung in die maskirte Form ein. Bei den Eisenbacterien konnte Verf. das Eisen nie im Plasma, aber immer in der Scheide nachweisen und es wird daher die Hypothese Winogradzky's, dass das Plasma derselben Eisenoxydulsalze aufnehme und als Eisenoxyd wieder ausscheide, unwahrscheinlich. Das Interessante bei den Eisenbacterien liegt nach Verf. darin, dass deren Gallertscheide ein merkwürdiges Anziehungsvermögen für Eisenverbindungen besitzt. Was den Chlorophyllfarbstoff betrifft, so bewies Verf., entgegen der Meinung Hansen's und in Uebereinstimmung mit älteren Forschern, dass derselbe in völlig reinem Zustande eisenfrei ist. — Die Chlorose fand Verf. in Uebereinstimmung mit älteren Angaben durch Eisensalze heilbar; jedoch beim Albinismus, den panachirte Blätter zeigen, gelang dieses nicht, trotzdem maskirtes Eisen darin nachgewiesen werden konnte. Bei einem Pilze, dem Aspergillus niger zeigte schliesslich Verf., dass Eisen für seine Entwicklung unentbehrlich ist. Das Eisen hat somit im Pflanzenreich wohl noch eine andere Function als lediglich zur Chlorophyllbildung beizutragen.

Loew.

*O. Loew, über die Giftwirkung des Fluornatriums auf Pflanzenzellen. Münchener med. Wochenschr. 1892, pag. 587. Die Giftwirkung des Fluornatriums auf Säugethiere wurde in neuerer Zeit besonders von Tappeiner näher studirt. An niederen Pilzen hat Effront die Wirkung verfolgt und gefunden, dass schon 0,001% NaFl der Gährthätigkeit der Milchsäurebacillen entgegen-

wirkt. Es wurden nun auch chlorophyllführende Organismen geprüft und gefunden, dass sowohl Blätter von Wasserpflanzen, als auch verschiedene Fadenalgen, ferner Diatomeen nach 24 Stunden in einer 0,2 %igen Lösung von NaFl abgestorben waren. Offenbar hat das NaFl einen direct schädlichen Einfluss auf jedes Protoplasma, ungleich den oxalsauren Salzen, welche ja den niederen Pilzen nicht schaden, während NaFl stark antiseptisch wirkt. Loew.

*Adolf Mayer, über die Athmungsintensität der Schattenpflanzen. Landw. Versuchs-Stationen **40**, 203—216. Bei Pflanzen, welche unter schwacher Beleuchtung noch wachsen und dabei an Trockengewicht zunehmen (wobei unsere an volle Sonne gewöhnten landwirthschaftlichen Gewächse durch Verzehr ihrer eigenen Leibessubstanz zu Grunde gehen), muss offenbar das Verhältniss zwischen Reduction und Athmung ein anderes als bei den Culturgewächsen sein und zwar muss entweder die Reduction stärker oder die Athmung geringer sein oder beides zugleich stattfinden. Ersteres wird aus theoretischen Gründen wohl nicht stattfinden können, dagegen letzteres, wie auch die Experimente des Verf. darthaten. Roggenblätter zeigen etwa eine fünfmal so intensive Athmungsthätigkeit, (aus dem Sauerstoffverbrauch erschlossen) als Blätter von Vigelia vivipara. Aber auch die Athmungsintensitäten der Schattenpflanzen variirten unter sich sehr bedeutend, Begonia athmet ungefähr 10 mal so intensiv als Aspedistra, was wohl mit dem Unterschiede im Wassergehalte zusammenhängen mag. Wenn nun weniger Substanz dem Verbrauch unterliegt, so kann auch bei geringerer Production noch ein Ueberschuss an producirtem Athemmaterial bleiben. Das hat aber nicht nur eine allgemeine pflanzenphysiologische, sondern auch speciell eine beachtenswerthe agriculturchemische Bedeutung. Eigenschaften, welche die Voll-Lichtpflanzen characterisiren, wie z. B. der Austrocknung grossen Widerstand zu bieten, und welche diese besitzen, durch starke Cuticularisirung der Zellhäute, durch Besitz von die Verdampfung wirksam regulirenden Spaltöffnungen und dergl. sind den Schattenpflanzen verloren gegangen, so dass sie bei voller Besonnung Schaden erleiden. Bei der Schattenpflanze ist das langsame Wachsen eine nothwendige Folge des verlangsamten Stoffwechsels, der geringeren Lichtintensität, mit der sie sich zu begnügen gelernt hat. Loew.

*A. Mayer, über die Athmungsintensität von Schattenpflanzen. Ibid. **41**, 441—448. Forts. vom vorigen Artikel. Es wird hier an einheimischen Pflanzen (Oxalis rosea) die Richtigkeit desselben Gesetzes gezeigt. Loew.

*W. Detmer, Beobachtungen über die normale Athmung der Pflanzen. Bericht d. deutsch. botan. Gesellschaft **10**, 535—538.

Verf. bestimmte für verschiedene pflanzliche Objecte das Temperaturoptimum des Athmungsprocesses, indem er kohlensäurefreie Luft bei bestimmten Temperaturen über die Objecte leitete und die producirte CO_2 in titrirtem Barytwasser auffing. Clausen hatte gefunden, dass das Temperaturoptimum bei den Keimpflanzen von Lupinus und Triticum, sowie den Blüthen von Syringa bei 40° liegt. Verf. bestätigte dieses auch für die Blüthen von Taraxacum, während Viciakeimlinge und Abies-Sprosse bei 35° und Kartoffelknollen bei 45° in der Zeiteinheit die grösste Kohlensäuremenge produciren. Jenseits dieser Temperaturen nimmt die CO_2-Menge wieder ab bis zum Moment des Absterbens [J. Th. **20**, 350]. In einer weiteren Versuchsreihe wurde die Athmungsgrösse von Keimlingen von Lupinus luteus und Triticum vulgare bei sehr niederen Temperaturen bestimmt und dabei gefunden, dass 100 Grm. frische Keimlinge im Dunkeln pro Stunde CO_2 in Milligrammen producirten:

	Lupinenkeimlinge.	Weizenkeimlinge.
Bei — 2° C.	5,78	7,96
„ 0° „	7,27	10,14
„ + 5° „	13,86	18,78

Diese Zahlen sind das Mittel aus 5—8 Einzelbeobachtungen. Die Temperatur von 2° hatte den Keimlingen nicht geschadet, sie wuchsen nachher normalerweise weiter. — Schliesslich fand der Verf., dass Keimlinge, die einige Zeit auf 30° erwärmt waren, nachher bei 15° dieselbe Athmungsgrösse hatten, als vorher bei 15°, dass vorübergehendes Erwärmen also hier keinen Einfluss hat. Wurde jedoch auf 43° erwärmt, so zeigte sich nachher die Athmung geschwächt, da die Lupinenkeimlinge hierbei schon etwas geschädigt waren.

Loew.

*W. Detmer, Untersuchungen über die intramoleculare Athmung der Pflanzen. Ibid. **10**, 201—205. Die intramoleculare Athmung ist ebenso wie die normale noch bei 0° ziemlich ausgiebig; die ausgeschiedene CO_2 wächst mit der Temperatur, ist aber bei Weizen- und Lupinenkeimlingen stets geringer wie bei normaler Athmung. Das Verhältniss beider Athmungsarten ist aber für verschiedene Temperaturen kein constantes. Loew.

*B. Frank, über die auf den Gasaustausch bezüglichen Einrichtungen und Thätigkeiten der Wurzelknöllchen der Leguminosen. Ber. d. deutsch. botan. Gesellschaft **10**, 271—281.

*E. Crato, Gedanken über die Assimilation und die damit verbundene Sauerstoffausscheidung. Ibid. **10**, 250—255. Verf. nimmt zunächst an, dass sich eine Inosit artige Verbindung

im Chlorophyllkörper bilde und hieraus der Zucker. Diese neue Hypothese ist aus mehreren Gründen höchst unwahrscheinlich. Loew.

*J. Boehm, Respiration der Kartoffeln. Ber. d. d. botan. Ges. **10**, 200. Verf. bekämpft die Ansicht Müller-Thurgau's über das Süsswerden der Kartoffel bei 0° und die damit verbundene intensivere Athmung. Kartoffeln, welche bei 9—10° aufbewahrt wurden, athmen dann bei 22° intensiver, als solche, die bei Zimmertemperatur aufbewahrt wurden. Die Athmungsintensität der Kartoffel steigt sehr, wenn letztere mit Phytophtora infestans inficirt wird. Loew.

Landwirthschaftliches.

*Haselhoff, über Leinsamenkuchen und Mehl. Landwirth. Versuchs-Stat. **41**, 55—93. Diese Mittheilung ist die erste einer längeren Reihe von Untersuchungen über die Futtermittel des Handels, veranlasst 1890 auf Grund der Beschlüsse, welche von Mitgliedern deutscher Versuchs-Stationen gefasst worden sind. Die ganze Reihe dieser Arbeiten wird später auch in Buchform erscheinen. Der obigen Mittheilung von Haselhoff schliesst sich eine zweite über den gleichen Gegenstand von J. van Pesch an. Loew.

*E. Schulze, über die stickstofffreien Bestandtheile der vegetabilischen Futtermittel. Landw. Jahrb. **21**, 79—105. Nachtrag dazu pag. 341. Verf. gibt eine kritische Beleuchtung der bisher üblichen Futterstoffanalyse, deren grosse Mängel besonders darin liegen, dass unter dem Ausdruck: „Stickstofffreie Extractstoffe" und „Rohfaser" Stoffe von hohem und geringem Werth zusammengeworfen werden. Verf. verlangt schärfere Präcisirung, die Unterscheidung der in den pflanzlichen Zellmembranen enthaltenen verschiedenen Kohlehydrate, sowie die Trennung des Cellulosenbegriffs von dem Begriff Holzfaser. Der Name Cellulose soll nur demjenigen Bestandtheil der Holzfaser bleiben, welcher sehr widerstandsfähig gegen stark verdünnte Mineralsäuren und gegen Alkalien sind. Ferner schlägt Verf. vor, das Lecithin separat zu bestimmen, nach der von ihm befolgten vollkommeneren Methode [J. Th. **21**, 27] und zum gefundenen Fett zu addiren. Die Vorschläge des Verf. verdienen gewiss die vollste Berücksichtigung. Loew.

*L. Hittner, über ein einfaches Verfahren, Verfälschungen von Erdnusskuchen annähernd quantitativ zu bestimmen. Landw. Versuchsstat. **40**, 351—356. Dieses Verfahren gründet sich darauf, dass Erdnusskuchen reich an Stärkemehl sind, während die zu deren Verfälschung benützten Mittel (Sesammehl, Mohnkuchen, Palmkernmehl, Reisspelzen etc.) stärkefrei sind. Man befeuchtet eine gewogene Menge des fraglichen Mehles mit alcoholischer Jodlösung.

hierauf mit Wasser und breitet die Masse auf einen Teller aus. Die gelbgefärbten Theilchen sucht man aus, und wägt sie nach dem Trocknen, die blaugefärbten bleiben zurück und entsprechen dem Erdnussmehl. Loew.

*Loges, über Kleiefälschungen. Centralbl. f. Agric. 1892, 29 bis 31. Sehr häufig wird die Kleie mit Kornausputz, aus Unkrautsämereien bestehend, verfälscht. Verf. fand pro Centner Kleie 246000 Unkrautsamen = 31,17 % Kornausputz. Die Gefahr der Verunkrautung der Felder wird hierdurch eine sehr bedrohliche, besonders der Kleefelder. Auch Verfälschungen mit feingemahlenen Hirseschalen (bis zu 20 %) kamen dem Verf. vor. Loew.

*F. Albert, Untersuchungen über Grünpressfutter. Centralbl. f. Agr.-Chem. 1892, 592—599. Drei Erscheinungen kommen bei Herstellung des Pressfutters wesentlich in Betracht, die Thätigkeit der lebenden Pflanzenzellen, die Wirksamkeit niederer Pilze und die Oxydationsvorgänge in den abgestorbenen Pflanzen. Sorgfältige Temperaturmessungen sind nöthig, die Temperatursteigung sollte zur Abtödtung der Buttersäurebacterien 70° C. erreichen. Die Untersuchung des Grünpressfutters ergab, dass in Folge der Selbsterhitzung, des Absterbens der Pflanzen und der Pressung Flüssigkeit abläuft, welche durch Fäulniss die Luft verpestet und einen nicht geringen Stoffverlust mit sich bringt. Ein Liter der ablaufenden Flüssigkeit enthielt nach König bei Lupinen: Organische Substanz 8,25 Grm., Gesammt-N 1,41 Grm., Kali 3,93 Grm., Phosphorsäure 0,53 Grm. Vorsicht ist beim Melken der Kühe geboten, welche mit Pressfutter gefüttert werden, da aus dem letzteren zahllose Bacterien in die Milch gelangen. Nach Verf. muss ein ungünstiges Urtheil über das Grünpressfutter gefällt werden. Loew.

*S. Gabriel, Rohfaserbestimmung. Zeitschr. f. physiol. Chem. **16**, 370—386. Es wird hier nachgewiesen, dass die von König angegebene Methode (Erhitzen mit Glycerin auf 210°) ungenau ist und dass ein besseres Resultat erreicht wird, wenn man mit kalihaltigem Glycerin auf 180° erhitzt (33 Grm. KOH in 1 Liter Glycerin). Die Methode ist der bisher gebräuchlichen Weender-Methode mindestens ebenbürtig. Loew.

*Stromer und Stift, Zusammensetzung und Nährwerth der Knollen von Stachys tuberifera. Mittheil. d. chem. techn. Versuchsstat. d. Centralvereines f. Rübenzuckerind. i. d. österr.-ungar. Monarchie, **31**. Band; referirt Berl. Ber. **25**, Referatb. 386.

*A. v. Planta und E. Schulze, über einige Bestandtheile von Stachys tuberifera. Landw. Versuchsstat. **40**, 277—299.

*A. Stutzer, Untersuchungen über getrocknete Biertreber. Ibid. 311—317. Verf. schliesst aus seinen Versuchen, dass durch das

Auspressen der Treber vor dem Trocknen ein Theil der Proteïnstoffe, des Gummis und der Aschenbestandtheile verloren gehen und deshalb die getrockneten Treber einen geringeren Nährwerth besitzen; auch die Verdaulichkeit der Proteïnstoffe nimmt durch den Trockenprocess ab. Loew.

*A. Stutzer, Analysen von gesundem und krankem Zuckerrohr. Landw. Versuchsstat. **40**, 325—329. Die Sereh-Krankheit des Zuckerrohrs ist nach Verf. jedenfalls die Folge einer jahrelang fortgesetzten einseitigen Düngung mit Erdnusskuchen mit ca. 5% N und kaum je 1% Phosphorsäure und Kali. Bei Mangel des Bodens an Kali und Kalk kann dann eine Erkrankung des Zuckerrohrs nicht überraschen. Loew.

*Wilh. Keim, Studien über die chemischen Vorgänge bei der Entwicklung und Reife der Kirschfrucht. Ing.-Diss. Erlangen 1891.

*E. Hotter, über die Vorgänge bei der Nachreife von Weizen. Landw. Versuchsstat. **40**, 356—364. Viele Samen können direct nach dem Reifen keimen, andere aber müssen eine längere Ruheperiode — das Nachreifen — durchmachen. Von Weizenkörnern sind nach dem Reifen nur etwa 2/3 der Körner keimfähig, nach mehrwöchentlichem Lagern aber fast alle. Verf. fand, dass Luftabschluss das Eintreten der Keimfähigkeit verlangsamt, während eine Temperatur von 40° befördernd wirkt; ferner, dass die Menge der im Wasser löslichen Eiweissstoffe und der Rohdiastase beim Nachreifungsprocess der Weizenkörner steigt. Durch eine Vermehrung der Diastase aber wird die Nutzbarmachung des Stärkemehls für die Entwicklung des Embryos befördert. Auf diese Weise erklärt sich am einfachsten der Einfluss der Nachreife. Samen mit genügenden Diastasemengen bedürfen der „Nachreife“ nicht. Loew.

*P. Kulisch, Untersuchungen über das Nachreifen der Aepfel. Landw. Jahrb. **21**, 871—887. Es findet eine allmähliche Zuckerbildung bei denjenigen Aepfeln statt, welche unreif und stärkemehlhaltig geerntet wurden, gleichzeitig nimmt die Säuremenge und der Wassergehalt ab. Loew.

330. E. Wolff und J. Eisenlohr, Wiesengras und Pressfutter.

*Th. Dietrich und J. Koenig, Zusammensetzung und Verdaulichkeit der Futtermittel. Zweite Auflage, in 2 Bänden. Verlag von Julius Springer, Berlin. Diese Auflage des vortrefflichen Werkes ist bedeutend vermehrt und vollständig umgearbeitet worden; Anordnung und Verarbeitung des Materials verdienen alle Anerkennung. Der I. Theil handelt hauptsächlich von der Zusammensetzung der Futtermittel, der II. Theil von der Verdaulichkeit derselben unter verschiedenen Umständen, der Bestimmung des

Verdauungscoëfficienten, Futtergeldwerthe der Futtermittel und Gehalt der Futtermittel an Eiweiss- und Nichteiweissstoff, sowie Verhalten der Stickstoffsubstanz bei künstlicher Verdauung. Loew.

*S. Gabriel, Fütterungsversuche mit entbitterten Lupinen. Journal f. Landwirthsch. **40**, 23—46. Da die Bitterstoffe in den Lupinen in Form von in Wasser löslichen organisch-sauren Salzen vorhanden sind, so kann eine Entbitterung leicht durch Extraction der zerkleinerten Samen mit heissem Wasser erzielt werden. Die beim Entbittern stattfindenden Substanzverluste betreffen hauptsächlich die „stickstofffreien Extractstoffe" und betragen nahe 20 % der Lupinen-Trockensubstanz. Bei Versuchen an Schafen constatirte Verf., dass manche Thiere auch die entbitterten Lupinen nicht fressen wollen. Verf. stellte an einem ausgewachsenen Hammel den Eiweissumsatz bei Fütterung mit entbitterten und nichtentbitterten Lupinen fest, wobei Heu beigemischt wurde. Der Entbitterungsprocess wurde theils nach der Methode von Kellner, theils nach Solstien und theils nach Selling vorgenommen. Die gegebene Mischung betrug 1000 Grm. Heu, 250 Grm. Lupinen, 8 Grm. Kochsalz. Von entbitterten Lupinen wurde so viel gegeben, als 250 Grm. ursprünglichen Lupinen entsprach. Die in üblicher Weise bestimmten Verdauungscoëfficienten entschieden zu Gunsten der Entbitterung und zwar des Entbitterungsverfahrens von Kellner, denn hier stieg der Verdauungscoëfficient der organischen Substanz von 84,19 der ursprünglichen Lupinen bis auf 88,15. Loew.

*H. Hucho, das Kanalinselvieh (Jerseys und Guernseys) und seine Bedeutung für die deutsche Rindviehzucht. Landw. Jahrb. **21**, 703—791.

*Düsing, über die Regulirung des Geschlechsverhältnisses bei Pferden. Ibid. **21**, 277—281.

*A. Krämer, die staatlichen Maassregeln zur Förderung der Rindviehzucht in der Schweiz. Ibid. **21**, 211—263.

*Schiller-Tietz, der Einfluss des Lichts auf die thierische Haut. Centralbl. f. Agric. 1892, pag. 658. Das Licht steigert die Kohlensäureausscheidung und fördert das Gedeihen und Wachsthum der Thiere; Mangel an Licht ist Ursache von Erkrankungen. Das Licht soll auch das Wachsthum der Horngebilde steigern und die Haut unempfindlicher machen. Manche Ansichten des Verf. werden wohl kaum auf Zustimmung rechnen können. Loew.

*Edler und Liebscher, über die Wirkung von Korn- und Aehrengewicht des Saatgutes auf die Nachzucht. Journal f. Landw. **40**, 47—85.

331. C. Kornauth und A. Arche, Untersuchungen über den Stoffwechsel des Schweines bei Fütterung mit Konrade.

*E. Pott, Maisfütterung der Pferde. Centralbl. f. Agric. 1892, 588—590. Die Ansicht, dass Mais kein geeignetes Futter für Pferde sei, ist nur richtig für Pferde von schneller Gangart. Zug- und Arbeitspferde können allmählich an die ausschliessliche Fütterung mit Maisschrot gewöhnt werden. Zusatz von 100—200 Grm. Leinkuchen soll die anfängliche Gefahr der Verdauungsstörungen beseitigen. Die Zusammensetzung der nackten Maiskolben ist im Durchschnitt folgende: Trockensubstanz 87,8, Rohproteïn 2,9, Rohfett 0,8. stickstofffreie Extractstoffe 45,3, Rohfaser 36,9, Asche 1,9 %. Der Nährwerth entspricht dem von Gerstenstroh mittlerer Qualität. Das Schrot der ganzen Kolben (Spindel + Körner) dagegen zeigte folgende durschschnittliche Zusammensetzung: Trockensubstanz 87,1, Rohproteïn 8,0, Rohfett 3,8. stickstofffreie Extractstoffe 66,8, Rohfaser 7,0, Asche 1,5. Durch Zusatz eines stickstoffreicheren Kraftfutters bildet das Schrot eines der besten Ersatzmittel für die theure Hafer-Häcksel-Heuration. Loew.

*Ramm, Bericht über die in Poppelsdorf ausgestellten Reisigfütterungsversuche. Landw. Jahrb. 21, 149—175. Buchenreisig kann, wenn feingemahlen, zur Fütterung von Milchkühen mit Vortheil verwendet werden. Es konnten bis 39 % der Gesammttrockensubstanz der Ration in Form von Reisigfutter gereicht werden. Diese Holzfütterung hat jedoch nur da practische Bedeutung, wo bedeutende Mengen von Futterreisig abfallen. Eine Probe Reisig gab in der Trockensubstanz: Verdauliches Proteïn 0,84 %, Rohfett 1,92 %, Rohfaser 43,97 %, Rohasche 2,56 %, stickstofffreie Extractstoffe 46,98 %. (Ein grosser Theil der stickstofffreien Extractstoffe kann aus Holzgummi bestanden haben. D. Ref.) Loew.

*Salisch-Postel, Reisigfütterung. Centralbl. f. Agric. 1892. 26—28. Zur Verwendung kamen Zweigspitzen bis zu 1 Cm. Stärke von Buche, Aspe, Eiche und Birke. Eine aus gleichen Theilen bestehende gut durchgeweichte Probe dieser Reisigsorten ergab einen Gehalt von 4,68 % Proteïn. Nach Ansicht des Verf. kann Reisig sogar gutes Haferstroh ersetzen, dagegen ist es zum Ersatz von Heu nicht reich genug an Proteïn. Zum Versuche dienten 4 noch ziemlich neumelkende Kühe, eine tragende Kalbe und ein Kuhkalb. Anfangs wurde das Reisigfutter gerne genommen, später aber zeigten die jüngeren Stücke keine so grosse Vorliebe mehr für dasselbe, wahrscheinlich, weil das Futter rauh, fast stachlich sich anfühlte. Bei den älteren Kühen, welche das Reisig gerne frassen, betrug die Gewichtszunahme 45 Pfund mehr als bei den Controlkühen, auch in der Milchergiebigkeit waren jene diesen überlegen. — Auch Pferde und Schafe nehmen das Reisigfutter gerne. Man thut besser Reisig zu füttern und Stroh einzustreuen als umgekehrt. Die Menge Reisig.

welche ein selbst mässiger Forst liefern kann, ist eine sehr erhebliche; ja eine Weissbuchenhecke von 100 Meter Länge lieferte jährlich beim Beschneiden einen Centner. Das Holzfutter kann somit nicht nur der Jagd, sondern auch der Wirthschaft erhebliche Dienste leisten. Loew.

*M. Wilkens, Fütterungsversuche auf nordamerikanischen Versuchs-Stationen. Journ. f. Landwirthsch. **40**, 185—212. Die Vereinigten Staaten besassen am Ende des Jahres 1891 55 Versuchsstationen. Dieselben publiciren theils „Bulletins" theils Jahresberichte und bringen — neben zahlreichen analytisch-chemischen Arbeiten, betreffend Untersuchungen von Nahrungs- und Futtermitteln — auch viele Fütterungsversuche an Thieren. Wir citiren die Titel einiger solcher Artikel: Aus der Station in Alabama veröffentlicht T. Lupton einen Versuch über die Wirkungen von Fütterung mit Baumwollsamen auf die Butter der Kühe. (Die Resultate sind etwas wiedersprechend.) Aus der Station von Arkansas wurde ein Fütterungsversuch mit Baumwollensamenmehl an 11 Ochsen beschrieben. (Nachtheilige Wirkungen wurden nicht beobachtet.) Aus den Stationen von Illinois und Jowa werden Fütterungsversuche an Schweinen und Kälbern, aus Maine und Mississippi solche an Fohlen und Milchkühen, aus Michigan an Ochsen verschiedener Zucht, aus New-York an legenden Hennen, aus Ontario (Canada) solche an geschorenen und ungeschorenen Lämmern im Winter, publicirt. Loew.

332. Th. Pfeiffer und G. Kalb, über den Eiweissansatz bei der Mast ausgewachsener Thiere, sowie über einige sich hieran anknüpfende Fragen.

333. S. Gabriel, Versuche über die Wirkung einer plötzlichen Entziehung, bezw. Vermehrung des Futtereiweisses auf den Stickstoffumsatz des Pflanzenfressers.

334. H. Weiske, über den Einfluss des vermehrten oder verminderten Futterconsums, sowie der dem Futter beigegebenen Salze auf die Verdauung und Resorption der Nahrungsstoffe.

335. H. Weiske, über die Verdaulichkeit des Futters (Heu, Hafer) unter verschiedenen Umständen und bei verschiedenen Thieren.

336. A. Stutzer, Untersuchungen über die Einwirkung von stark verdünnter Salzsäure, sowie von Pepsin und Salzsäure auf das verdauliche Eiweiss verschiedener Futterstoffe und Nahrungsmittel.

337. A. Stutzer, wird rohes Rindfleisch schneller verdaut als gekochtes?

---

299. **O. Loew: Ueber die Giftwirkung der Oxalsäure und ihrer Salze**[1]). Das Studium der Giftwirkung von Oxalaten hat wiederholt die Forscher beschäftigt, aber immer dienten lediglich Wirbelthiere zu den Versuchen. An niederstehenden Thieren und Pflanzen wurden noch keine Beobachtungen unter Verfolgung der Vergiftungssymptome angestellt. Es wurde nun gefunden, dass in 0,5 $^0/_0$igen Lösungen von neutralem Kalium- oder Natriumoxalat Asseln, Copepoden und Rotatorien in 30—50 Minuten sterben, dann folgen Egel und Planarien, hierauf Insectenlarven und Ostracoden, während nach 24 Stunden noch leben: Wasserkäfer, Wassermilben und einzelne Nematoden. In einem Controlversuch mit neutralem weinsaurem Kali lebten fast alle jene Organismen noch nach 24 Stunden, viele noch nach mehreren Tagen. In einer 0,1 $^0/_0$igen Lösung neutralen oxalsauren Kalis starben Asseln, Copepoden und Rotatorien nach 3—4 Stunden, andere Thiere lebten wesentlich länger. Sehr empfindlich gegen freie Oxalsäure sind die Essigälchen (Rhabditis aceti), welche doch an 3—4 $^0/_0$ige Essigsäure angepasst haben, aber eine 0,2 $^0/_0$ige Oxalsäure nicht vertragen. Infusorien, Flagellaten und Diatomeen findet man nach 15 Stunden in einer 0,5 $^0/_0$igen Lösung von neutralem oxalsaurem Kali oder Natron todt, dagegen in weinsaurem Kali oder Natron bei gleicher Concentration dieser Lösungen noch lebend. Der Giftcharakter der Oxalate nimmt auffallend rasch bei zunehmender Verdünnung ab, eine 0,1 $^0/_0$ige Lösung ist für die obengenannten einzelligen Organismen nicht mehr giftig. Verschiedene Fadenalgen starben binnen 24 Stunden in einer 0,5 $^0/_0$igen Lösung oxalsauren Kalis, Blätter verschiedener Wasserpflanzen binnen 36 Stunden in einer 1 $^0/_0$igen. Für Spross-, Schimmel- und Spaltpilze sind Oxalate u n g i f t i g; selbst in einer 4 $^0/_0$igen Oxalatlösung vermag Hefe Zucker zu vergähren. — Verf. schliesst aus seinen Beobachtungen am Zellkern der Spirogyren und der Zwiebel, dass Calciumverbindungen sich an der Organisation des Zellkerns betheiligen (mit Ausnahme der niederen Pilze). Ob dieser Schluss auch für Thiere Berechtigung hat, muss weiter geprüft werden. Loew.

---

[1]) Münchener med. Wochenschr. 1892, 570—576.

300. **F. Mareš: Zur Theorie der Harnsäurebildung im Säugethierorganismus**[1]. 301. **J. Horbaczewski: Zur Theorie der Harnsäurebildung im Säugethierorganismus**[2]. Ad 300. M. erinnert in Anbetracht der Arbeit von Horbaczewski [J. Th. 21, 179) an seine eigene frühere Abhandlung über die Bildung der Harnsäure im Organismus [J. Th. 18, 112]; in derselben wurde die Theorie entwickelt, dass die Harnsäure ein Product des Stoffwechsels der Zellen ist, jenes chemischen Processes, der die Grundlage der Thätigkeit der Zellen bildet. Infolge des Prioritätsanspruches, den M. erhob, machte Horbaczewski geltend, dass seine Theorie gerade das Gegentheil ausdrücke, indem sie behauptet, dass die Harnsäure beim Zerfall oder Absterben der Zellen, namentlich der Leucocyten entstehe, wobei das Nucleïn frei werde und weiter zerfallen müsse, damit die Muttersubstanz der Harnsäure frei werde. — Verf. kritisirt die Versuche von Horbaczewski; es ginge aus den Fütterungsversuchen mit Nucleïn keineswegs hervor, dass das Nucleïn in vivo die Muttersubstanz der Harnsäure bildet, ebenso hält M. den Parallelismus zwischen Leucocyten- und Harnsäuremenge für eine Hypothese. Doch auch dies zugegeben, liege näher, zu sagen, die Harnsäurevermehrung gehe einher mit der Bildung der Leucocyten als mit deren Zerfall, da noch der Beweis ausständig ist, dass bei der Vermehrung der Leucocyten auch ein vermehrter Zerfall stattfinde. Die Ansicht des Verf. lässt sich kurz in die Worte kleiden: „Die Harnsäure ist ein Product des Stoffwechsels in den lebenden Körperzellen, wobei namentlich die Nucleïne der Zellkerne betheiligt sind." Ad 301. Um den Sachverhalt sicherzustellen, muss vor Allem constatirt werden, wie die beiden Theorien, um die es sich handelt, lauten. Mareš veröffentlichte eine Abhandlung über den Ursprung der Harnsäure im Jahre 1887 [Sborník lékarsky II, 1, J. Th. 18, 112], in welcher die Anschauung vertreten wird, dass die Harnsäure ein Product der molecularen Veränderungen des Zellprotoplasmas ist. In einer zweiten Arbeit (Ebenda II, 263), in welcher der Einfluss reichlichen Wassertrinkens auf die Harnsäureausscheidung besprochen wird, sind noch einige Angaben über diese Harnsäurebildung im Protoplasma enthalten. Hier heisst es, dass durch eine reichliche, plötzliche Wasserzufuhr das Protoplasma sozusagen „betäubt" wird, z. Th. vielleicht ganz abstirbt. Aus den stickstoffhaltigen Stoffen des abgestorbenen Protoplasmas bildet sich Harnstoff, während das „betäubte" Protoplasma viel schwächere moleculare Veränderungen zeigen wird, aus welchem Grunde nach reichlicher Wasserzufuhr eine Verminderung der ausgeschiedenen Harnsäuremenge auftreten muss. — Auf Grund zahlreicher Beobachtungen gelangte H. zur Anschauung, dass die Harnsäure ein Zerfallsproduct nucleïnhaltiger Gewebsbestandtheile ist [J. Th. 21, 179]. M. publicirte nun [Casopis cesk. lékaru 1891, No. 49] einen Artikel, in welchem

---

[1]) Monatsh. f. Chemie 13, 101—110. — [2]) Wiesbaden, J. F. Bergmann 1892, 19 pag.

behauptet wird, dass das Resultat seiner Arbeit mit dem des Verf.'s vollkommen übereinstimmt, nämlich dass die Harnsäure ein Zerfallsproduct der Körpergewebe ist. M. hat ferner den Vorwurf erhoben, dass seine Arbeit verschwiegen wurde und unterzog zugleich die Hypothese H.'s einer Kritik. In derselben wird nichts Thatsächliches vorgebracht, sondern die Begründung der Hypothese wird in einer Weise ausgelegt, dass das Wichtigste entweder gar nicht, oder nur als nebensächlich angeführt, während das weniger Wichtige, was für sich allein die Hypothese nicht begründen kann, aber derselben doch nicht widerspricht, als die angebliche Hauptstütze derselben angeführt und dann die ganze Hypothese als unberechtigt erklärt wird. Die Hypothese des Verf.'s gründet sich auf folgende Thatsachen: Beim Zerfalle nucleïnhaltiger Körpergewebe ausserhalb des Körpers, der durch einen geringen Grad von Fäulniss oder durch siedendes Wasser bewerkstelligt wird, werden Producte abgespalten, die Harnsäure liefern. Eine Thatsache ist ferner, dass auch im Organismus nucleïnhaltige Elemente zerfallen — man ist daher berechtigt, anzunehmen, dass auch bei diesem Zerfalle im Organismus Harnsäure entsteht. In der Norm zerfallen im Körper hauptsächlich nur Leucocyten — es wird daher die Annahme gemacht, dass in der Norm die Harnsäure hauptsächlich nur aus den zerfallenden Leucocyten entsteht. Die Thatsache, dass bei der Leukämie, bei welcher weisse Blutkörperchen massenhaft zerfallen, die Harnsäureausscheidung constant bedeutend vermehrt ist, bestätigt diese Annahme. Die weitere Thatsache, dass das Chinin, welches die Production und den Zerfall der Leucocyten hemmt, auch die Harnsäurebildung herabsetzt, bestätigt wieder diese Annahme. Die weitere Thatsache, dass bei Ermangelung einer Verdauungsleucocytose eine Vermehrung der Harnsäureausscheidung auch nach Fleischgenuss in derselben Weise nicht auftritt wie bei Leuten, die eine Verdauungsleucocytose aufweisen, stützt auch diese Annahme. In vielen pathologischen Zuständen, wie Fieber, Inanition, Phosphorvergiftung, Cachexien u. s. w., zerfallen auch nucleïnhaltige Körpergewebe — man ist daher berechtigt, anzunehmen, dass in diesen Fällen aus den Zerfallproducten auch dieser Elemente Harnsäure entsteht. Die Thatsache, dass in allen diesen Fällen die Harnsäurebildung vermehrt ist, bestätigt die obige Annahme. — Durch die erwähnten Thatsachen allein ist die aufgestellte Hypothese begründet. Alles das erwähnt aber M. in seiner Abhandlung gar nicht und befasst sich nur mit Versuchsergebnissen, die für sich allein die Hypothese nicht begründen können, die er aber als Hauptgrundlage derselben proclamirt. Um die Hypothese weiter zu begründen, wurden Versuche angestellt, ob aus dem in den Organismus eingeführten Nucleïn Harnsäure entsteht. Diese Versuche ergaben zwar eine vermehrte Harnsäureausscheidung — weitere Versuche zeigten aber, dass das Nucleïn eine Leucocytose hervorruft und aus diesem Grunde wurde besonders hervorgehoben, dass aus diesen Versuchen nicht geschlossen werden kann, dass das Nucleïn, welches man in den Körper

einführt, direct Harnsäure liefert — diese letztere könnte auch von Leucocyten herstammen. Wenn auch diese Versuche mit Einverleibung des Nucleïns in den Organismus kein unzweideutiges Resultat ergeben haben, so ist doch klar, dass dieselben der Hypothese gar nicht widersprechen, sondern sich mit derselben im besten Einklange befinden. Eine Reihe von Beobachtungen betrifft das Verhältniss des Leucocytengehaltes des Blutes und der ausgeschiedenen Harnsäuremenge. Diesbezüglich ergaben alle Beobachtungen, dass in allen Fällen, wenn der Leucocytengehalt des Blutes steigt auch die Harnsäureausscheidung steigt. M. stellt nun darüber Betrachtungen an, und kommt schliesslich auf Grund derselben zu der Behauptung, dass der Parallelismus zwischen der Leucocytenmenge des Blutes und der ausgeschiedenen Harnsäuremenge nicht nachgewiesen wurde und vorläufig überhaupt nicht nachweisbar ist. Wenn in der Norm ausser den Leucocyten auch Epithelien zu Grunde gehen, aus denen Harnsäure entstehen kann, so ändert das an der Sache doch gar nichts. Diesen Umstand hat Verf. übrigens hervorgehoben und gemeint, dass die Leucocyten des Blutes hauptsächlich das Material zur Harnsäurebildung liefern, da die Menge der in der Norm zerfallenden anderen Gewebselemente nach unseren jetzigen Kenntnissen nur unbedeutend sein muss. Sollte es sich erweisen, dass auch in der Norm andere Gewebselemente in reichlicherem Maasse zerfallen, so wäre das für die Hypothese doch von keinem Nachtheil. Die in Rede stehende Thatsache, dass mehr Harnsäure ausgeschieden wird, wenn der Leucocytengehalt des Blutes steigt, kann, wie M. hervorhebt, und was übrigens selbstverständlich ist, auf verschiedene Weise erklärt werden. Jener Parallelismus muss vor Allem auch kein direct causaler sein. Besteht jedoch diese Causalität, so kann die Thatsache selbst auf verschiendene Weise erklärt werden. Wenn M. meint, dass es wahrscheinlicher ist, dass die vermehrte Harnsäure als „Nebenproduct" der Leucocytenbildung auftritt, als die vom Verf. gegebene Deutung, dass dieselbe ein Zerfallsproduct dieser in reichlicherem Maasse gebildeten und dann zu Grunde gegangenen Elemente repräsentirt, so kann nur bemerkt werden, dass für die Zulässigkeit dieser Annahme nicht die geringsten Anhaltspunkte bekannt sind. Des Verf.'s Annahme beruht darauf, dass die in grösserer Menge gebildeten Leucocyten in wenigen Stunden nach dem Auftreten der Leucocytose aus dem Blute wieder verschwinden, indem dieselben zerfallen, und dieser Zerfall kann auch ebenso wie deren Bildung durch Zählung sicher gestellt werden. Da man weiss, dass beim Zerfalle nucleïnhaltiger Elemente ausserhalb des Körpers Harnsäure entsteht, so ist es zulässig, die Harnsäurebildung von diesem Zerfalle herzuleiten. Nun können mehr Leucocyten dem Zerfalle dann anheimfallen, wenn mehr gebildet werden, während bei einem geringen Leucocytenbestande des Blutes dieselben auch nur in geringer Menge zerfallen könnten. Es ist daher die Meinung nicht ungerechtfertigt, dass bei einem grösseren Leucocytengehalte des Blutes auch mehr Leucocyten dem Zerfalle

anheimfallen werden und daher auch mehr Harnsäure gebildet werden wird. Der weitere Einwand M.'s ist, „das die einzige thatsächliche Grundlage der Theorie", dass nämlich bei der Fäulniss nucleïnhaltiger Gewebe Harnsäure entsteht, physiologisch auch nicht verwertbar ist. Zunächst muss bemerkt werden, dass die Behauptung M.'s, dass der Fäulnissversuch die einzige thatsächliche Grundlage der Theorie sei, der Wahrheit nicht entspricht. M. hat die übrigen und zwar wichtigsten Thatsachen einfach nicht angeführt, wie oben erwähnt wurde. Der Fäulnissversuch ist nach der Meinung M.'s aus dem Grunde nicht verwerthbar, weil für die Bildungsweise der Harnsäure im Thierkörper aus Nucleïn „es an der Fäulniss fehlt," ebenso wie für die Bildungsweise derselben aus Harnstoff und Glycocoll es im Körper an der „erforderlichen Hitze" fehlt. Dazu muss Folgendes bemerkt werden: Ebenso wie v. Knieriem noch im Jahre 1877 die Harnsäurebildung im Organismus der Vögel aus Glycocoll constatiren konnte, ohne dass die Vögel auf die erforderliche Hitze gebracht werden müssten, und ebenso wie die Synthese der Hippursäure aus Glycocoll und Benzoësäure, die der Chemiker nur durch hohe Temperatur bewerkstelligen kann, nicht nur durch den ganzen Organismus, oder durch eine intacte Niere, sondern sogar durch einen Organbrei bei gewöhnlicher Temperatur vollbracht wird, ebenso steht der Annahme der der Fäulniss analogen Processe im Organismus gar Nichts im Wege, da die Fäulniss in der Hauptsache ein hydrolytischer Process ist und solche Processe im Organismus vor sich gehen. Es ist eine Thatsache, dass im Organismus ebensolche Spaltungen, wie durch Fäulniss zu Stande kommen und man ist daher berechtigt, an die Möglichkeit einer ähnlichen Spaltung des Nucleïns im Organismus wie derjenigen durch Fäulniss zu denken. Schliesslich sei hier noch bemerkt, dass weitere Versuche, die mitgetheilt werden sollen, ergaben, dass aus frischen thierischen Organen auch durch Einwirkung von Salzlösungen, ja durch Wasser, ebenso wie durch Fäulniss Körper erhalten werden können, die Harnsäure liefern. Diese Versuchsbedingungen dürften auch denjenigen, der der Fäulniss analoge Processe im Thierkörper für unmöglich hält, so ziemlich genügen. Im Anschlusse noch eine Bemerkung über den Umstand, warum nach des Verf.'s Hypothese angenommen wird, dass die Harnsäure ein Zerfallsproduct nucleïnhaltiger Elemente ist, weil M. die Sache so darstellt, als wäre diese Annahme gar nicht nothwendig und willkürlich. Vor Allem ergaben Versuche ausserhalb des Körpers, dass man frische Organe (Milzpulpa) mit frischem Blute durch mehrere Stunden auf Bruttemperatur erwärmen kann, ohne dass sich Harnsäure bildet. Sobald aber dieses Gemisch zu faulen anfängt, bildet sich dieselbe. Blut und Blutserum sind nach den jetzigen Erfahrungen Menstrua, in welchen Gewebselemente durch längere Zeit intact, ja sogar am Leben erhalten werden können. Unter diesen Umständen bildet sich aber keine Harnsäure. Wirkt die Fäulniss, siedendes Wasser (oder Salzlösungen oder nur viel Wasser) ein, so können aus den Organen Körper

erhalten werden, die Harnsäure liefern. Dabei zerfallen aber die Gewebselemente. Harnsäure bildet sich demnach ausserhalb des Körpers nur dann, wenn die Gewebselemente zerfallen. Als Bedingung für die Harnsäurebildung im Organismus musste ein Zerfall der Gewebselemente nothwendiger Weise auch angenommen werden, und zwar nicht nur auf Grund der erwähnten Versuche ausserhalb des Körpers, sondern auch in Anbetracht des Umstandes, dass es gar nicht möglich ist, die bedeutende Vermehrung der Harnsäureausscheidung in vielen pathologischen Fällen, von denen früher die Rede war, anders zu erklären. Alle diese Processe gehen mit einem Zerfalle der Gewebselemente einher — es stimmen somit diese Bedingungen, unter welchen vermehrte Harnsäurebildung im Körper stattfindet, mit den Versuchsbedingungen ausserhalb des Körpers überein. Verf. wendet sich nun zur Besprechung der Theorie von M. und der von M. gemachten Prioritätsansprüche; in Kürze resumirt, ergibt sich Folgendes: 1. Die Theorie von M. ist vor Allem nicht neu. 2. Das wichtigste thatsächlichste Ergebniss der Versuche M.'s: Verhältnissmässige Unabhängigkeit der Harnsäurebildung von der Nahrung, ist auch nicht neu. 3. Die besagte Theorie ist so allgemein, dass durch dieselbe keine bestimmten neuen Anhaltspunkte für die Erkenntniss der Harnsäurebildung im Organismus erwachsen, und erscheint diese Theorie durch die schon früher ausgebildete Anschauung, dass die Harnsäure aus den in den Zellen enthaltenen Xanthinbasen oder aus dem Nucleïn entsteht, bereits überholt. 4. Diese Theorie ist unzulänglich. Es gebührt demnach die Priorität der Idee, dass die Harnsäure nicht direct aus Eisweiss entsteht, dass ihre Bildung von der Nahrung verhältnissmässig unabhängig ist, dass sie ein Product der Zellen ist, dass sie aus dem in den Zellen enthaltenen Nucleïn entsteht, ebenso M. wie dem Verf. Andreasch.

302. **J. Horbaczewski: Zur Kenntniss der Nucleïnwirkung.** (Vorläuf. Mitth.)[1] Mit Rücksicht auf den Umstand, dass das Nucleïn (aus Milzpulpa vom Kalb), ähnlich wie einige Gifte eine Leucocytose hervorruft [J. Th. **21**, 179], wurde nach vorheriger Sicherstellung durch Versuche an gesunden Thieren und Menschen, dass dasselbe ungiftig ist untersucht, ob demselben nicht »fibrogene« Eigenschaften zukommen, da dasselbe auf Gewebe, die in Entzündung begriffen sind — vermöge der die Leucocytenproduction steigernden Eigenschaften — einen Einfluss ausüben könnte. Es zeigte sich in der That, dass das Nucleïn Lupuskranken innerlich zu 0,5—3 Grm. pro die gereicht, in den meisten Fällen eine Steigerung der localen Entzündung und eine allgemeine Reaction mit Körpertemperatursteige-

[1]) Allg. Wiener med. Zeitung 1892.

rung, ähnlich wie Tuberculin, jedoch im schwächeren Grade hervorrief. Auch Gewebe, die in chronischer, torpider Entzündung begriffen waren: varicöse Unterschenkelgeschwüre, grosse luetische Geschwüre wurden durch Nucleïn ebenfalls beeinflusst, so dass der Heilungsprocess angebahnt wurde. — Da auch das Eiweiss bekanntlich eine intensive »Verdauungsleucocytose« nach der Verdauung hervorruft, wurden zwei Lupuskranke mit einer sehr reichlichen, eiweissreichen Nahrung durch einige Zeit ernährt in der Erwartung, dass auch der Nahrung gewisse pyrogene Eigenschaften zukommen werden. Die Versuche bestätigten insofern diese Erwartung, als bei den genannten Lupösen eine sehr schwache locale Reaction bei der erwähnten Ernährung auftrat. Horbaczewski.

303 **D. Dubelir: Noch einige Versuche über den Einfluss des Wassers und des Kochsalzes auf die Stickstoffausgabe vom Thierkörper**[1]. Ein 9,1 Kgrm. schwerer Hund wurde durch achttägige Ernährung mit 250 Grm. reinem Fleisch und 50 Grm. Speck pro die in's N-Gleichgewicht gebracht — in der täglichen Nahrung waren nämlich 8,93 Grm., im Harn und den Faeces 9,01 Grm. pro die N (nach Will-Varrentrapp best.) enthalten. Nun folgte unmittelbar darauf der eigentliche 7 tägige Versuch mit Wasserzufuhr, bei welchem an drei Tagen je 300 Wasser dem Thiere, welches täglich wieder 250 Grm. Fleisch und 50 Grm. Speck (Nahrung für die ganze Periode auf einmal vorbereitet) erhielt, zugeführt wurden. An den Normaltagen betrug die Harnmenge im Mittel 176 CC., an den Wassertagen 466 CC. — war demnach stark vermehrt. Die N-Ausscheidung im Harn und Koth betrug im Mittel an den Normaltagen 8,83 Grm., an den Tagen mit Wasserzufuhr 8,79 Grm., während mit der Nahrung pro die 8,93 Grm. zugeführt wurden. Es lässt sich daher bei diesen Versuchen keine Veränderung der Eiweisszersetzung durch die Wasseraufnahme constatiren. Voit und Forster fanden bekanntlich bei hungerndem Hunde eine Steigerung der N-Ausscheidung, während Salkowski und Munk bei gefüttertem Hunde keine oder eine nur vorübergehende Vermehrung der N-Menge nach Wasseraufnahme beobachteten. Aller-

[1]) Zeitschr. f. Biol. 28, 237—244.

dings wurde auch bei gefütterten Thieren eine solche Steigerung beobachtet (Stohmann, Oppenheim, Mayer, Henneberg). Verf. meint, dass bei gefütterten Thieren die Zufuhr einer grösseren, längere Zeit wirkenden Wassermenge, oder öfteres Wassertrinken eine stärkere Wirkung ausüben können, da, wenn das verzehrte Fleisch noch nicht völlig zersetzt ist, das anfangs ausgelaugte Extract noch nicht wieder ersetzt werden kann. — In einer weiteren 7 tägigen Versuchsreihe wurden demselben Hunde an 4 Tagen je 3—10 Grm. Kochsalz gegeben. Während in der Nahrung des Thieres 9,08 Grm. N pro die sich fanden, wurden an den 3 Normaltagen im Mittel im Harn und Koth 9,32 Grm., an den 4 NaCl-Tagen 8,44 Grm. N pro die ausgeschieden — bei einer Steigerung der Harnmenge um das Doppelte an den NaCl-tagen. Während Voit nach Zufuhr von Kochsalz eine geringe Steigerung der N-Ausscheidung beim Hunde beobachtete und dieselbe durch die grössere Wasserausscheidung erklärte, ergab der vorliegende Versuch trotz einer bedeutend verstärkten Wasserausscheidung nicht nur keine Vermehrung, sondern eine deutliche Verminderung (um 9 $^0/_0$) der N-Ausscheidung. — Der zur Controlle ausgeführte zweite derartige Versuch ergab dasselbe Resultat: Abnahme der N-Ausscheidung um 9 $^0/_0$ und Steigerung der Wasserscheidung um 100 $^0/_0$. Die Resultate dieses achttägigen Versuches, bei dem an 5 Tagen 3—10 Grm. (zusammen 36 Grm.) NaCl und an einem Tage noch ausserdem 550 Grm. Wasser dem im N-Gleichgewichte befindlichen Hunde gegeben wurden, sind folgende: N der Nahrung pro die = 8,93 Grm., an den Normaltagen im Mittel ausgeschieden 9,02 Grm., an den Kochsalztagen 8,19 Grm. — Die im Gegensatze zu diesen Versuchen befindlichen Resultate von Voit (am Hunde), Feder (am Hunde), Weiske (an Hammeln), Dehn (an sich selbst) will Verf. dadurch erklären, dass bei allen diesen Versuchen verhältnissmässig geringere Kochsalzmengen eingeführt wurden. Es wäre möglich, dass bei grösseren Kochsalzgaben die Zersetzungsfähigkeit der Zellen herabgesetzt wird. — Vorstehende Versuche wurden im Jahre 1881 im Voit'schen Laboratorium ausgeführt. Die Publication einer grösseren Anzahl entscheidender Versuche, die von M. Gruber ausgeführt wurden, ist in Aussicht gestellt. Horbaczewski.

304. **E. Formanek: Ueber den Einfluss heisser Bäder auf die Stickstoff- und Harnsäure-Ausscheidung beim Menschen**[1].) Es wurden drei Versuche an jungen Männern (Cand. der Medicin) in dieser Weise angestellt, dass die Versuchsmänner sich erst durch einige Tage (Vorperiode), dann durch 8—9 Tage (Normalperiode) bei gleichmässiger Lebensweise mit einer bestimmten Nahrung ernährten, hierauf bei derselben Ernährung an 1—3 Tagen heisse Bäder nahmen (Badeperiode) und nach den Bädern wieder durch mehrere Tage bei derselben Ernährung beobachtet wurden (zweite Normalperiode). Der N-Gehalt der Nahrung, sowie der N des Harnes und der Faeces in den beiden Normalperioden sowie in der Badeperiode wurden volumetrisch bestimmt. In den zwei ersten Versuchen wurde auch der Harnsäuregehalt des Harnes (nach Salkowski-Ludwig) ermittelt. — I. Vers. Versuchsmann (Verf. selbst) 22 Jahre alt, 70,95 Kgr. schwer, nahm als tägliche Nahrung auf: Braten (aus 400 Grm. magerem Rindfleisch), 100 Grm. Emmenthaler Käse, 1 Laib Brod (aus 144 Grm. Mehl), 100 Grm. Reis, 125 Grm. Butter, 1500 CC. leichtes Bier, Theeinfus aus 0,3 Grm. Thee, 20 Grm. Zucker, 5 Grm. NaCl, 400 CC. Wasser mit zusammen 21,14 Grm. N. Nach einer 8tägigen Normalperiode wurde (am 9. Tage) ein heisses Luftbad von 65° R. in der Dauer von 20 Minuten, dann ein Dampfbad von 41° R. von 15 Minuten Dauer, dann ein Douchebad mit lauwarmem Wasser genommen. Die zweite Normalperiode dauerte 4 Tage. — II. Vers. Versuchsmann 23 Jahre alt, 76,0 Kgr. schwer, ernährte sich mit derselben Nahrung wie im Vers. I, nur wurde der Braten durch eine aus Schweine- und Rindfleisch und etwas Speck eigens hergestellte Wurst in der täglichen Ration von 200 Grm. ersetzt. Der Gesammt-N der Nahrung betrug 16,26 Grm. Nach einer achttägigen Normalperiode nahm derselbe am 9. Tage ein heissses Luftbad (20 Minuten), welchem eine Abwaschung mit 28° R. warmem Wasser folgte, dann ein heisses Dampfbad ven 46° R. (25 Minuten) mit abermaliger Abwaschung. Am 10. Tage ein gleiches Bad. Diesen 2 Badetagen folgten abermals 8 Normaltage. — III. Vers.

---

[1]) Sitzungsber. d. K. Akademie in Wien, CI, Abth. III, April 1892. Monatsh. f. Chemie **13**, 476—481.

Versuchsmann 22 Jahre alt, 65,5 Kgr. schwer, sehr mager, ernährte sich mit einer Nahrung, die gegenüber derjenigen des II. Versuches weniger Fett und Kohlenhydrate aber mehr Eiweiss enthielt. Die Wurst (200 Grm.) wurde eigens aus sehr magerem Rind- und Schweinefleisch hergestellt, die Käsemenge auf 150 Grm. erhöht, die Reismenge auf 50 Grm. reducirt, die Butter ganz weggelassen, während die übrigen Nahrungsmittel wie im vorigen Versuche eingenommen wurden. Der N-Gehalt der Nahrung betrug 18.07 Grm. Nach 9 Normaltagen wurde am 10. Tage ein Wannenbad (49 Minuten) von 40° C. genommen. Die Körpertemperatur stieg auf 39° C, (nach 2 St. = 37,2° C,). — Am 11. Tage wurde am Vor- und Nachmittage je ein Wannenbad genommen, bei welchen die Körpertemperatur Vormittags auf 40,5 (nach 2 St. 37,1°), Nachmittags auf 39,3° stieg. Am 12. Tage wurden abermals 2 solcher Wannenbäder genommen, wobei die Körpertemperatur auf 40,1° (nach 2 St. 37,2°), beziehungsweise 39,1° (nach 2 St. 37,3°) stieg. Den 3 Badetagen folgten 4 weitere Normaltage. Die nachfolgende Tabelle enthält die in den einzelnen Versuchen im Harn und den Faeces im Mittel pro Tag gefundenen N-Mengen, sowie die in den 2 ersten Versuchen täglich im Mittel ausgeschiedenen Harnsäurequantitäten.

	Periode	N-Einfuhr in Grm.	N-Ausscheidung im Harn u. Faeces in Grm.	Harnsäure-Ausscheidung in Grm.
I. Versuch	1. Normal- . .	22,14	20,94	0,866
	Badetag . .	22,14	21,32	0,878
	2. Normal- . .	22,14	21,39	0,877
II. Versuch	1. Normal- . .	16,26	15,72	0,6928
	2. Badetage .	16,26	16.25	0,9328
	2. Normal- . .	16,26	15,36	0,7534
III. Versuch	1. Normal- . .	18,07	17,21	—
	3. Badetage .	18,07	18,31	—
	2. Normal- . .	18,07	18,95	—

Aus den Versuchen kann geschlossen werden, dass durch ein heisses Luft- und Dampfbad der N-Umsatz kaum alterirt wird (I. Vers.), dass dagegen nach zwei solchen, an 2 Tagen genommenen Bädern am 2. Badetage, sowie an dem nächstfolgenden Normaltage derselbe merklich steigt. Eine ganz ähnliche Wirkung hatten auch 5 an 3 Tagen genommene, heisse Wannenbäder — es kommt daher sehr auf die Intensität und die Dauer der Körpertemperatursteigerung an, wodurch sich hauptsächlich z. Th. differirende frühere Beobachtungen erklären. Die Harnsäureausscheidung hält gleichen Schritt mit der N-Ausscheidung d. i. beim gesteigerten N-Umsatz wurde dieselbe in gesteigertem Maasse ausgeschieden. — Die Blutuntersuchung ergab, dass jedesmal nach den Bädern die Zahl der Leucocyten vermehrt war. Horbaczewski.

305. **F. Dronke und C. A. Ewald: Eine Untersuchung über den Verlauf des Stoffwechsels bei längerem Gebrauche des Levico-Arsen-Eisen-Wassers** [1]). Die Beobachtungen wurden an einer 21jährigen, neurasthenischen Erzieherin, die mit Kephalalgien, geistiger Depression, neuromusculärer Asthenie und dyspeptischen Beschwerden wegen allgemeiner Körperschwäche, die bis zu Ohnmachtsanfällen führten, im Augusta-Hospital in Berlin in Behandlung stand, ausgeführt. Pat. erhielt als Nahrung: Braten, Kartoffelpurrée, Bouillon, Milch, Chocolade, Zwieback, Semmel, Gemüse, Compot und Eier, deren Trockensubstanz und N-Gehalt z. Th. direct ermittelt z. Th. nach König berechnet wurde, genass dieselbe in zusagenden jedoch ermittelten Quantitäten und nahm täglich 3 Esslöffel, in den ersten 8 Tagen vom schwachen und dann vom starken Levico-Wasser mit 0,0000427 Grm. respect. mit 0,000391 Grm. As_2O_3 und 0,0283 Grm. respect. 0,1161 Grm. $FeSO_4$. Die tägliche N-Ausscheidung im Harn und den Faeces wurde nach der modificirten Willfahrt'schen Methode ermittelt. In den ersten 6 Tagen war die Nahrungsaufnahme sehr ungenügend, so dass Pat. 16,77 Grm. N vom Körper verlor. Während der weiteren 14 Tage aber gestaltete sich die Nahrungsaufnahme derart günstig, dass in denselben 62,67 Grm. N zum Ansatz gebracht wurden. Nach einer 18tägigen Pause wurden in einer

[1]) Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 19 u. 20.

8tägigen Periode abermals 37,82 Grm. N angesetzt. Die Ausnutzung der Nahrung war anfänglich eine sehr schlechte, gestaltete sich später aber besser — obzwar auch hier grosse Schwankungen vorkamen. Der N-Verlust (in den Faeces) betrug in der ersteren Zeit 11,7 %, in der Periode des Ansatzes 6,34 respect. 8,12 % — es trat demnach, trotz der Beigabe von Eisen, welches auf die Verdauung einen ungünstigen Einfluss ausüben soll, eine steigende Aufnahme und wahrscheinlich auch eine gesteigerte digestive Thätigkeit stattgefunden. — Das Körpergewicht stieg von 50,5 Kgr. des zweiten Beobachtungstages auf 59,5 Kgr. am Tage des Austritts (nach zwei Monaten). — Die Blutuntersuchung ergab eine Steigerung des Hämoglobingehaltes von 82 auf 85 % und der rothen Blutkörperchen von 5,12 auf 8,4 Mill. — Trotzdem die Pat. nur die erwähnten minimalen Arsenmengen aufnahm, sind Verff. geneigt, den schönen Curerfolg dem Levico-Wasser zuzuschreiben, da die Einwirkung der veränderten Lebensweise nicht geltend gemacht werden kann, weil etwa günstigere Lebensbedingungen während der Spitalsbehandlung gar nicht vorhanden waren. Horbaczewski.

306. **L. Graffenberger: Versuche über die Veränderungen, welche der Abschluss des Lichtes in der chemischen Zusammensetzung des thierischen Organismus und dessen Sticktoff-Umsatz hervorruft**[1]). Durch zahlreiche Beobachtungen wurde eine bedeutende Einwirkung des Lichtes auf den thierischen Organismus festgestellt. — Diese Beobachtungen beziehen sich jedoch nur auf das Verhalten der Re- und Perspiration und gestatten keinen bestimmten Schluss auf die Einwirkung des Lichtes auf den Gesammtstoffwechsel, und die dadurch bedingten Veränderungen in der chemischen Zusammensetzung des Thierkörpers. Um auch in dieser letzteren Richtung positive Anhaltspunkte zu gewinnen, stellte Verf. vergleichende Versuche an Kaninchen, die im Hellen und Dunklen gehalten wurden, an und beobachtete Folgendes: Unter dem Einflusse des Lichtes wird der Gesammtstoffwechsel nicht erhöht; es ist vielmehr sowohl bei den im Dunklen wie bei den im Hellen lebenden Thieren ungefähr derselbe N-Umsatz vorhanden. Auch die Ausnutzung der

1) Pflüger's Arch. 53, 238—280.

Nahrungsstoffe ist bis auf kleine Verschiedenheiten bezüglich der Fettausnutzung in beiden Fällen gleich hoch. Bei den im Dunklen gehaltenen Thieren wurde in Folge des geringeren C-Umsatzes der durch zahlreiche ältere Beobachtungen festgestellt wurde, in der Regel ein erhöhtes Körpergewicht gefunden, wenn die Einwirkung nicht zu lange andauerte. Die Bildung und Menge des Leberglycogens wird durch Licht und Dunkelheit, der die Thiere ausgesetzt sind, nicht beeinflusst. In Folge der Lichtentziehung findet zunächst eine Verminderung des Hämoglobingehaltes, sodann bei längerer Einwirkung vermuthlich eine solche Verkleinerung des gesammten Blutquantums statt, dass nunmehr der procentische Hämoglobingehalt des Blutes ein relativ grösserer wird. Längere Einwirkung der Dunkelheit verlangsamt die Ausbildung des Knochengerüstes, auch die Leber bleibt etwas kleiner, wogegen Fell, Fleisch und Herz der im Dunklen lebenden Thiere grössere Gewichtszahlen aufweisen. — Der Wasser- respect. Trockensubstanzgehalt der einzelnen Theile des Thierkörpers wird nicht beeinflusst. Die im Asche- und N-Gehalt auftretenden Schwankungen sind nur indirect durch Verschiedenheit in der Fettbildung bedingt; es wird nämlich unter dem Einfluss der Dunkelheit ganz bedeutend mehr Fett gebildet und im Organismus abgelagert. Diese Fettansammlung kann eine recht erhebliche sein, bei vorliegenden Versuchen im günstigsten Falle wie 100 : 216. Zu lange anhaltende Dunkelheit steigert den Fettzusatz nicht proportionell, sondern scheint vielmehr in Folge des allmählich eintretenden nachtheiligen Einflusses auf die Gesundheit der Thiere die Fettbildung und Ablagerung im Körper wiederum herabzudrücken.

Horbaczewski.

307. **Fr. Tauszk und Bernh. Vas: Ueber den Einfluss einiger Antipyretica auf den Stoffwechsel**[1]). Verff. untersuchten, welchen Einfluss einige Antipyretica auf den Stoffwechsel, besonders in quantitativer Beziehung auszuüben vermögen, und stellten nicht nur an Fieberkranken, sondern auch an Gesunden Versuche an. Es wurden nur solche Dosen verabreicht, dass die Wirkungen, im weiteren Sinne des Wortes, nicht als toxische zu bezeichnen waren. Die

---

1) Magyar orvosi archivum. Ungar. Archiv f. Medic. 1, 204—222.

Bestimmungen im Harne erstreckten sich auf Harnstoff, Harnsäure, auf präformirte Schwefelsäure und Aetherschwefelsäure, und auf die Chloride. Die in 24 Stunden consumirte Wassermenge der Versuchsindividuen wurde möglichst genau bestimmt und getrachtet, dass die täglich verbrauchte Wassermenge die gleiche war. Aenderungen in der Stickstoffausscheidung. Bei Verabreichung von Salicylsäurepräparaten wurden folgende Beobachtungen gemacht: Die Tagesmenge des Harnes bleibt nahezu unverändert, nur ausnahmsweise zeigte sich eine Vermehrung, welche selten länger anhält, als 2—3 Tage. Die Menge ausgeschiedenen Harnstoffes ändert sich weder bei gesunden, noch bei fieberkranken Individuen, oder aber sie zeigt nur geringe Zunahme, welche nach 1—2 Tagen nach Verabreichung des Präparates eintritt, jedoch 2 Grm. in der Tagesharnmenge nicht überschreitet. Die Ausscheidung von Harnsäure steigert sich während der Verabreichung doch mehr noch nachher. Diese Zunahme dauert 2—3 Tage an, fällt dann gradatim bis unter die normale Menge. — Unter der Einwirkung von Antipyrin nimmt die Harnmenge um ein Geringes zu; die Harnstoffmenge ändert sich bei gesunden Individuen kaum, bei fieberkranken sinkt sie wesentlich. Die Harnsäureausscheidung steigert sich bei Verabreichung mittlerer Dosen, sowohl bei gesunden als auch kranken Individuen; die Steigerung hält einige Tage an, sinkt hierauf auf den normalen Werth zurück. — Antifebrin vermehrt die Harnausscheidung etwas, die Harnstoffmenge im Harne Gesunder steigt in den ersten Tagen nach Einahme des Mittels ein wenig, bei Kranken fällt die Harnstoffmenge sowohl während der Verabreichung noch mehr aber darnach. Die Harnsäuremenge erleidet bei Gesunden keine Veränderung, bei fieberkranken Individuen nimmt sie in geringem Maasse zu. — Aenderungen in der Schwefelsäureausscheidung. Salicylsäurepräparate haben auf die Menge der präformirten Schwefelsäure keinen Einfluss oder verursachen höchstens sehr geringe Schwankungen. Die Aetherschwefelsäuremenge steigt nach der Verabreichung, sinkt aber rasch auf den normalen Werth. Das Verhältniss zwischen präformirter und Aether-Schwefelsäure erwies sich unter dem Einfluss von Salicylsäure als etwas geringer, als in normalen Fällen. Antipyrin verringert die Menge der präfor-

mirten Schwefelsäure, doch wird in kurzer Zeit darauf die normale Menge ausgeschieden. Die Menge der Aetherschwefelsäure nimmt während der Verabreichung bedeutend zu, doch steht die Vermehrung in keinem Verhältnisse zur präformirten Schwefelsäure, sie ist viel bedeutender. Die Verhältnisszahl zwischen präformirter und Aetherschwefelsäure wurde kleiner. Durch Einwirkung von Antifebrin nahm die Menge präformirter Schwefelsäure etwas ab, erreichte aber wieder rasch die normale Höhe. Die Menge ausgeschiedener Aetherschwefelsäure steigt während der Verabreichung bedeutend, die Steigerung ist einige Tage anhaltend. Das Verhältniss zwischen präformirter und Aether-Schwefelsäure sinkt beiläufig auf die Hälfte herab. In der Menge der ausgeschiedenen Chloride konnte keine Aenderung wahrgenommen werden, welche der Verabreichung von Antipyretica hätte zugeschrieben werden können, sie wechselt mit der Harnmenge, welche z. B. nach Salicylsäure etwas vermehrt ist.

Liebermann.

308. **W. Heerlein: Das Coffein und das Kaffeedestillat in ihrer Beziehung zum Stoffwechsel**[1]. Bei den an starken Kaninchen angestellten Versuchen wurde der Sauerstoffverbrauch im normalen Zustande und bei Einwirkung des Coffeins, mit einem modificirten Régnault-Reiset'schen Apparate bestimmt. Bei allen drei ausgeführten Versuchen ergab sich, dass eine geringe Coffeinmenge, welche noch keine Spur von Krämpfen erzeugt, eine Steigerung des Sauerstoffverbrauchs gegenüber dem normalen Zustande bedingt. Diese Zunahme des Verbrauchs ist keineswegs so gering, dass sie noch in die Grenzen der Versuchsfehler fallen würde und beträgt:

im I. Versuch:

auf die Normalmenge berechnet 16%
auf den Controllversuch (nach d. Verschwinden der Coffeinwirkung) 6 „

im II. Versuch:

auf die Normalmenge berechnet 19%
auf den Controllversuch berechnet . . . . 7 „

1) Pflüger's Arch. 52, 165—188.

Im III. Versuch:

nach der 1. Einspritzung auf die Normal-Menge berechnet . .	17 %
nach der Einspritzung auf den Controllversuch berechnet . . .	17 „
nach der 2. Einspritzung auf die Normal-Menge berechnet . .	37 „
nach der 2. Einspritzung auf den Controllversuch berechnet . .	37 „

Die Steigerung der Werthe in den Controllversuchen I und II scheint in dem allgemeinen Erregungszustande der Thiere ihren Grund zu haben — möglicherweise hat noch das Coffein nachgewirkt. — Diese Versuche bestätigen daher die Ansicht, dass das Coffein weder ein Nahrungs- noch ein Sparmittel ist, vielmehr eher den Stoffwechsel erregt und beschleunigt. Diese Wirkung tritt sofort nach der Einspritzung ein, schwindet aber schon nach 2—3 Stunden wieder. — Um die Wirkung anderer Bestandtheile des Kaffees auf den Sauerstoffverbrauch zu prüfen, wurden noch Versuche mit einem Kaffeedestillate angestellt, welches aus geröstetem Kaffee durch Destillation mit überhitztem Wasserdampf und nochmalige Destillation des erhaltenen Destillats gewonnen würde. Dieses aromatisch, stark, kaffeeähnlich riechende und schmeckende Destillat enthält als Hauptbestandtheil wohl das Caffeol (nach O. Bernheimer ein aromatisches Oel: $C_8H_{10}O_2$, wahrscheinlich Methylsaligenin) und zeigte auf den Sauerstoffverbrauch und wahrscheinlich auch auf den ganzen Stoffwechsel keinen ersichtlichen Einfluss — in jedem Falle aber ist eine Verminderung des Stoffwechsels durch dasselbe auszuschliessen. Der Kaffee ist daher weder ein directes noch indirectes Nahrungsmittel und besteht seine Wirkung einzig und allein nur in der Erregung des Nervensystems. Horbaczewski.

309. **E. Münzer: Beiträge zur Lehre vom Stoffwechsel des Menschen bei acuter Phosphorvergiftung**[1]. Die bekannten Untersuchungen von Schröder über den Ort der Synthese des Harnstoffs veranlassten den Verf., in Fällen von acuter Phosphorvergiftung das Verhältniss der einzelnen Stickstoffcomponenten im Harn zu be-

---

1) Centralbl. f. klin. Medic. 18, Nr. 24.

stimmen. Bei rasch verlaufender Vergiftung liegt entsprechend der allgemeinen tiefen Depression des Organismus auch der Stickstoffwechsel total darnieder und der Kranke scheidet weniger Stickstoff durch den Harn aus als sonst ein Mensch im Hungerzustande. Das relative Verhältniss der Harnstoffsstickstoffausscheidung zur Gesammtstickstoffausscheidung ist jedoch nicht vermindert und kann 91 % des gesammten Stickstoffs erreichen. Bei langsamer verlaufenden Vergiftungen kommt es zu einem gesteigerten und abnormen Eiweisszerfall und die Gesammtstickstoffausscheidung steigt rasch an bis zu 18 Grm. pro die. Hierbei ist der Harnstoffsstickstoff vermindert, 70—80 %, der Ammoniakstickstoff stark vermehrt, 10—18 %. — Verf. glaubt trotz dieser Befunde nicht, dass er sie als Beweis für die Harnstoffbildung in der Leber heranziehen kann. Er nimmt vielmehr an, dass, entsprechend der abnormen Entwicklung saurer Stoffwechselproducte unter Abnahme der Alkalescenz des Blutes das Ammoniak zur Bindung der sauren Producte diene und seine gesteigerte Ausfuhr nicht als Zeichen der verringerten Synthese von CO_2 und NH_3 zu Harnstoff aufzufassen sei. Kaninchen, welche nach Walter kein säuretilgendes NH_3 aufbringen können, zeigen nämlich bei Phosphorvergiftung keine Ammoniakvermehrung im Harn, was nothwendigerweise eintreten müsste, wenn die Ammoniakausscheidung auf eine verminderte Synthese deuten soll. Eine Vermehrung der Harnsäureausscheidung konnte Verf. nicht finden.

Kerry.

310. T. Araki: **Beiträge zur Kenntniss der Einwirkung von Phosphor und von arseniger Säure auf den thierischen Organismus**[1]. Verf. hat nachgewiesen, dass bei Sauerstoffmangel im Harne Eiweiss, Zucker und Milchsäure auftreten [J. Th. **21**, 326 u. dieser Band Cap. XIV]; es sollte nun untersucht werden, in wie weit die Eiweiss- und Milchsäureausscheidung bei Phosphorvergiftung als Folge des Sauerstoffmangels anzusehen sei. Vorversuche mit Blut und Phosphor ergaben zunächst, dass der Phosphor auf die Blutkörperchen und ihr Verhalten gegen Sauerstoff ohne Einfluss ist.

---

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 311—339.

Die Versuche wurden an Kaninchen und Hunden angestellt und der Phosphor, in Olivenöl gelöst, unter die Haut eingespritzt. Als Resultat der Versuche an Kaninchen ergab sich, dass der Hämoglobingehalt des in den Gefäsen circulirenden Blutes durch den Phosphor gar nicht geändert wird, wenn der Tod kurze Zeit nach Einführung des Phosphors erfolgt; im Harne wurde Eiweiss und Milchsäure gefunden, andere abnorme Bestandtheile, die von Autoren angegeben werden, wie Leucin, Tyrosin etc. wurden nicht beobachtet. Erfolgt der Tod nicht sehr rasch, so werden die Blutkörperchen nicht unerheblich zerstört; in zwei Fällen fand sich auch Zucker vor. Ein wesentlicher Unterschied in den Vergiftungserscheinungen bei Hunden ist das Auftreten von Icterus und die damit verbundene Ausscheidung von Gallensäuren, speciell Taurocholsäure im Harne. Von anderen abnormen Bestandtheilen fand sich Eiweiss sehr häufig, Milchsäure in nicht unerheblicher Menge. — Die Versuche mit arseniger Säure wurden ebenfalls an Kaninchen und Hunden angestellt. Die dabei aus dem Kaninchenharne erhaltene Milchsäure war ein Gemisch von Gährungs- und Fleischmilchsäure, auch war Gallenfarbstoff häufig im Urin zu beobachten. Die aus dem Harn der Hunde ausgeschiedene Gallensäure wurde durch Kochen mit Baryt in Cholalsäure und Taurin gespalten, war demnach Taurocholsäure. Die alleinige Prüfung des Harns nach Pettenkofer hält Verf. als für den Nachweis der Gallensäure nicht genügend. Die Ausscheidung der Milchsäure im Harne bei Phosphorvergiftung ist entschieden nicht auf Anämie zu beziehen; am wahrscheinlichsten ist die Ausscheidung hervorgerufen durch die Abnahme der Herzthätigkeit und der dadurch veranlassten verminderten Sauerstoffabgabe des Blutes an die Organe. Der Icterus und der Uebergang der Taurocholsäure in Blut und Harn steht im Zusammenhange mit der Abnahme des Procentgehaltes an Blutfarbstoff im Blute. Glycose zeigt sich selten; interessant ist das reichliche Erscheinen des Zuckers neben sehr gesteigerter Milchsäureausscheidung. Uebrigens ist der Sauerstoffmangel bei der Phosphorvergiftung ein mässiger. Die Erscheinungen der Vergiftung mit arseniger Säure schliessen sich an diejenigen der Phosphorvergiftung eng an, sowohl bezüglich der Milchsäure im Harne, als auch in Betreff der langsam sich ausbildenden Leberaffection bei Hunden. Andreasch.

311. **O. Voges: Ueber die Mischung der stickstoffhaltigen Bestandtheile im Harn bei Anämie und Stauungszuständen**[1]. Normal scheidet der Mensch 85—88 % des Gesammtstickstoffes als Harnstoff, 2—5 % als Ammoniak, 1—3 % als Harnsäure, 7—12 % in anderen stickstoffhaltigen Verbindungen (Stickstoffrest) aus. Es sollte untersucht werden, welche Veränderungen diese Verhältnisse bei den im Titel genannten Krankheiten erleiden. Der Gesammtstickstoff wurde nach Kjeldahl-Argutinsky, das Ammoniak nach Schlösing, die Harnsäure nach Fokker-Salkowski oder Ludwig-Salkowski, der Harnstoff sammt Ammoniak nach Pflüger-Bohland bestimmt. Letztere Methode gab etwas kleinere aber weniger schwankende Werthe als die von Mörner. — Die Bestimmungen gaben mitunter grobe Abweichungen. Meist fand sich bei der Chlorose der Stickstoffrest sehr niedrig, die Harnsäure in normalen Mengen vor. Bei den Anämien durch Magenblutungen fand sich, wenn die Kranken mehrere Tage ohne Nahrung bleiben mussten, wie sonst bei Hungernden das Ammoniak erhöht und der Harnstoff dementsprechend verringert. Aehnliches fand sich bei einer abstinirenden Melancholischen vor. Bei Anämia gravis fiel der Stickstoffrest bis auf Null ab, einmal erschien die Harnsäure vermehrt, wahrscheinlich durch Sedimentiren derselben in der Harnblase, wobei dann das Sediment mehrerer Tage auf einmal durch den Katheder entleert wurde. Leucin und Tyrosin fehlten im Harne. Bei leichteren, rasch heilbaren Stauungszuständen war das Verhältniss der Harnbestandtheile normal oder fast normal. In einigen Fällen vermuthlich unter dem Einflusse der Stauungsleber war der Harnstoff vermindert, wie bei primären Lebererkrankungen (Lebercirrhose) mit erhöhter Ammoniakausscheidung; bei einigen dieser Kranken traten auch abnorm hohe Procente des Harnsäurestickstoffes auf bei normalen Zahlen der absoluten täglichen Harnsäuremengen. In schweren Fällen von Circulationsstörungen, die nicht letal endigten, wurde mitunter ein starkes Hinaufgehen des Stickstoffrestes bei Reduction des Harnstoffes gefunden, mehrmals war aber der Stickstoffrest auch in schweren Fällen normal. Die 24-stündige Menge des Stickstoff-

[1] Ing.-Diss. Berlin 1892; durch Centralbl. f. Physiol. 6, 380.

restes war bald normal, bald erhöht, sodass nicht für alle Fälle die Annahme genügt, dass einfach der Harnstoff in den Organen angestaut sei. — Im Allgemeinen kann somit bei Anämien die Eiweisszersetzung normal ablaufen; die Abweichungen sprechen dafür, dass unabhängig von diesen Zuständen bestimmte Zellgruppen erkrankt waren.

312. **Demuth: Ueber die bei der Ernährung des Menschen nöthige Eiweissmenge**[1]. In einem Zeitraume von länger als 12 Jahren beobachtete Verf. die Ernährungsverhältnisse einer grossen Anzahl von Personen und Familien der Stadt- und Landbevölkerung, meist von Leuten aus den weniger wohlhabenden und stark arbeitenden Klassen. Es wurden nur solche Beobachtungen berücksichtigt, bei denen Garantie vorhanden war, dass die Angaben richtig waren. Einzelne Personen konnten durch sehr lange Zeit, bis zu 6 Jahren fortlaufend beobachtet werden. Aus den in einzelnen Fällen verbrauchten Nahrungsmitteln berechnete Verf. nach den Tabellen von König den Gehalt an Nährstoffen, das Verhältniss derselben, ferner die Resorptionsgrösse und deren Wärmewerth. Das in nahezu allen Fällen genau bestimmte Körpergewicht wurde auf 70 Kgrm. umgerechnet. Aus den in Tabellen zusammengestellten Resultaten zieht Verf. folgende Schlüsse: jede Nahrung, deren Eiweissgehalt unter 90 Grm. sinkt, ist nicht geeignet auf die Dauer Wohlbefinden und Leistungsfähigkeit eines erwachsenen Menschen mit einem Durchschnittsgewicht von 70 Kgrm. bei mittlerer Arbeitsleistung zu erhalten, auch dann, wenn sie mehr als genügenden Calorienwerth hat. Die Minimaleiweisszufuhr wäre daher 1,3 Grm. pro 1 Kgrm. Körpersubstanz, wobei aber noch vorausgesetzt wird, dass die Resorptionsgrösse der Eiweissstoffe der Nahrung eine mittlere ist, dass also die Nahrung eine gemischte, in der die Vegetabilien nicht zu sehr vorherrschen, so dass den 90 Grm. Nahrungseiweiss pro 70 Kgrm. Körpergewicht 75 Grm. (resp. 1,3 Grm. Nahrungseiweiss pro 1 Kgrm. Körpergewicht 1,1 Grm.) Resorptionseiweiss entsprechen müssen. Obzwar neuere Versuche ergeben haben, dass es möglich ist, den Eiweissbestand des Körpers eines Erwachsenen mit einer sehr geringen

[1] Münchener med. Wochenschr. 1892, Nr. 42, 43 u. 44.

Eiweissmenge (39 Grm. Hirschfeld) für kurze Zeit zu erhalten, so sprechen doch viele Momente dafür, dass es nicht genügt, den Körper blos im Stickstoffgleichgewicht zu erhalten; es scheint vielmehr die Zufuhr und der Zerfall einer Eiweissmenge, die grösser ist als die zur Herstellung des Stickstoffgleichgewichts absolut nothwendige, für die rege Blutbildung und Herz- sowie Muskelthätigkeit, sowie ungestörte Verdauung, kurz zur vollen Entfaltung der Energie des Körpers und seiner Organe nicht entbehrt werden zu können. Nach den Erfahrungen des Verf. darf beim erwachsenen, arbeitenden Menschen, wenn die Gesundheit und Leistungsfähigkeit auf die Dauer erhalten bleiben sollen, die Eiweissmenge der Nahrung unter jenes oben angeführte Minimum nicht sinken. Es ist jedoch aus practischen Gründen und vom Standpunkte des Hygienikers wünschenswerth, dass im Allgemeinen sowohl, als insbesondere bei Bestimmungen eines gemeinsamen Kostmaasses für eine grössere Anzahl von Personen über die genannte Eiweissmenge von 1,3, resp. 1,1 Grm. pro 1 Kgrm. Körpergewicht hinausgegangen werde.

Horbaczewski.

313. **E. Pflüger: Ueber Fleisch- und Fettmästung**[1]. Um die Lehre von der Quelle der Muskelkraft mit Erfolg und richtig darlegen zu können, mussten zunächst die jetzt allgemein angenommenen Grundbegriffe des Stoffwechsels kritisch beleuchtet werden. Anschliessend an die bereits erfolgte Prüfung der Lehren von der Zucker und Fettbildung aus Eiweiss [J. Th. **21**, 341 u. 345], erörtert nun Verf. die Frage der Mästung mit Kohlenhydraten, Fett und Fleisch. — Bei der Mast handelt es sich um Aufspeicherung des Nahrungsüberschusses. Verf. theilt die Nahrung in zwei Arten: Nahrung I. Ordnung — Urnahrung — die Eiweissstoffe, und Nahrung II. Ordnung — Ersatznahrung oder Surrogate, Kohlenhydrate, Fette und andere im Körper verbrennende Stoffe. Während die Zufuhr der letzteren Stoffe allein niemals das Leben zu erhalten vermag, kann ein höheres Thier, wenn nicht im strengsten Sinne so doch nahezu ausschliesslich mit Eiweiss erhalten werden. Das geht schon aus älteren Beobachtungen hervor und Verf. berichtet

[1]) Pflüger's Arch. 52, 1—79.

über einen Versuch, bei dem der Hund durch 8 Monate trotz schwerer Arbeit mit ausschliesslicher, fast fettfreier Fleisch-Nahrung bei Gesundheit und Kraft erhalten werden konnte. Es wurde demgemäss die Grösse der Lebensarbeit durch Angabe der zu ihrer Erzeugung nöthigen Eiweiss-(Fleisch-)Menge gemessen. Im erwähnten Versuche betrug das Nahrungsbedürfniss des Hundes (in Ruhe und bei mittlerer Temperatur) d. i. die kleinste Menge magersten Fleisches, welche Stickstoffgleichgewicht erzeugt, ohne dass nebenbei stickstofffreie Stoffe zur Zersetzung gelangten pro 1 Kgrm. Fleischgewicht des Hundes 2,073 Grm. N im gefütterten Fleische. Die Grösse dieses Nahrungsbedürfnisses hängt von dem Fleischgewichte des Thieres ab und wächst mit diesem bei der Mästung im geraden Verhältniss. Ein fettes Thier hat scheinbar ein geringeres Nahrungsbedürfniss aus diesem Grunde, weil das abgelagerte Fett als todte Masse Nichts verbraucht. Bei Steigerung der Eiweisszufuhr auch weit über das Bedürfniss hinaus, steigt die Zersetzung des Eiweisses, obwohl ein Theil des Ueberschusses gespart wird. Indessen kann dieser Ueberschuss an Eiweiss, der zur Resorption gelangen kann, nicht sehr gross sein und betrug beim Hunde 34—40 $^0/_0$. Wenn daher dem Thiere das Bedürfniss bedeutend überschreitende Nahrungsmengen zugeführt werden sollen, so müssen sämmtliche Verdauungskräfte gleichzeitig in Anspruch genommen werden — es müssen auch Fett und Kohlenhydrate und nicht bloss Eiweiss gefüttert werden. Ernährt man einen Hund mit gemischter Nahrung und steigert beliebig die stickstofffreien Stoffe, so wird dadurch keine Steigerung des Stoffwechsels hervorgerufen, denn der Ueberschuss wird gänzlich in Fett umgewandelt und als solches abgelagert — es wird daher eine um so vortheilhaftere Mästung stattfinden, eine je grössere Steigerung der Zufuhr stickstofffreier Stoffe ohne Gefährdung der Gesundheit des Thieres erreicht werden kann. Nur bei Mästung von Fleischfressern, denen man eine gemischte Nahrung verfüttert, von der das Eiweiss allein bereits das Bedürfniss deckt, oder gar im Ueberschuss vorhanden ist, wird obige Regel nicht ganz gelten, da es unwahrscheinlich ist, dass eine überschüssige Zuckermenge sich geradeauf in eine Fettmenge von gleichem Kraftinhalte verwandeln könnte. Da die Menge des Nahrungs-

eiweisses auf die Fettmästung so gut wie keinen unmittelbaren Einfluss ausübt, muss man zur Erzielung der vortheilhaftesten Fettmast möglichst viel Stärke mit möglichst wenig Eiweiss füttern, weil die Kohlenhydrate nicht so werthvoll sind, als das Eiweiss. An dieser Fettbildung betheiligt sich offenbar das Eiweiss, die lebendige Zellsubstanz — die mit Fettbildung aus Stärke verbundene geringe Steigerung des Stickstoffumsatzes wird jedoch wahrscheinlich verdeckt, weil bei Vermehrung der Stärkezufuhr der Stickstoffumsatz immer sogar etwas heruntergesetzt wird. — Bei Fütterung mit gemischter Nahrung wird fast das ganze — gleichgültig, ob spärlich oder reichlich zugeführte Eiweiss zersetzt. Die stickstofffreien Stoffe werden nur dann zersetzt, wenn das Nahrungsbedürfniss durch Eiweiss allein noch nicht befriedigt ist — bleibt auch noch dann ein Ueberschuss derselben, so wird er als Fett abgelagert. Wenn man daher einem derart gefütterten Thiere eine weitere Zulage von Eiweiss gibt, so bestreitet dies sofort einen Theil des Nahrungsbedürfnisses, der bis dahin durch N-freie Stoffe betritten wurde. Diese lagern sich nun als Fett ab. Eine Eiweisszufuhr hat in diesem Falle eine Fettmast veranlasst — jedoch stammt dieses Fett nicht aus Eiweiss, wie man bisher allgemein annahm, sondern aus stickstofffreien Stoffen, die durch Eiweiss erspart wurden. — Was die Fleischmast anbelangt, so ist dieselbe bei ausschliesslicher Fleischfütterung nur dann möglich, wenn die Zufuhr des Eiweisses das Bedürfniss übersteigt. Dieser Ueberschuss wird jedoch zum grössten Theil zersetzt und nicht wie die stickstofffreie Nahrung aufgespeichert, weil das Fleischgewicht wächst und somit der Verbrauch zunimmt, weshalb die Grösse des Ueberschusses fortwährend abnimmt. Bei gemischter Fütterung kann die Fleischmast nur dann erzielt werden, wenn die Eiweisszufuhr die »unentbehrliche«, d. i. die durch stickstofffreie Stoffe nicht ersetzbare Menge übertrifft. Es können jedoch in diesem Falle im Maximum 16 $^0/_0$, im Mittel 7—9 $^0/_0$ des verfütterten Eiweisses durch die überschüssigen stickstofffreien Stoffe gespart werden — es ist also in diesem Falle die Fleischmast um so grösser, je mehr Eiweiss die Nahrung enthält. Da aber alles im Thier zur Ablagerung gelangende Eiweiss von Aussen zugeführt ist, und im allergünstigsten Falle auf 100 Theile zugeführten Eiweisses kaum 15 Theile wieder gewonnen werden, da handelt es sich bei der

Fleischmast nur darum, mit Hülfe der Verdauungswerkzeuge und des Stoffwechsels der Pflanzenfresser die in den Gewächsen spärlich enthaltenen Eiweissstoffe auszuziehen, bezw. in Fleisch umzuwandeln. Wenn die Fleischmast an sich sehr kostspielig erscheint, weil ungefähr auf 10 Theile gefütterten Eiweisses nur 1 Theil Masteiweiss gewonnen wird, während 9 Theile Eiweiss sich zersetzen, so kommt doch in Betracht, dass für 2 Theile sich zersetzenden Eiweisses ausserdem noch aus den im Ueberschuss vorhandenen Kohlenhydraten 1 Theil Fett geliefert wird. Horbaczewski.

314. **E. Pflüger: Die Ernährung mit Kohlenhydraten und Fleisch oder auch mit Kohlenhydraten allein in 27 von Pettenkofer und Voit ausgeführten Versuchen beurtheilt**[1]). Pettenkofer und Voit veröffentlichten im J. 1873 27 Versuchsreihen über Fütterung mit Kohlenhydraten und Fleisch oder auch mit Kohlenhydraten allein, aus denen geschlossen wurde, dass das im Organismus bei der Mästung gebildete Fett nicht aus Kohlenhydraten, sondern aus Eiweiss hervorgehe. Verf. gelangte bekanntlich zu ganz entgegengesetzten Resultaten. In der vorliegenden Abhandlung werden die erwähnten Versuche von Pettenkofer und Voit einer detailirten Kritik unterzogen und alle Versuchsbilanzen umgerechnet, wobei Verf. zum Resultate gelangt, dass die Lehren von Pettenkofer und Voit auf Irrthümern beruhen. — In allgemeinen Zügen sind die Gründe der von den erwähnten Forschern begangenen Irrthümer folgende: Zunächst sind von den 27 Versuchsreihen 19 solche, bei denen trotz der beträchtlichen Menge der zugeführten Stärkemenge ein Nahrungsüberschuss nicht oder kaum vorhanden war (I. Gruppe). Es konnte daher bei diesen Versuchen keine Fettmast eintreten, denn die Grundbedingung — der Mast-Nahrungsüberschuss — war nicht vorhanden. Von diesen 19 Versuchsreihen sind 14, bei denen das Futter unbedingt, 5 bei denen dasselbe bedingt zur Erzielung einer Mast nicht ausreichte. Bei den ersteren (14) Versuchsreihen war die gesammte Nahrungszufuhr zu niedrig bemessen. Wird dieselbe in Fleischstickstoff ausgedrückt, so repräsentirt der Gesammtstoffwechsel des Thieres den ausserordentlich niedrigen Werth von im

[1]) Pflüger's Arch. 52, 239—322.

Mittel = 1,51 Grm. N pro 1 Kg. Thier. Es ist merkwürdig, dass es in Folge dieses sehr niedrigen Stoffwechsels möglich geworden zu sein scheint, noch etwas Fett zu sparen — im Mittel 5,6 Grm. pro Tag — bedenkt man jedoch, dass der Gehalt des gefütterten Fleisches, dessen Trockensubstanz zwischen 21 und 27 % schwankt, nicht bestimmt, sondern geschätzt wurde, so kann jene durch Berechnung sich ergebende, geringe Fettmenge durch Beobachtungsfehler bedingt sein, so dass eine Fettbildung überhaupt nicht erwiesen ist. — Bei den anderen Versuchen der I. Gruppe war das Futter zur Erzielung einer Fettmast wohl ausreichend, wurde aber durch besonders eingeführte Lebensbedingungen auch unzureichend, so dass in Folge dessen Nahrungsüberschuss und deshalb auch Fettmast abermals fehlte. Bei diesen Versuchen erhielt der Hund so grosse Stärkemengen (700 Grm. lufttrocken = 605 Grm. trocken), dass dieselben nicht mehr ganz verdaut werden konnten, und pro die die sehr grosse Menge trockenen Kothes von 125,1 Grm. mit 3,1 Grm. N und 62,1 Grm. C erhalten wurde. Die dem Kothstickstoff (3,1 Grm.) entsprechende eigentliche Kothsubstanz berechnet Verf. zu 43 Grm., so dass sich als Stärkeabfall 125,1—43 = 82,1 und ferner 605—82 = 523 Grm. verdaute Stärke ergeben. Verf. bestimmte nun das Ruhebedürfniss dieses Versuchshundes annähernd zu: 1 Kgr. = 2,13 Grm. N. (ausschliessliche Fleischnahrung) und bei 34,5 Kgr. Körpergewicht = 73,49 Grm. N = 1973,2 Cal. = 492,4 Grm. Stärke. Da der Hund, wie oben erwähnt wurde, 523 Grm. Stärke verdaute, so resultirt ein Ueberschuss von 30,6 Grm. Stärke = 6,2 % des Ruhewerthes mehr. Nun wurden aber an die Leistungsfähigkeit des Hundes bei diesen Versuchen grosse Anforderungen gestellt, indem durch die Zwangsfütterung Würgen und Erbrechen, stärkere Muskelunruhe und Toben hervorgerufen wurden, was den Stoffwechsel heben musste, welche Steigerung in einem Versuche 40,5 % betrug. Wenn also das Bedürfniss des ruhenden Hundes = 73,49 Grm. N = 492,4 Grm. Stärke beträgt, so ist dasselbe für den in nicht übermässiger Weise beunruhigten Hund = 103,25 Grm. N = 691,8 Grm. Stärke, während aber der Hund nur 523 Grm. Stärke verdauen konnte. Es fehlen ihm demnach in diesem Falle 691,8—523 = 168,8 Grm. Stärke = 25,19 Grm. N, so dass ein entschiedener Mangel an Nahrung vorliegt. Der nur mit Stärke gefütterte Hund bestritt seinen ganzen

Bedarf damit übrigens nicht und zersetzte noch etwas Eiweiss vom Körper [5,07 im Harn + 3,1 Grm. im Koth = 8,17 Grm. N]. Während also Voit meinte, dass bei diesen Versuchen ein sehr grosser Nahrungsüberschuss vorhanden war, war ein Mangel an Nahrung vorhanden — also fehlte die erste Bedingung zur Mast. So entstand der Irrthum, dass eine beliebige Steigerung der Kohlenhydrate keine Fettmast erzeuge, weshalb dieselben unmöglich die Muttersubstanz des Mastfettes sein könnten, das nur aus dem Eiweiss hervorgehe. Es ist aber gar nicht schwer eine Fettmast aus Kohlenhydraten hervorzubringen, weil bei Fütterung mit Eiweiss und Kohlenhydraten gleichzeitig leicht ein grosser aus Kohlenhydraten bestehender Nahrungsüberschuss erzielt werden kann, welcher Fettmast hervorbringt. Es arbeiten in diesem Falle alle Verdauungskräfte gleichzeitig, wodurch dem Blute mehr Nahrung zugeführt werden kann, als wenn man nur Eiweiss oder nur Kohlenhydrate füttert. — Von den 27 Versuchsreihen von Pettenkofer und Voit verbleibt jetzt noch eine II. Gruppe von 8 Versuchen, in denen eine grosse Stärkemenge verfüttert wurde unter Bedingungen, welche mit einer Beunruhigung des Thieres nicht verbunden waren, andere wieder, bei denen neben Stärke noch Eiweiss (Fleisch) verfüttert wurde. Bei diesen Versuchen wurde ein wirklicher und zwar aus Kohlenhydraten bestehender Nahrungsüberschuss dem Blute täglich zugeführt. Die Folge war eine mehr oder weniger, aber öfter recht beträchtliche Fettmast. Pettenkofer und Voit haben nun gemeint, dass dieses Fett aus Eiweiss, nicht aber aus Kohlenhydraten entstehe. In der Mehrzahl dieser Versuche ist aber die Fettbildung so bedeutend, dass sie aus dem Eiweiss nicht mehr erklärt werden kann, so dass die erwähnten Forscher sich zu der Annahme gezwungen sahen, dass in Folge der übergrossen Zufuhr von Kohlenhydraten wohl eine Fettbildung aus denselben — ausnahmsweise für diese »extremen Fälle« — nicht in Abrede zu stellen sei, falls die Versuche sonst fehlerlos wären. Man suchte jedoch diese Fettbildung aus Stärke auf eine andere Weise zu erklären und meinte, dass der im Körper nach der Bilanzrechnung zurückgebliebene Kohlenstoff durch im Darme noch vorhandene, nicht verdaute Stärke bedingt sein könne. Verf. berechnete nun diesen Abfall an unverdauter Stärke und fand, dass

auch nach Abzug desselben die ganze gebildete Fettmenge aus dem Eiweiss allein nicht entstehen konnte, und sich Fett somit aus Stärke bilden musste. Auch der von Pettenkofer und Voit auf Grund von Athemversuchen gewonnene Einwand gegen die Annahme einer Fettbildung aus Kohlenhydraten in den obigen Versuchen beruht, wie Verf. zeigt, auf Irrthümern und Missverständnissen. Um nämlich zu beweisen, dass die grosse dem Thiere verfütterte Stärkemenge sehr unvollständig verdaut und resorbirt wurde, wurde das Thier am nächsten, der Stärkefütterung folgenden Hunger-Tage, in den Respirationsapparat gebracht und es wurde gefunden, dass das Thier eine grössere CO_2-Menge ausathmete, als diejenige, die dieses Thier auszuathmen pflegte, wenn es hungern musste — was daraus erklärt wurde, dass von der Stärkefütterung des vorhergehenden Tages noch Stärke im Darme zurückgeblieben ist, welche am Hungertage resorbirt und zerstört wurde. Verf. zeigt nun, dass die erwähnte CO_2-Menge ganz normal war, und zwar entsprechend dem Umstande, dass der in Betracht kommende Tag der erste Hungertag war, und dass an diesem Tage der Hund ein bedeutend höheres Körpergewicht hatte, als an anderen zum Vergleich herangezogenen Tagen. — Es ergiebt sich daher aus dieser Gruppe von Versuchen von Pettenkofer und Voit, dass ein durch Kohlenhydrate bedingter Nahrungsüberschuss entsprechende Fettmast auch beim Hunde zur Folge hat und dass diese aus Eiweiss nicht abgeleitet werden kann. — Pettenkofer und Voit gingen bei der Rechnung von der Voraussetzung aus, dass der im Körper zurückgehaltene Kohlenstoff (resp. Fett) aus dem zersetzten Eiweiss stamme, weil sie die Fettbildung aus Eiweiss für erwiesen hielten, während eine Fettbildung aus Kohlenhydraten ihnen unwahrscheinlich erschien. Nachdem aber Verf. gezeigt hat, dass diese Voraussetzungen den Thatsachen nicht entsprechen und dass das Gegentheil richtig ist — weil kein Beweis erbracht ist, dass auch nur eine Spur Kohlenstoff aus sich zersetzendem Eiweiss im Körper zurückbleibt, wohl aber das Fett aus Kohlenhydrat entsteht, berechnet er die 27 Versuchsreihen von dieser Grundlage aus und erklärt dieselben. Horbaczewski.

315. **L. Graffenberger: Versuche zur Feststellung des zeitlichen Ablaufes der Zersetzung von Fibrin, Leim, Pepton und**

Asparagin im menschlichen Organismus[1]). Verf. experimentirte an sich selbst. Die Nahrung bestand aus: 350 Grm. fetthaltigem Rindfleisch (als Hackfleisch), 200 Grm. Brod, 80 Grm. Butter, 2 Grm. Kochsalz, 1150 Grm. leichtem Lagerbier, 400 Grm. Kaffeeinfus (aus 10 Grm. Kaffee) und 800 Grm. Wasser mit ca. 14 Grm. N und wurde derart eingenommen, dass während der eigentlichen Beobachtungszeit, d. i. von 8 Uhr Früh bis 6 Uhr Abends, nur etwa 0,75 Grm. N eingeführt wurden. Der Harn wurde zweistündlich entleert, so dass der Tag in 5 zweistündige Perioden (von 8 Uhr Früh bis 6 Uhr Abends) zerfiel. In jeder Harnportion wurde der N nach Kjeldahl ermittelt. Nach dreitägiger Vorperiode, in welcher die an den einzelnen Tagen ausgeschiedenen N-Mengen annähernd gleich wurden und der Harn einer bestimmten Periode des einen Tages annähernd so viel N enthielt, als der Harn derselben Periode an anderen Tagen, obzwar verschieden grosse Harnmengen entleert wurden, wurde am 4. Tage ausser der gewöhnlichen Nahrung um 8 Uhr Früh noch der zu prüfende N-haltige Körper eingenommen und zwar: 33,36 Grm. lufttrockenes Ochsenblutfibrin, 35,09 Grm. lufttrockene Speisegelatine, 62,58 Grm. Kemerich'sches Fleischpepton und 26,71 Grm. reines Asparagin, welche aufgenommenen Substanzmengen gerade je 5 Grm. N enthielten. Die an dem betreffenden Versuchstage auftretenden grösseren N-Zahlen mussten durch den betreffenden N-haltigen Körper bedingt sein und das in den einzelnen Tagesperioden ausgeschiedene N-Plus musste von der Zersetzung dieser Substanz abhängen. In keinem Falle erschienen die ganzen 5 Grm. N der eingenommenen Substanz, sondern vom Fibrin 49,2 %, vom Leim 37,6 %, vom Pepton 67,6 % und vom Asparagin 79,0 %, wie aus der Steigerung der N-Ausscheidung an den betreffenden Tagen sich ergiebt. Beim Fibrin, Leim und Asparagin wurde die Hauptmenge des mehrausgeschiedenen N (etwa 80 %) in den ersten 10 St. ausgeschieden, mit dem Maximum in der dritten und vierten Stunde nach der Einnahme. Vom Pepton wurden in den ersten 10 St. nur etwa 40 % des N-Plus zur Ausscheidung gebracht, mit dem Maximum nach der 10. St. seit der Aufnahme. Die Grösse

[1]) Zeitschr. f. Biol. 28, 318—344.

des ausgeschiedenen N musste durch die eiweisssparende Wirkung der betreffenden Substanz beeinflusst sein. Auch würde diesen Versuchen ein grösserer Werth innewohnen, wenn grössere Quantitäten der untersuchten Körper eingenommen, und wenn auch die Faeces untersucht worden wären, um zu entscheiden, ob die ganze eingeführte Substanz resorbirt und zersetzt wurde.

Horbaczewski.

316. **G. Politis: Ueber die Bedeutung des Asparagins als Nahrungsstoff**[1]. 317. **J. Mauthner: Ueber den Einfluss des Asparagins auf den Umsatz des Eiweisses beim Fleischfresser**[2]. 318. **S. Gabriel: Zur Frage nach der Bedeutung des Asparagins als Nahrungsstoff**[3]. 319. **K. Voit: Bemerkung zu der Mittheilung von Dr. S. Gabriel**[4]. Ad 316. Verf. experimentirte an weissen Ratten — die wie besonders sichergestellt wurde, bei gänzlicher Nahrungsentziehung nach 7—8 Tagen zu Grunde gehen — indem die Thiere in 4 Versuchsreihen mit verschiedenen Nährstoffmischungen von nachstehender Zusammensetzung gefüttert wurden:

	I.	II.	III.	IV.
Fett	36,6	30,9	29,3	25,4
Stärke	36,6	30,9	29,3	25,4
Fleischextract .	26,8	22,7	21,5	18,6
Fleischmehl . .	—	—	19,9	17,2
Asparagin . . .	—	15,5	—	13,4

In der ersten Versuchsreihe, in welcher demnach nur N-freie Nahrungsstoffe mit Fleischextract verfüttert wurden, gingen 3 Versuchsthiere nach 32—43—63 Tagen zu Grunde, unter einer Gewichtsabnahme von 46—54$^0/_0$. Das vierte Versuchsthier, welches obige Futtermischung nur 18 Tage erhielt und am Leben blieb, nahm um 26,3$^0/_0$ an Gewicht ab. In den ersten 18 Tagen, an welchen die Thiere eine grössere Fresslust zeigten, (worauf sie weniger Nahrung verzehren und dann rasch zu Grunde gehen) zeigten die Thiere folgendes Verhalten:

---

1) Zeitschrift f. Biol. **28**, 492—506. — 2) Ebenda **28**, 507—517. — 3) Ebenda **29**, 115—124. — 4) Ebenda **29**, 125—128.

Ratte 4	zeigte in	18 Tagen	bei	127	Grm.	Futteraufn.	23	%	Gewichtsverl.
„ 5	„	„ 18	„	„ 118	„	„	26	„	„
„ 8	„	„ 18	„	„ 96	„	„	21	„	„
„ 6	„	„ 18	„	„ 110	„	„	26	„	„

Mittel in 18 Tagen bei 110 Grm. Futter 24% Gewichtsverl.

In der zweiten Versuchsreihe mit N-freien Nahrungsstoffen, Fleischextract und Asparagin nahmen die Thiere bei gleichem Appetit ebenfalls allmählich an Gewicht ab und verendeten nach 40—41 und 50 Tagen, nachdem sie 43—49—50% des anfänglichen Gewichts eingebüsst hatten. Ein Thier erhielt die Nahrung während 18 Tagen und verlor an Gewicht 28%. Alle 4 Versuchsthiere zeigten in der ersten, 18tägigen Versuchsreihe folgendes Verhalten:

Ratte 1	zeigte in	18 Tagen	bei	108	Grm.	Futteraufn.	27	%	Gewichtsverl.
„ 2	„	„ 18	„	„ 117	„	„	27	„	„
„ 7	„	„ 18	„	„ 92	„	„	23	„	„
„ 3	„	„ 18	„	„ 121	„	„	28	„	„

Mittel in 18 Tagen bei 109 Grm. Futter 26% Gewichtsverl.

Aus diesen beiden Versuchsreihen schliesst Verf., dass zwischen den Ergebnissen der Fütterung mit Fett und Kohlenhydraten ohne und mit Zusatz von Asparagin nur geringfügige, zufällige Unterschiede bestehen und dass somit das Asparagin in den gegebenen Mengen keine in Betracht kommende eiweisssparende Wirkung, und keine wesentliche Bedeutung für die Ernährung besitzt. Der Einwand, dass die beträchtliche Asparagingabe bei den Ratten Störungen, z. B. im Darmkanale hervorgerufen habe, und die Thiere desshalb trotz der Eiweisssparung nicht länger lebten, ist nicht stichhaltig, weil eine mit Gemisch I. gefütterte Ratte, die durch Gemisch III. ihr ursprüngliches Gewicht wieder erreichte, beim nachherigen Füttern mit Gemisch IV. während 47 Tagen auf ihrem Gewicht sich erhielt. — Um zu sehen, ob es möglich ist, die Ratten mit dem Gemisch der N-freien Stoffe und Fleischextract unter Zusatz von Eiweiss (Fleischmehl) dauernd auf ihrem Gewichte zu erhalten, wurde die Mischung III verabreicht, wobei sich ergab, dass dieselbe eine volle Nahrung für die Ratten ist, mit der sie sogar ihr Körpergewicht

erhöhen können. — Dass die Ratten sich mit dem Eiweissgemisch unter Zusatz von Asparagin (Mischung IV) stofflich erhalten können, zeigte ein Versuch mit Ratte No. 6, die zuerst während 18 Tagen die Mischung I verzehrte und dadurch 26 % ihres ursprünglichen Körpergewichtes verlor, nachher die Mischung III bekam, mit der sie in 67 Tagen ihr anfängliches Gewicht wieder erreichte. Darauf erhielt sie Gemisch IV und erhielt sich damit während 47 Tagen auf diesem Gewichte (144 Grm.). Eine Ratte, die von diesem Gemisch IV zu wenig aufnahm, ging doch in 61 Tagen zu Grunde. Vorstehende Versuche wurden noch im J. 1883 im Voit'schen Laboratorium ausgeführt. — Ad 317. Verf. führte 3 Versuche an Hunden aus. I. Eine 20 Kgr. schwere Hündin erhielt während 11 Tagen täglich 500 Grm. rein ausgeschnittenes Fleisch mit 50 Grm. Speck. Nachdem das Thier nach 7 tägiger Fütterung sich nahezu im N-Gleichgewichte befand, wurden an den nächsten 3 Tagen dem Futter noch 20 Grm. Asparagin zugefügt. Dann folgte noch ein Normaltag. Der N-Gehalt der Nahrung, ebenso des Harnes und der Fäces wurde (nach Will-Varrentrapp) bestimmt, ausserdem der Gehalt des Harnes an Schwefel und Phosphorsäure ermittelt. In der täglichen Nahrung waren 16,63 Grm., in der täglichen Asparaginration 3,737 Grm. N enthalten. Im Mittel wurde gefunden pro die in den Ausscheidungen:

An den Tagen	N im Harn und Koth	S im Harn	P_2O_5 im Harn	Diff. im N der Einnahme u. Ausgabe.
ohne Asparagin	18,52	1,031	2,434	+ 1,89
mit ,,	21,39	0,977	2,298	+ 1,02

Der Versuch scheint zu ergeben, dass das Asparagin eine geringe Verminderung des Eiweisszerfalls hervorgebracht, oder die noch stattfindende geringe N-Abgabe vom Körper kleiner gemacht hat — auch die Herabsetzung der S- und P_2O_5-Ausscheidung spricht dafür. Der den Asparagintagen folgende (11.) Tag wurde in den obigen Mittelzahlen nicht berücksichtigt, da an demselben eine grössere N-Menge im Harne ausgeschieden wurde, als an den übrigen Tagen. Eine ähnliche Nachwirkung des Asparagins von 2—4 Tagen hat auch Munk [J. Th. **13**, 377] beobachtet und deutete dieselbe als Folge einer andauernden Eiweisszersetzung. Da das Versuchsthier erkrankte

und diese Nachwirkung nicht länger beobachtet werden konnte, wurde ein zweiter Versuch an einer 20 Kgr. schweren Hündin ausgeführt, bei dem während 11 Tagen Kuchen [aus 220 Grm. Stärkemehl mit Fett und Wasser gebacken] verfüttert wurden. Nach 5 Normaltagen wurde dem Futter, welches 0,27 Grm. N pro die enthielt, an 3 Tagen Asparagin, mit 3,737 Grm. N, und damit in einer allenfallsigen Synthese von Eiweiss aus Asparagin auch S nicht fehle, je 0,4 Grm. Kaliumsulfat zugesetzt. Nachher folgten wieder 3 Normaltage. Der Versuch ergab:

An den Tagen	N im Harn und Koth	S im Harn	P_2O_5 im Harn	Diff. im N der Einnahm. u. Ausgab.
ohne Asparagin	3,55	0,155	0,625	+ 3,28
mit „	6,96	0,219	0,584	+ 2,96

Dieser Versuch erzielt demnach auch eine Verminderung des Eiweisszerfalls und ebenso der P_2O_5-Ausscheidung — dagegen ist die S-Ausscheidung sonderbarer Weise eine grössere geworden (vielleicht vom verfütterten Kaliumsulfat abhängig). Die Verminderung des Eiweisszerfalls kann hier keine scheinbare (von der Zurückhaltung des Asparagins abhängige) sein, da an den 3 den Asparagintagen folgenden Normaltagen keine grössere N-Ausscheidung im Harn beobachtet wurde und auch der N-Gehalt der Fäces ein normaler war. Es zeigen demnach auch Versuchsresultate an Fleischfressern Differenzen, welche möglicherweise zur Klärung der Widersprüche zwischen dem Verhalten der Fleisch- und Pflanzen-Fresser nach Aufnahme von Asparagin führen werden, in welcher Richtung weitere Versuche erwünscht sind. — Schliesslich wurde noch ein Versuch am wachsenden Thiere (junger Hund, grosser Race von 8,7 Kgr. Gewicht) ausgeführt. Das Thier erhielt während 15 Tagen folgende Nahrung täglich in Grm.:

Stärkemehl	143,6 (mit 13,3 % H_2O)
Leim	26,1 (mit 4,4 „ H_2O)
Fett (Butterschmalz) .	52,2
Asparagin	24,0 (mit 18,67 % H_2O)
Kaliumphosphat . . .	2—3
Wasser u. Fleischextract	—

Trotzdem die Menge der N-freien Stoffe eine ausreichende war, und trotz Zufuhr von 26 Grm. Leim und 24 Grm. Asparagin verlor das Thier an Gewicht nach 15 Tagen 580 Grm. und offenbar Eiweiss. Als das herabgekommene Thier vom 19. Tage anstatt der 24 Grm. Asparagin 24 Grm. Eiweiss (130 Grm. Fleisch) mit dem obigen Futter erhielt, hob sich sofort das Körpergewicht — in 8 Tagen um 620 Grm. Es geht daher daraus hervor, dass der Einfluss des Asparagins als Nahrungsstoff und namentlich als Ersatz für Eiweiss nur ein geringer sein kann. — Das Asparagin könnte auf den Eiweissumsatz in zweierlei Weise ersparend einwirken. Entweder so wie die Fette und Kohlenhydrate, oder es könnte eine Synthese von Eiweiss aus Asparagin und Kohlenhydraten stattfinden. Im ersteren Falle müsste diese eiweisssparende Asparaginwirkung viel stärker sein, als diejenige der Fette und Kohlenhydrate — so etwa wie diejenige des Leims, der fast das ganze Eiweiss zu ersparen vermag. Dieser complicirte Körper liefert aber beim Zerfalle viel kinetische Energie — fast ebensoviel wie Eiweiss — während die einfache Verbindung wie das Asparagin das nicht thut. Allerdings richtet sich die eiweissparende Wirkung nicht nach dem calorischen Werthe (Fett liefert 9500 Cal., Leim 4100 Cal.) — dann ist es aber räthselhaft, warum z. B. das Glycocoll und die Amidobernsteinsäure wirkungslos sind. Auch die zweite vorher erwähnte Möglichkeit — Eiweisssynthese aus Asparagin — findet auch thatsächlich nicht statt, denn das Asparagin wird als Harnstoff vollständig ausgeschieden. — Vorstehende Versuche wurden im Voit'schen Laboratorium im J. 1882 ausgeführt. — Ad 318. Verf. bemerkt zunächst zu den obigen Versuchen von Politis, dass in der Versuchsreihe II es sich nicht um einen Zusatz von Asparagin zu einem eiweissfreien Futter (I) handelt, sondern um einen theilweisen Ersatz (45,5%) desselben durch Asparagin. Daraus folgt, dass das Asparagin unter den gegebenen Bedingungen dem Fett und der Stärke äquivalent ist. In der Versuchsreihe IV. genoss das Thier viel mehr Nährstoffe als in III. und nahm offenbar nur darum an Gewicht nicht zu, weil es sich in einem sehr guten Körperzustande befand, an welchem der Asparaginzusatz nichts ändern konnte. Verf. meint daher, dass diese Versuche von Politis die Bedeutung des Asparagins als Nahrungs-

stoff aufzuklären nicht geeignet sind — andererseits sprechen dieselben eher zu Gunsten des Asparagins, als zu Ungunsten desselben. — Weiter werden Versuche an weissen Ratten mitgetheilt, die denjenigen von Politis analog sind und bei denen 6 Futtermischungen von folgender procent. Zusammensetzung verwendet wurden:

	I.	II.	III.	IV.	V.	VI.
Kartoffelstärke	75,0	61,5	61,5	—	—	—
Entharzt. Holzmehl	11,2	11,2	11,2	—	—	—
Rohrzucker	11,2	11,2	11,2	—	—	—
Roggenmehl	—	—	—	75,0	75,0	85,7
Heuasche	1,0	1.0	1,0	—	—	—
Körnerasche	0,6	0,6	0,6	—	—	—
Kochsalz	1,0	1,0	1,0	—	—	—
Fleischmehl	—	—	—	25,0	12,5	14,3
Fibrin	—	—	13.5	—	—	—
Asparagin	—	13,5	—	—	12,5	—

Zunächst wurden zwei Ratten mit den Mischungen I und II gefüttert. Ratte A, 262 Grm. schwer, verzehrte in 42 Tagen 538 Grm. der Mischung II und verlor dabei 106,5 Grm. = 40,7 % an Gewicht. Ratte B, 255 Grm. schwer, verzehrte in 42 Tagen 599 Grm. der Mischung I und verlor dabei 102,0 Grm. = 40,0 % an Gewicht. — Die beiden Thiere nahmen demnach bei annähernd gleicher Futteraufnahme gleichmässig an Gewicht ab, woraus hervorgeht, dass beide Mischungen etwa denselben Nähreffect hatten, und dass somit das Asparagin der Mischung II einen Theil der Nährstoffe der Mischung I vollwerthig ersetzte. Um etwaige Fehler zu eliminiren, wurden beide Thiere mit Milch und Semmel wieder aufgefüttert und nun erhielt Ratte A Mischung I, Ratte B Mischung II. Das Resultat dieses 30 tägigen Versuches, verglichen mit dem Verlauf der ersten 30 Tagen der früheren, ergiebt: Ratte A verzehrte in 30 Tagen 415 Grm. Mischung I und verlor dabei 67,0 Grm. = 26,2 % an Gewicht; dieselbe verzehrte in 30 Tagen 384,3 Grm. Mischung II und verlor dabei 83,5 Grm. = 31,8 % an Gewicht. Ratte B verzehrte in 30 Tagen 427,8 Grm. Mischung I und verlor dabei 73,5 Grm. = 28,8 %

an Gewicht; dieselbe verzehrte in 30 Tagen 381 Grm. Mischung II und verlor dabei 73,5 Grm. = 32,7 % an Gewicht. Dieser umgekehrte Versuch bestätigt demnach den früheren. — Beim weiteren Versuche wurde die Ratte B mit den Mischungen I, II und III in 10 tägigen Perioden [nach jedesmaliger vorheriger Auffütterung mit Milch und Semmel] und zwar pro Tag 9 Grm. Mischung gefüttert. Der Gewichtsverlust des Thieres betrug:

bei Fütterung mit	I.	II.	III.
	17,9 %	16,6 %	9,7 %

I und II sind demnach beinahe gleichwerthig, die fibrinhaltige Mischung III wirkte naturgemäss viel günstiger. — Zur Ermittelung der Asparaginwirkung bei Gegenwart von Eiweiss wurde Ratte C von 275 Grm. Gewicht mit Mischung IV gefüttert. 15 Grm. derselben pro die reichten gerade hin, um jeden Gewichtsverlust vom Körper hinanzuhalten. Nachher wurden dem Thiere während 20 Tagen demgemäss je 15 Grm. der Mischung V, und an weiteren 20 Tagen je 13 Grm der Mischung VI. gegeben. Während die Ratte mit Normalmischung IV im Körpergleichgewichte sich erhielt, verlor dieselbe mit Mischung V, in welcher die Hälfte des Fleischmehls durch Asparagin ersetzt ist, 5,8 %, und mit Mischung VI, in welcher das Asparagin ganz fortgelassen ist, in derselben Zeit 4,6 %, demnach in gleicher Weise an Gewicht. Daraus folgt, dass das Asparagin einen Theil des Fleischmehls nicht ersetzte, sondern sich ganz indifferent verhielt. Bei nochmaliger Wiederholung der Fütterung mit Mischung VI wurde ein ganz gleiches Resultat wie früher erhalten. Verf. zieht aus seinen Versuchen, sowie aus denjenigen von Politis, den Schluss, dass das Asparagin auch für die Ernährung der omnivoren Ratten nicht bedeutungslos ist, dass seine Bedeutung aber erst zur Geltung gelangt, wenn es im Futter der Thiere an Eiweiss fehlt, worauf bereits Weiske aufmerksam machte. Diese Asparaginwirkung könnte so erklärt werden, dass dasselbe ähnlich wie Eiweiss der bei reichlicher Fütterung mit Kohlenhydraten auftretenden Verdauungsdepression entgegenwirkt (nach Beobachtungen von Weiske) und nur die Ausnutzung der Kohlenhydrate begünstigt, demnach vielleicht nur indirect wirkt. — Ad 319.

Verf. macht aufmerksam, dass die Schlussfolgerungen von Politis berechtigt seien und dass die Versuche von Politis und Mauthner die eiweiss- und fettersparende Wirkung des Asparagins in gewissem Grade bestätigen. Die obige Erklärung der Asparaginwirkung von Gabriel sei für den Fleischfresser kaum anwendbar und wäre mit den Erklärungen Mauthner's als eine direct eiweisssparende aufzufassen. Horbaczewski.

320. **K. Miura: Ueber die Bedeutung des Alcohols als Eiweisssparer in der Ernährung des gesunden Menschen**[1]. Verf. stellte die Versuche im Anschlusse an die von Stammreich-Noorden [J. Th. **21**, 355] an sich selbst an. Nachdem bei eiweissarmer Kost annäherndes Stickstoffgleichgewicht erreicht war, wurde eine gewisse Menge Kohlehydrat weggelassen und dafür eine isodyname Menge Alcohol eingenommen. Nach 4 Tagen wurde wieder die alte Kost hergestellt, dann abermals dieselbe Menge Kohlehydrat weggelassen, ohne dass dafür Alcohol eintrat. Das gleiche Experiment wurde bei eiweissreicher Kost durchgeführt. Aus den mitgetheilten Versuchstabellen ergibt sich, dass an den 4 Tagen der Alcoholperiode und den 2 darauf folgenden Tagen der Nachperiode im Ganzen 14,221 Grm. N = 88,9 Grm. Eiweiss = 418 Grm. Muskelfleisch (69,6 Grm. pro die) verloren gingen. In der vierten Versuchsperiode, wo kein Alcohol eingenommen wurde, war der Stickstoffverlust trotz des weggelassenen Kohlehydrats geringer und betrug nur 61,5 Grm. Muskelfleisch pro die. Man muss daraus den Schluss ziehen, dass der Alcohol bei eiweissarmer Kost eines an Alcohol nicht gewöhnten Individuums nicht nur keinen eiweisssparenden Effect entwickelt, sondern geradezu schädigend auf den Eiweissbestand wirkt. Die Resorption von Stickstoff und Fett war in der Alcoholperiode eben so gut, wie in der Vorperiode. Dagegen ging in der Nachperiode und in der 4. Periode auffallend wenig Stickstoff und Fett mit dem Kothe verloren. — Im zweiten Versuche mit eiweissreicher Kost war der Alcohol nicht im Stande, das Eiweiss vor Einschmelzung zu bewahren; es wurden in 5 Tagen 7,337 Grm. N = 215,7 Muskelfleisch oder pro Tag 43,14 Grm. mehr zersetzt. Vom 2. Tage der Nachperiode an bewirkte die Herstellung der alten Kost wieder einen Stickstoffansatz von 0,862 Grm. pro

---

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. **20**, 137—159.

Tag. In der vierten Periode, wo dieselbe Menge Kohlehydrat wegblieb, wie in II, ohne durch Alcohol ersetzt zu werden, gingen in 3 Tagen 4,42 Grm. N = 129,9 Muskelfleisch oder pro die 43,5 Muskelfleisch verloren. Man kann aus diesen Zahlen nicht ableiten, dass der Alcohol irgendwie eiweisssparend wirkte; es verhielt sich die Eiweisszersetzung in der Alcoholperiode genau so, als ob der Alcohol überhaupt fortgeblieben wäre. — Die Nahrungsresorption war in allen Perioden fast gleichmässig. — Verf. kommt bei Betrachtung der Ergebnisse zu dem Schlusse, dass der Alcohol in mässiger Menge bei eiweissarmer und eiweissreicher Kost ungeeignet ist, den eiweissersparenden Effect von Kohlehydraten zu ersetzen. Zum Schlusse bespricht Verf. noch die einschlägigen Versuche von Stammreich und Keller [J. Th. **18**, 282]; der Alcohol hat sich dabei eher als ein Protoplasmagift gezeigt. Die Frage nach der Bedeutung des Weingeistes als Heilmittel wird durch diese Versuche nicht berührt. Andreasch.

321. **S. Rosenberg: Ueber den Einfluss körperlicher Anstrengung auf die Ausnutzung der Nahrung**[1]. Da die Frage, ob die körperliche Anstrengung die Verdauung beeinflusst von verschiedenen Autoren im entgegengesetzten Sinne beantwortet wurde und das vorliegende experimentelle Material nicht geeignet ist, diese Frage mit Sicherheit zu lösen, stellte Verf. Versuche an einer gesunden Hündin, von 8170 Grm. Gew. in dieser Weise an, dass das Thier mit einer aus magerem Pferdefleisch, Schmalz und Reis bestehenden Nahrung bald ungenügend, bald überreichlich ernährt wurde, durch einige Tage in vollkommener Ruhe sich befand (Ruheperiode) und dann durch einige Tage unmittelbar nach der Mahlzeit eine bestimmte Arbeit in der von Zuntz und Lehmann construirten Tretmühle leisten musste (Arbeitsperiode). Im Mittel aus 6 Versuchen belief sich die Länge des zurückgelegten Weges bei einer Arbeitszeit von 4 Stunden auf 17,116 Km. oder pro Stunde auf 4,28 Km. Nur an 2 Tagen war die Laufbahn horizontal, sonst mit einer Steigung von 7^0, $9^0\,23'$ und $10^0\,30'$. Die Höhe, zu welcher sich das Thier bei Ueberwindung des Neigungswinkels von $10^0\,30'$ der Laufbahn (V. Versuch) innerhalb 4 Stunden ideal erhob, be-

[1]) Pflüger's Arch. **52**, 401—414.

rechnet sich auf 3119 Mtr., — demnach war die Arbeit eine recht anstrengende. Der durch Knochen abgegrenzte Koth einer jeden Periode wurde auf den N- und Fettgehalt untersucht. Drei in dieser Weise ausgeführte Versuche I, II, III der Tabelle ergaben, dass die vorhandenen Schwankungen in der Resorptionsgrösse der Nahrung, während der Ruhe und der Arbeitsperioden so gering sind, dass sie innerhalb der Grenzen der physiologischen Schwankungen und Versuchsfehler liegen, woraus geschlossen werden muss, dass eine während der Magenverdauung geleistete körperliche Arbeit nicht im Stande ist, die Resorption gegenüber dem Verhalten in vollkommener Ruhe zu beeinflussen. Da aus den Untersuchungen von Cohn und Salvioli hervorgeht, dass unter dem Einfluss der Arbeit die Magenverdauung verzögert wird, war es denkbar, dass in den ausgeführten Versuchen die Verdauung bis nach Beendigung der Arbeit hintangehalten worden und erst nach derselben vor sich gegangen ist. Es wurden daher noch zwei Versuche (IV. und V. der Tabelle) angestellt, bei denen die Arbeit in die Zeit der Darmverdauung fällt, indem das Thier erst $3^1/_2$—4 Stunden nach der Mahlzeit auf das Tretwerk geführt wurde. Auch bei diesen Versuchen fanden sich dieselben Resorptionswerthe der Nahrung in den Arbeits- und Ruheperioden. Aus beiden Versuchsreihen muss geschlossen werden, dass beim verdauungsgesunden Hunde die Ausnutzung der Nahrung ganz unabhängig davon ist, ob das Thier sich während der Verdauung in Ruhe befindet, oder eine sehr energische Arbeit leistet. — Verschiedene Gründe — s. Orig. — berechtigen dazu, diese am Hunde erhaltenen Resultate auch auf den Menschen zu übertragen. — In der folgenden Tabelle sind die in einzelnen Versuchen erhaltenen Ausnutzungswerthe zusammengestellt:

Versuchs Nr.		I.		II.		III.		IV.		V.	
Periode der		Ruhe	Arbeit	Ruhe	Arbeit	Ruhe	Arbeit	Ruhe	Arbeit	Ruhe	Arbeit
Ausnutzung von	N in %	96,44	93,76	90,83	90,50	89,54	89,15	89,63	89,72	91,59	91,87
	Fett in %	99,30	98,69	98,26	98,49	97,54	97,99	97,90	97,48	97,41	98,26

Horbaczewski.

322. **Rich. May: Ueber die Ausnutzung der Nahrung bei Leukämie**[1]). In einem Falle von gemischter Leukämie (lienale und myelogene Form) wurden Ausnutzungsversuche mit Milch und Fleisch angestellt, von denen aber letztere wegen des eingetretenen Blutabganges misslangen. Bei dem 3 tägigen Ausnutzungsversuche wurden von der eingenommenen Milch (9075 CC.) nicht resorbirt:

Leukämiker %		Normal[2]) %
7,66	Trockensubstanz	8,96
45,51	Asche	37,08
4,88	Organ. Substanzen	6,95
5,54	Stickstoff	11,18
5,52	Fett	5,05

Man ersieht daraus, dass die Milch, insbesondere die stickstoffhaltigen Bestandtheile sehr gut ausgenützt wurden, nur die Asche betrug im Stuhle des Leukämikers mehr als in dem des normalen Individuums. Die Gesammtstickstoffausgabe betrug 55,86 gegenüber einer Einnahme von 53,09 Grm. — Es war mithin die Resorption bei dem Leukämiker nicht alterirt. In den Versuchen von Fleischer und Penzold [Deutsches Arch. f. klin. Medic. **26**, 368] und von Stricker [J. Th. **18**, 306] muss die schlechte Resorption als Folge eines complicirenden Darmcatarrhs aufgefasst werden.

Andreasch.

323. **C. v. Noorden: Ueber die Ernährung des kranken Menschen mit Albumose-Pepton**[3]). Die bisherigen Versuche von Pfeiffer, Munk, Ewald und Gumlich etc. haben den Nachweis erbracht, dass die Peptone resp. Albumosen bei grösserer Eiweisszugabe den Körper vor Stickstoffverlust schützen. Verf. hat die Verhältnisse durch O. Deiters [Ueber die Ernährung des Menschen mit Albumosepepton in v. Noordens Beiträgen zur Lehre vom Stoffwechsel des gesunden und kranken Menschen, Heft I, pag. 47. Berlin 1892] untersuchen lassen für den Fall, als die beigegebene

1) Deutsches Arch. f. klin. Med. **50**, 393—406. — 2) Nach Prausnitz J. Th. **18**, 295. — 3) Therapeut. Monatsh. **6**, 271—274.

Eiweissmenge sehr klein ist und hinter dem Minimum zurückbleibt. Die Versuche wurden an zwei Reconvalescentinnen so angestellt, dass in einer I. 4 tägigen Versuchsreihe als Eiweissträger Fleisch, Reis und Cacao gereicht wurde, in einer II. Reihe von gleicher Dauer das Eiweiss des Fleisches durch die chemisch äquivalente Menge von Denayer's sterilisirtem Fleischpepton ersetzt wurde, worauf wieder eine normale 4 tägige Periode folgte. Da das Präparat reichlich Extractivstoff enthält, so wurde in Periode I und III der Kost so viel Liebig'sches Fleischextract zugefügt, dass die Summe des Extractivstickstoffes ungefähr derjenigen Menge in III gleichkam. Die Resultate ergibt folgende Tabelle wieder:

Periode	Einnahme im Mittel pro die				Ausscheidung im Mittel pro die			Bilanz am Körper N pro die
	Eiweiss-N	Albumose-Pepton-N	Extractiv-N	Gesammt-N	Harn-N	Koth-N	Gesammt-N	
I. Fleisch	9,718	—	3,077	12,795	11,645	1,566	13,211	— 0,416
II. Pepton	3,967	5,571	3,275	12,813	11,478	1,566	13,043	— 0,231
III. Fleisch	9,648	—	2,924	12,572	10,375	1,904	12,279	+ 0,293
I. Fleisch	10,130	—	3,015	13,145	10,334	1,993	12,327	+ 0,818
II. Pepton	3,667	5,571	3,243	12,481	10,172	2,034	12,206	+ 0,275
III. Fleisch	9,697	—	2,812	12,509	8,724	2,606	11,330	+ 1,178

Aus beiden Versuchen ergibt sich der Schluss, dass das Albumosepeptongemisch in einer dem Bedürfniss der Krankendiät vollauf genügenden Weise die Fleischnahrung ersetzen kann. Andreasch.

324. **R. Mori, G. Oi und S. Jhisima: Untersuchungen über die Kost der japanischen Soldaten**[1]. Die japanischen Soldaten werden gegenwärtig auf dreierlei Weisen ernährt: 1. mit der Reis-

[1]) Arbeiten a. d. kaiserl. japan. militärärztl. Lehranstalt 1, 1—84. Tokio 1892.

kost, d. h. wie es in Japan herkömmlich ist, mit Reis, Fischen und vielen pflanzlichen Nahrungsmitteln, zuweilen auch mit einer geringen Menge von Rindfleisch; 2. mit der Reis-Gerstenkost, d. h. mit der japanischen Nahrung, in welcher der Reis mit einem Gemische von Reis und Gerste im Verhältniss von 7 : 3 vertauscht worden ist und 3. mit der europäischen Kost, d. h. mit Fleisch und Brod. Die von den Verff. ausgeführten Untersuchungen haben gezeigt, dass die japanische Reiskost, wenigstens soweit sie bei der Truppenversorgung in Betracht kommt, sowohl in Bezug auf die darin enthaltene ausnützbare Eiweissmenge, als auch wegen der calorischen Werthe ihrer im menschlichen Körper zersetzbaren Bestandtheile, als genügend zu bezeichnen ist, und dass sie ausserdem besser ist, als die beiden sogenannten verbesserten Kostarten, die Reis-Gerstenkost und die europäische. Als Versuchspersonen dienten 18 Soldaten und ein Krankenwärter; 6 der Personen wurden mit Reis, 6 mit dem Reisgerstengemisch, 6 europäisch ernährt, während eine Person nur Gerste statt des Reises erhielt; letzteres Regime wurde nur mit Mühe durch 8 Tage ertragen. Die Versuchspersonen standen im Alter von 22—24 Jahren (eine 46 J.) und hatten ein Gewicht von 52,2—66,71 kg; die Versuchsdauer betrug 8 Tage. Die Bestimmung der Nahrungseinnnahme erfolgte in der Weise, dass von jeder Mahlzeit eine zubereitete Portion direct analysirt wurde, wovon die nach dem Essen gesammelten und gleichfalls analysirten Speisenreste später in Abrechnung gebracht werden konnten. Der Harn wurde jeden Tag gesammelt und auf Stickstoff-, Kochsalz- und Phosphorsäuregehalt geprüft. Die Fäces wurden gewogen und darin Wasser, Stickstoff und Asche bestimmt. — Die Untersuchungen, welche sich auf die Zubereitung der Speisen und die damit verbundene Veränderung im Wassergehalte, sowie auf die Einnahmen und Ausgaben der Versuchspersonen beziehen, sind in 44 umfangreichen, mit erstaunlichem Fleisse zusammengestellten Tabellen wiedergegeben, die im Originale eingesehen werden müssen; Referent muss sich darauf beschränken, die zum Schlusse von den Verff. zusammengestellte Stickstoffbilanz pro Kopf und Tag bei den einzelnen Kostarten, denen zum Vergleiche die von Kumagawa [J. Th. **19**, 374] gewählten Kostsätze beigesetzt sind, anzuführen.

	Grm. Eiweiss
Sog. europäische Kost	— 19,803
Reine Gerstenkost	— 18,840
Vegetabilische Kost A Kumagawa's	— 10,302
Reis-Gerstenkost	— 9,177
Japanische Kost B Kumagawa's .	— 7,665
« « A « .	+ 0,529
Vegetabilische « B « .	+ 4,086
Truppen-Reiskost	+ 14,504.

Ferner erhält man in Bezug auf die calorischen Werthe folgende aufsteigende Reihenfolge der pro Kopf und Tag eingeführten Calorien:

	Calorien			
	der Eiweiss-substanzen	des Fettes	der Kohlehydrate	Summe.
Reine Gerstenkost .	171,42	154,21	1058,99	1384,62
Jap. Kost B K.'s .	191,63	—	1714,317	1905,047
Veget. Kost A K.'s .	138,71	—	1801,58	1940,29
Sog. europ. Kost .	260,41	199,44	1749,68	2209,54
Reis-Gerstenkost .	227,51	117,05	1883,01	2227,5
Jap. Kost A K.'s .	313,015	40,139	1924,495	2277,649
Veget. Kost B K.'s .	155	—	2323,44	2478
Truppenreiskost . .	291,18	137,15	2151,52	2579,89

Andreasch.

325. **K. Taniguti: Einige Versuche mit der japanischen Reiskost**[1]. Im Anschlusse an die vorstehende Arbeit wurden zwei Versuchsreihen mit einem gesunden Diener angestellt. Zwei Tage lang erhielt er nur Reis mit Liebig'schem Fleischextract als Geschmackscorrigens; dann folgte 4 Tage lang eine aus Reis und Takuan (gesalzenen Rüben) bestehende Kost, worauf zehn Tage lang eine aus Reis und Miso bestehende Kost verabreicht wurde. Mit dem Reis allein konnten pro Tag nur 608,20 Calor. zugeführt werden, mit Reis und Takuan im Mittel 655,77 und mit Reis und Miso 945,27 Calor.

[1]) Arbeiten a. d. kaiserl. japan. militärärztl. Lehranstalt 1, 85—90. Tokio 1892.

Die folgende Tabelle gibt die vom Ref. berechneten Mittelwerthe des Stickstoffwechsels

	Einnahme	Ausgabe
	Grm. N	Grm. N
Reis	11,105	9,369
Reis + Takuan .	10,338	11,093
Reis + Miso . .	12,951	9,795.

In der zweiten Versuchsreihe wurde der Person freie Wahl gelassen unter der Bedingung, dass als Zukost nur pflanzliche Stoffe genommen werden. Der Eiweissansatz betrug pro Kopf und Tag zwischen 0,2381 und 7,5362 Grm. Die pro Tag zugeführten Calorien betragen 2777,55—2790,74. Es betrugen:

	N-Einnahme	N-Ausgabe			
Datum	Reis und Speise Grm.	Harn Grm.	Fäces Grm.	Summe Grm.	Differenz Grm.
10 Tage	96,267	92,411	19,421	111,832	— 15,565
pro Tag	9,6267	9,2411	1,942	11,1832	— 1,4564
10 Tage	105,207	83,552	21,274	104,826	+ 0,381
pro Tag	10,5207	8,3552	2,1274	10,4826	+ 0,0381
10 Tage	103,493	72,489	18,946	91,435	+ 12,058
pro Tag	10,3493	7,2489	1,8946	9,1435	+ 1,2058
5 Tage	52,040	37,582	11,943	49,525	+ 2,515
pro Tag	10,408	7,5164	2,388	9,9044	+ 0,5036

Andreasch.

326. **Rint. Mori: Zur Nahrungsfrage in Japan**[1]. Während der Reis seit Jahrtausenden nebst Fischen und anderen animalischen Nahrungsmitteln die Hauptnahrung der Japaner bildet, soll nach einem Vorschlage des Marine-Generalarztes Takagi die stickstoffreichere Gerste den Reis mindestens theilweise ersetzen. Dadurch ist eine Streitfrage aufgeworfen worden, welche seit längerer Zeit die ganze gebildete Welt Japans beschäftigt. Durch die Untersuchungen von Osawa und Uyeda [Eiseikwai Zasshi 1887, No. 48] und von

[1]) Arbeiten a. d. kais. japan. militärärztlichen Lehranstalt 1, 106—109. Tokio 1892.

Oi ist die Frage zu Gunsten des Reises entschieden worden. Die Resultate Osawa's gibt die folgende Tabelle über die Ausnützungsversuche mit einzelnen Nahrungsmitteln wieder. Die unverdaut in den Fäces ausgeschiedenen Theile betrugen in Procenten:

		Trockensubstanz	Eiweiss
Gerste, gekocht		16,6	59,3
Reis, gekocht		2,8	20,7
Tofu (Bohnenkäse)		6,2	3,9
Shoyu (Soja-) Bohnen, hart gekocht		29,7	24,7
Fische roh	Oncorhynchus Haberi	3,1	2,0
	Pagrus cardinalis	3,7	2,3
Fische getrockn.	Gadus Brandtii	4,9	4,7
	Clupea harengus	7,6	7,1

Es folgt hieraus: 1. dass bei den Japanern der gekochte Reis besser ausgenützt wird, als bei den Europäern, da vom Reis nach Angabe europäischer Autoren 4,1% Trockensubstanz und 25,1% an Eiweiss unverdaut mit den Fäces abgeschieden werden, und 2. dass die Ausnützung des gekochten Reises bedeutend vollständiger von statten geht, als die der gekochten Gerste. — Die Ausnützungsversuche Oi's mit Reis und Reis-Gerstenkost ergaben folgendes Verhalten des Stickstoffs:

	Einnahme:		Ausgabe:									
			In Grm.						In % der Einnahme			
			Mit Reis			Mit Gemisch			Mit Reis		Mit Gem.	
	Mit Reis	Mit Reis-Gerstengemisch	Im Harne	In Fäces	Summa	Im Harne	In Fäces	Summa	Im Harne	In Fäces	Im Harne	In Fäces
Fleisch	—	21,63	—	—	—	16,35	1,17	17,53	—	—	75,6	5,4
Fische	20,46	22,32	17,70	0,42	18,12	16,12	1,39	17,51	86,5	2,0	72,2	6,2
Tofu	12,02	13,88	12,80	0,10	12,90	12,21	1,38	13,59	106,5	0,8	88,0	9,9
Gemüse	8,00	9,96	10,97	0,07	11,04	14,05	0,15	14,20	137,1	0,7	142,5	1,5

Hieraus geht deutlich hervor, dass auch die Eiweissstoffe der Reiskost besser ausgenützt werden, als die der Reis-Gerstenkost. Nach dem Mitgetheilten kann die Entscheidung der Frage, ob die Gerstenkost der Reiskost vorzuziehen sei, keinem Zweifel unterliegen.

Andreasch.

327. **G. Oi: Ueber die Kost japanischer Militärkrankenwärter**[1]. Die procentische Zusammensetzung des gekochten Reises und des daneben verabreichten Speisegemisches (Fische etc.) war wie folgt:

	Eiweiss	Fett	Kohle-hydrate	Cellulose	Asche	Wasser
Reis gekocht . .	2,74	0,302	31,116	0,240	0,276	65,316
Andere Nahrungsmittel . . .	4,952	2,070	5,163	1,099	3,097	83,619

Es wurden an 7 Tagen Kostportionen der 40 Krankenwärter gesammelt und analysirt. Die durchschnittliche Menge des gekochten Reises in einer Mahlzeit betrug 604 Grm., der Wassergehalt desselben 65,32%, die Menge anderer Nahrungsmittel 229,60 Grm. Die Aufnahme pro Kopf und Tag betrug demnach:

	Frisch Grm.	Getrocknet Grm.
Reis gekocht	1811,00	628,12
Andere Nahrungsmittel . .	689,0	112,86

Von den Hauptnahrungsstoffen sind darin enthalten in Grammen:

	Eiweiss	Fett	Kohle-hydrate	Cellulose	Asche	Wasser
Im Reis . . .	49,62	5,65	563,51	4,35	4,99	1182,88
Im übrigen Speisegemisch . . .	34,12	14,26	35,57	7,57	21,34	576,14

Die beiden stickstofffreien Nahrungsmittel entsprechen zusammen 298,11 Grm. Fetten (nach Rubner). Von den Consumenten wurden pro Kopf und Tag 150,00 Grm. Fäces entleert, welche 115,00 Wasser und 35 Grm. feste Bestandtheile enthielten. Die Harnmenge betrug 1200 Grm. mit 50 Grm. festen Bestandtheilen, darunter 24,8 Grm. Harnstoff (= 11,59 Grm. N), 0,37 Grm. Harnsäure (= 0,18 N), 0,29 Grm, Kreatinin (= 0,15 Grm. N), 0,90 Grm. sonstige organische

---

[1]) Arbeiten a. d. kais. japan. militärärztlichen Lehranstalt **1**, 110—112. Tokio, referirt von Rint. Mori.

Stoffe und 25,44 Grm. Asche. Daraus lässt sich berechnen, dass ungefähr 11,948 Grm. N (= 74,67 Grm. Eiweiss) in den Excrementen ausgeschieden wurden. Die Einnahme zeigte mithin ein Plus von 9.07 Grm. Eiweiss. — Weiter variirte Oi die Zusammensetzung der Kostsätze und bestimmte dabei das Verhältniss der Einnahme zu der Ausgabe. Neben Reis resp. einem Gemisch von Reis und Gerste wurden vier Arten der neben diesem zu verabreichenden Speisegemische hergestellt. Dieselben zeigten folgende procentische Zusammensetzung:

Nahrungsmittel	Eiweiss	Fett	Kohle-hydrate	Cellulose	Asche	Wasser
Tofuspeise . . .	3,724	2,612	0,834	1,204	1,865	80,761
Fischspeise . . .	9,666	4,519	7,343	1,209	3,571	73,692
Gemüsespeise . .	0,896	0,124	11,263	2,745	3,591	81,381
Fleischspeise . . .	9,183	4,400	11,403	1,646	3,675	69,693
Reis-Gerstengemisch	3,231	0,707	29,158	0,443	0,448	66,014

Die Tageskost und Ausnützung gestaltete sich, wie folgt:

	Tofuspeise		Fischspeise		Gemüsespeise		Fleischsp. mit Reis-Gerstengemisch
	Reis	Gemisch	Reis	Gemisch	Reis	Gemisch	
Gesammtmenge frisch Grm.	2568,0	2568,0	2568,0	2568,0	2568,0	2568,0	2568,00
Wasser Grm.	1898,39	1906,89	1755,69	1764,19	1823,96	1832,46	1728,69
Eiweiss: In der Nahrung Grm.	75,101	86,732	127,866	139,497	49,989	61,620	135,211
Eiweiss: Im Harne Grm. .	80,000	76,331	110,625	110,750	68,562	84,812	102,087
Eiweiss: In den Fäces Grm. .	0,625	8,631	2,625	8,687	0,450	0,963	7,350
Eiweiss: Differenz d. Einnahme u. Ausgabe Grm. .	—5,524	+1,770	+14,620	+30,060	—19,023	—17,155	+25,674
Resorbirtes in Grm.	74,48	78,10	125,24	130,81	49,54	60.66	127,86
Resorbirtes in %	99,2	90,0	97,2	93,8	99,1	98.4	94,6

Auch diesmal zeigte sich, dass die im Ganzen ungünstige Zusammensetzung von Gerste und Gemüse verhältnissmässig besser ausgenutzt zu werden pflegt. In diesen Versuchen wurden je 3 Krankenwärter verwendet und jeder Versuch dauerte 3 Tage. — Nun wurden vergleichende Untersuchungen der japanischen Kost mit der europäischen angestellt. Je 10 Wärter dienten zu Versuchsobjecten, jeder Versuch dauerte 12 Tage. Die Aufnahme pro Kopf und Tag betrug bei den verschiedenen Kostsätzen:

	Frisch Grm.	Getrocknet Grm.
Europäisch	1942,60	657,96
Japanisch	2535,00	753,57

Von den Hauptnahrungsstoffen sind darin enthalten:

	Eiweiss	Fett	Kohlehydrate	Asche	Wasser
In der europäischen Kost	112,95	55,09	460,06	29,87	1284,64
In der japapischen Kost	84,69	20,05	625,99	22,84	1781,43

Die sog. europäische Kost bestand hauptsächlich aus Fleisch und Brod, die japanische dagegen aus Reis und Fischen. Die beiden stickstofffreien Nahrungsstoffe entsprechen zusammen bei der ersten Kost 253,37, bei der zweiten 289,85 Grm. Fett. Die europäisch Ernährten entleerten pro Kopf und Tag durchschnittlich 122,0 Grm. Fäces, welche 98,17 Grm. Wasser und 23,83 Grm. Fixa, darunter 2,97 Grm. stickstoffhaltige (= 0,46 Grm. N) und 18,19 Grm. stickstofffreie organische Stoffe und 2,66 Grm. Asche enthielten. Die Harnmenge betrug 1260 Grm. mit 77,62 Grm. Fixa, darunter 35,75 Grm. stickstoffhaltige Stoffe (= 16,58 Grm. N) uud 41,88 Grm. Asche. Die japanisch Ernährten entleerten dagegen per Kopf und Tag 106,0 Grm. Fäces mit 25,25 Grm. Fixa, darunter 2,36 Grm. stickstoffhaltige Stoffe (= 0,36 Grm. N) und 3,00 Grm. Asche. Die Harnmenge betrug hier 1171,0 Grm. mit 57,39 Grm. Fixa, darunter 26,89 Grm. stickstoffhaltige Stoffe (= 12,75 Grm. N) und 30,5 Grm. Asche. Vergleicht man die Einnahme und Ausgabe dieser Versuchsgruppe, so erhält man folgendes:

	Eiweiss						
	In der Nahrg. Grm.	Im Harne Grm.	In Fäces Grm.	In den Excreten zusamm. Grm.	Diff. d. Einnah. u. Ausg. Grm.	Resorbirtes	
						Grm.	%
Europäisch	112,95	103,62	2,87	106,49	+6,46	110,08	97,4
Japanisch	84,69	79,69	2,25	81,94	+2,75	82,44	97,3

Andreasch.

328. **Rud. Virchow und E. Salkowski: Russisches Hungerbrod**[1]). Dasselbe stammte aus den Districten an der Wolga und stellte eine ausgetrocknete, schwärzliche Masse von torfartigem, fast verkohltem Aussehen dar. Es ist aus den Samen von Chenopodium murale genommen worden. Die Analyse zeigte, dass es sich um eine an Eiweiss und Fett sehr reiche Substanz handelt, die einen ungemein hohen Nährwerth besitzt. Die Analyse ergab für 100 Theile Trockensubstanz im Vergleiche mit Roggenbrod:

	Hungerbrod	Roggenbrod
Amylum	40,47	85,51
Eiweiss	13,07	10,75
Fett	4,20	0,86
Cellulose	16,69	0,54
Asche	25,57	2,34

Andreasch.

329. **O. Loew: Ueber die physiologischen Functionen der Calcium- und Magnesiumsalze im Pflanzenorganismus**[2]). Es ist seit langem bekannt, dass Calcium- und Magnesiumsalze einander in den Pflanzen nicht ersetzen können. Die Salze dienen verschiedenen Functionen, wie schon dadurch angedeutet wird, dass beide Basen höchst ungleich in der Pflanze vertheilt sind. Die Blätter sind die kalkreichsten Organe, die Samen aber enthalten im Verhältniss zum Kalk auffallend viel Magnesia. — Schimper zeigte, dass oxalsaure Salze bei nicht zu grosser Verdünnung giftig auf Phanerogamen wirken und desshalb Kalksalze eine wichtige Function ausüben, wenn sie die Oxalsäure, welche als Nebenproduct in den Zellen entsteht,

1) Virchow's Archiv **130**, 529—530. — 2) Flora 1892, 368—394.

ausfällen. Oxalsaure Alkalien in 0,5—1 $^0/_0$ iger Lösung sind auch stark giftig für niedere Chlorophyll führende Pflanzen wie Algen, nicht dagegen für Pilze. Bei Algen (Spirogyren) wurden nun die Vergiftungssymptome unter dem Microscope verfolgt und dabei gefunden, dass zuerst der Zellkern angegriffen wird und bald darauf das Chlorophyllband Verquellungserscheinungen zeigt, der schliessliche Tod des Cytoplasmas ist wahrscheinlich indirect die Folge dieser Störungen. Die einfachste Erklärung jener Giftwirkung ist wohl die, dass das einen sauren Character besitzende Nucleïn resp. Plastin, das die Substanz des Gerüsts im Kern und Chlorophyllkörper ausmacht, als Calciumverbindung vorhanden ist und dass eine Structurstörung stattfindet, sobald der Kalk als unlösliches Oxalat abgetrennt wird. — Ist dieser Schluss richtig, so müssen Magnesiumsalze bei Abwesenheit von Calciumsalzen giftig wirken, indem das Calcium der Organoide durch Magnesium ersetzt und damit der Quellungszustand verändert wird, was wieder eine Structurstörung herbeiführt. Dieser Schluss hat sich vollständig bestätigt und steht im Einklang mit manchen früheren unerklärten Beobachtungen. In einer 1 $^0/_{00}$ - Lösung von Magnesiumsulfat starben z. B. Spirogyren nach 4—5 Tagen, während sie in ebenso starken Lösungen von Calcium-, Kalium, oder Natriumsulfat lange am Leben bleiben. In einer 1 $^0/_{00}$ - Lösung von Magnesiumnitrat sterben nie nach wenigen Tagen, wird aber ausserdem noch 3 $^0/_{00}$ Calciumnitrat zugesetzt, so bleiben sie wochenlang lebendig. Die Symptome beim Absterben in Magnesiumsalzlösungen sind dieselben wie bei Einwirkung von oxalsaurem Kali; Keimlinge von Erbsen und Bohnen sterben bald, wenn in den Nährlösungen Calciumsalze ausgeschlossen, Magnesiumsalze aber vorhanden sind. Schon vor langer Zeit theilte Wolf mit, dass es ihm unmöglich war, Bohnenpflanzen mit gesunden Wurzeln in verdünnten Lösungen von Magnesiumsulfat fortzubringen. Magnesiumsalze können nur bei Anwesenheit von Calciumsalzen ihren ernährenden Effect entwickeln. Dieser ist offenbar darin zu suchen, dass sich secundäres Magnesiumphosphat bildet, aus welchem die Phosphorsäure am leichtesten von allen in der Pflanze vorkommenden Phosphaten entnommen werden kann (zur Nucleïnbildung). Bemerkenswerth ist, dass Spaltpilze wohl Kalk,

aber nicht Magnesia entbehren können; für diese, sowie für Spross- und Schimmelpilze sind auch Oxalate nicht giftig, wie erwähnt. — Die hier gezogenen Folgerungen erklären nun manche Verhältnisse, einmal, dass die Chlorophyll führenden Organe auch die Kalkreichsten sind, dann, dass da wo am meisten Phosphorsäure gebraucht wird — in den Samen — auch die relativ grössten Mengen von Magnesia gefunden werden. Beim Aufbau von Zellkern und Chlorophyllkörper betheiligen sich Calciumsalze direct, Magnesiumsalze indirect, und es ist klar, dass eine relativ bedeutende Verminderung der einen Classe von Salzen gegenüber der andern eine normale gesunde Entwicklung der Pflanzen beeinträchtigen muss. Es wird auch verständlich, warum diese Salze einander nicht vertreten können und warum »Magnesium in der Pflanze beweglicher ist, als Calcium.«

Loew.

330. **E. Wolff und J. Eisenlohr: Wiesengras und Pressfutter**[1]. Das Grünfutter erleidet bei der Umwandlung in Pressfutter mancherlei Veränderungen, welche Verff. nicht nur durch directe chemische Untersuchungen, sondern auch durch Versuche an Thieren näher festzustellen versuchten. Zu den hauptsächlichsten Versuchen dienten 2 Hammel, welche in 5 Perioden beobachtet wurden und zwar bei täglicher Fütterung pro Kopf:

	Periode:				
	I	II	III	IV	V
	Grm.	Grm.	Grm.	Grm.	Grm.
Wiesengrummet .	1250	500	—	—	—
Pressfutter . . .	—	2000	2500	1500	—
Wiesenheu . . .	—	—	—	500	1250

Im verzehrten Futter wurden die Trockensubstanz, Rohproteïn, Aetherextract, Rohfaser, stickstofffreie Extractstoffe und Asche bestimmt und durch Vergleich mit der chemischen Zusammensetzung des Darm-

[1] Landw. Jahrbücher **21**, 45—79.

koths die Verdaulichkeit beurtheilt. Ueberall, wo man Pressfutter theils mit, theils ohne Beigabe von Grummet und Heu verabreichte, untersuchte man auch den von den Thieren producirten Koth auf seinen Gehalt an in Magen- und Pankreasextract löslichem Stickstoff oder Rohproteïn. Die Ausnutzungsversuche ergaben, dass von den stickstoffhaltigen Bestandtheilen des Pressfutters überall fast nur die Amidoverbindungen (leichtlösliches Nichteiweiss) verdaut und resorbirt wurden, dagegen die eigentliche Eiweisssubstanz so gut wie ganz unverdaulich war. Der Verdauungscoëfficient für das Rohfett war beim Pressfutter grösser wie beim zugehörigen Wiesenheu (60,9:45,6), ebenfalls der Verdauungscoëfficient der Rohfaser. Die Verdaulichkeit der stickstofffreien Extractstoffe ist dagegen beim Pressfutter vermindert. Die Nährwirkung des Pressfutters am lebenden Thier konnte nicht genau ermittelt werden. Das Wiesengras-Pressfutter, welches hier in Anwendung kam, war nach Beurtheilung von Seiten der Praxis »gut gerathen«, die chemische Analyse aber und die Fütterungsversuche bewiesen, dass das Pressfutter sehr viel an Werth gegenüber dem ursprünglichen Grase eingebüsst hatte, wohl durch die hohe Temperatur beim Pressen. Für Gras ist daher die Umwandlung in Pressfutter nicht zu empfehlen; beim Grünmais und Rübenblättern aber ist sie wohl nicht zu umgehen. Loew.

331. **C. Kornauth und A. Arche: Untersuchungen über den Stoffwechsel des Schweines bei Fütterung mit Kornrade** [1]. Ueber die Giftigkeit der Rade gehen die Meinungen bekanntlich noch weit auseinander. Die Versuche von Ulbricht (1874) an Ziegen, Schweinen, Enten und Gänsen führten ihn zum Schluss, dass die Samen der Kornrade verdächtig wären und daher Vorsicht geboten sei. Spätere Versuche von H. Schultze, Viborg, Pillwax, Dürk und andere Autoren an Kaninchen, Hunden, Rindern, Schweinen, Menschen und Vögeln angestellt, führten oft zu widersprechenden Ergebnissen. Zudem ist der Nachweis resp. Isolirung einer giftigen Substanz (Saponin, Agrostemmin, Githagin) noch nicht einwandfrei gelungen. Die ersten Versuche der Verff. wurden nun mit dem Trieurausputz einer Wiener Dampf-

[1] Landwirthsch. Versuchs-Stat. 40, 177—203.

mühle, enthaltend 46 % Kornrade, an Schweinen und Kaninchen angestellt, die Thiere blieben aber nach mehreren Wochen dauernder Fütterung völlig gesund[1]). Auch wurde ein concentrirtes alkoholisches Radensamenextract nach Entfernung des Alkohols, in Wasser gelöst und subcutan unter die Nackenhaut von 2 Kaninchen eingespritzt, aber ohne schädlichen Erfolg; ebensowenig hatte das wässrige Extract von 20 Grm. Kornradesamen nach subcutaner Injection eine Wirkung; nicht einmal eine Steigerung der Körpertemperatur war zu beobachten. — Beim Hauptversuch an 3 Schweinen wurde nahezu reines Kornradematerial verwendet und zwar bei 2 Schweinen pro Tag je 400 Grm. Kornrade gemischt mit 300 Grm. Gerste und 300 Grm. Mais; das dritte (schlechtfressende) Schwein erhielt 700 Grm. Kornrade, 150 Grm. Gerste und 150 Grm. Mais pro Tag. Letzteres nahm in 3 Monaten um 9 Kilo zu und wurde dann geschlachtet, wobei sich keine Spur einer schädlichen Veränderung im Verdauungstractus erkennen liess. — Von den beiden erstgenannten Schweinen nahm das eine vom 2. Jan. — 17. Mai um 26 Kilo, das andere um 28,5 Kilo zu. Es wurden nun bei einem dieser Schweine genaue Untersuchungen von Harn, Koth und Expirationsluft vorgenommen, die Bilanz gezogen und der Ansatz für Fett und Eiweiss berechnet, sowohl bei als ohne Kornradefütterung. Es ergab sich, dass die Kornrade den Eiweissumsatz gesteigert hatte, der Ansatz war geringer. Eine Giftwirkung war nicht zu beobachten, wohl aber eine Fressunlust in Folge des bitteren Geschmacks der Kornrade. Die Ausnützung des Radenfutters war von jener des radenfreien Futters nicht verschieden, das angesetzte Fleisch war normal. Radenfutter mag daher bei dessen billigen Preise als ein entsprechendes Mastfutter bezeichnet werden.

Loew.

332. **Th. Pfeiffer und G. Kalb: Ueber den Eiweissansatz bei der Mast ausgewachsener Thiere sowie über einige sich hieran anknüpfende Fragen**[2]). Frühere Versuche von Henneberg und

1) Verff. liessen von Mehl mit 40 % Raden einen Leib Brod von 5 Kgrm. backen, von welchem Erwachsene und Kinder genossen ohne Schaden oder Belästigung zu verspüren. — 2) Landw. Jahrb. **21**, 175—211.

Pfeiffer [J. Th. **20**, 391] hatten ergeben, dass bei ausgewachsenen Thieren noch ein erheblicher Eiweissansatz möglich ist. Dieses stand im Widerspruch mit früheren Arbeiten von Kern und Wattenberg[1]), nach welchen bei ausgewachsenen Thieren ein erheblicher Eiweissansatz nicht mehr stattfinden könne. Verff. glauben, dass diese Versuche über zu kurze Perioden ausgedehnt wurden und stellten sich nun die Aufgabe, den Eiweissansatz während einer längeren Mastperiode zu verfolgen und wählten zu dem Versuche 4 ausgewachsene Hammel, welche zu einer 100tägigen Mast aufgestellt wurden. Hammel I und II erhielten nun ein sehr eiweissreiches Futter, Hammel III und IV aber eines von mittleren Nährstoffverhältniss 1:5. Jene nämlich pro Tag und Stück 500 Grm. Wiesenheu, 400 Grm. Bohnenschrot und 200 Grm. Erdnusskuchen; diese aber je 500 Grm. Wiesenheu mit 300 Grm. Bohnenschrot und 320 Grm. Gerstenschrot. Es wurde die Ausnutzung des Futters und der Stickstoffgehalt des Harns festgestellt. Für die Verdauungscoëfficienten der einzelnen Nährstoffe ergaben sich folgende Schwankungen:

	Hammel I	Hammel II	Hammel III	Hammel IV
Rohproteïn . . .	80,63–82,64	80,03–80,89	71,62–77,74	70,05–73,61
Aetherextract . .	57,74–73,29	66,78–71,66	44,56–60,75	26,92–54,46
Rohfaser	54,91–64,30	61,87–63,84	55,86–58,78	49,39–60,03
N-freie Extractstoffe	72,16–77,15	75,39–77,02	77,56–79,65	75,53–79,04

Die Hammel I und II nützten daher die Eiweissration besser aus als No. III und IV. — Nach Berechnung der Stickstoffbilanz und Berücksichtigung, dass täglich im Durchschnitt der Wollzuwachs 0,89 Grm. Stickstoff beanspruchte, bleibt für die I. Abtheilung ein täglicher Stickstoffansatz von 0,97 Grm. in Form von Fleisch. Bei Abtheilung II stellte sich anfangs zwar ebenfalls ein Stickstoffansatz ein, derselbe nahm aber bald so ab, dass er von dem Wollzuwachs allein in Anspruch genommen wurde. Diese Resultate sind

[1]) Journ. f. Landwirthsch. 1878, S. 601.

nach Verff. mit denjenigen der früheren Versuche sehr wohl in Einklang zu bringen, was sie des Längeren erörtern. Loew.

333. **S. Gabriel: Versuche über die Wirkung einer plötzlichen einmaligen Entziehung bezw. Vermehrung des Futtereiweisses auf den Stickstoffumsatz des Pflanzenfressers**[1]). Verf. beabsichtigte zunächst zu entscheiden, inwiefern der Leim beim Pflanzenfresser die Functionen des Eiweisses übernehmen könne; die Versuche am Schaf scheiterten aber an dem Widerwillen das leimhaltige Futter zu fressen. Nur an einem Tage wurde das Futter gefressen und hierbei constatirt, dass in den Verhältnissen des Stickstoffumsatzes keine wesentliche Aenderung stattgefunden hatte und Verf. legte sich nun die Frage vor, ob diese Beobachtung ausschliesslich auf Rechnung der eiweisssparenden Wirkung des Leimes zu setzen ist oder ob noch andere Momente dabei eine Rolle spielen, und gab daher einem Schaf von 50 Kgr. Gewicht nach 15 tägiger Ernährung mit Wiesenheu (1000 Grm. pro Tag) plötzlich ein eiweissfreies Futter, aus Kartoffelstärke, Rohrzucker, entharztem Holzmehl und Heuasche bereitet, zu fressen. Die Mischung war so berechnet, dass sie für den calorischen Werth der Nährstoffe des Heu's reichlichen Ersatz bot. Diese eintägige Unterbrechung wurde nach 14 Tagen nochmals wiederholt, jedoch mit dem Unterschiede, dass noch Asparagin zugesetzt wurde. Täglich wurden Harn und Fäces untersucht. Der erste Eiweisshungertag machte sich recht lange bemerklich, die Harnstickstoffmenge war erniedrigt und erreichte erst 8 Tage später die normale Höhe wieder. »Daraus folgt, dass der Pflanzenfresser zur Resorption des Rauhfutters eine volle Woche gebraucht, was mit früheren Resultaten im Einklang steht.« Der Pflanzenfresser bereitet ferner ein bedeutendes Accomadationsvermögen, welches es ihm ermöglicht, den Stoffwechsel zu beschränken. Der zweite Eiweisshungertag gab zu ganz ähnlichen Beobachtungen Gelegenheit wie der erste. Verf. stellt sich vor, dass die Schmälerung des Futtereiweisses die Menge des Circulationseiweisses vermindert und damit den Anstoss zu einer Dämpfung der Intensität des Stoffwechsels gibt. Ein späterer Versuch ergab die gleichen

[1]) Journ. f. Landwirthsch. **40**, 293–308.

Resultate, wie jener erste. Verf. meint, dass bei Herbivoren die Menge der Eiweissstoffe in viel höherem Grade beschränkt werden kann als die Menge der Kohlehydrate, und will diese Verhältnisse bei Ernährung mit Mastfutter prüfen. Loew.

334. **H. Weiske: Ueber den Einfluss des vermehrten oder verminderten Futterconsums sowie der dem Futter beigegebenen Salze auf die Verdauung und Resorption der Nahrungsstoffe**[1]). Frühere Versuche hatten Verf. ergeben, dass die Beigabe verschiedener Salze zum Futter der Thiere auf die Fresslust und Gewichtszunahme erheblich einwirkt (J. Th. **21**, 289). Die bei diesen Versuchen gesammelten Excremente wurden nun näher untersucht, und constatirt, dass das Futter in sehr verschiedenem Maasse ausgenützt worden war. Die Verdauungscoëfficienten der gefressenen Hafermengen wurden für die Versuchsthiere (Kaninchen) in jedem einzelnen Falle berechnet und hierbei festgestellt, dass die Grösse der gefundenen Haferverdauungscoëfficienten im umgekehrten Verhältniss zur Menge des aufgenommenen Futters steht, so dass der bei dem grössten Futterconsum die niedrigste und bei der geringsten Aufnahme von Nahrung die grösste Ausnützung derselben stattfindet, was mit früheren Versuchen des Verf. und Wolf's übereinstimmt. Loew.

335. **H. Weiske: Ueber die Verdaulichkeit des Futters (Heu, Hafer) unter verschiedenen Umständen und bei verschiedenen Thieren**[2]). Bekanntlich enthalten manche Futtermittel, z. B. das Sauerfutter, die Schlempe, öfters freie Säuren (Essigsäure, Milchsäure), weshalb man einen Zusatz vom Schlämmkreide macht. Von letzterem Mittel wird aber oft ein Ueberschuss genommen, wesshalb Verf. untersuchte, in welchem Grade ein solcher Ueberschuss von $CaCO_3$ Schaden bringen kann, z. B. durch Neutralisation des sauren Magensaftes. Die Versuche wurden mit 2 ausgewachsenen (5—6 Jahre alten) und zwei jüngeren (ca. $^3/_4$ Jahr alten) Kaninchen angestellt, welche vorher mit Heu ernährt worden waren. Je eines der älteren und jüngeren bekamen 2,5 Grm. Schlämmkreide zum Wiesenheu.

---

1) Landw. Versuchsst. **41**, 145—165. — 2) Landw. Jahrb. **21**, 791—807.

Nach 10 tägiger Fütterung wurden 10 Tage lang die Fäces bei allen Versuchsthieren quantitativ gesammelt und nach Wägen und Trocknen der Gesammtstickstoff sowie die Menge desjenigen Stickstoffs, welcher nach 24 stündigem Behandeln mit warmem Wasser resp. nach 12 stündigem Digeriren mit saurem Magensaft bei 40° ungelöst zurückgeblieben war, nach Kjeldahl bestimmt. Es ergab sich, dass bei den Thieren, welche Schlämmkreide erhalten hatten, in der That mehr verdaulicher Stickstoff in den Fäces enthalten war, als bei den Controlthieren und zwar betrug das Plus bei den alten Kaninchen 6,57 %, bei den jungen 8,72 %. Bei einer weiteren Versuchsreihe wurde Hafer mit und ohne Schlämmkreide an 4 Kaninchen verfüttert, die alle von einem Wurf stammten und 6 Monate alt waren, wobei sich aber wesentliche Unterschiede nicht ergaben. Den Unterschied bei Heu- und bei Haferfütterung will Verf. darauf zurückführen, dass bei Heu eine alkalische Asche, bei Hafer aber eine saure resultirt und bei ausschliesslicher Fütterung an Kaninchen Hafer allmählich Basen entzieht und nachtheilig wirkt, wesshalb $CaCO_3$-Zusatz noch günstig einwirken kann. Verf. verglich dann noch die Verdauungscoëfficienten für Hafer beim Hammel und Kaninchen und fand, dass diese für Proteïn und Fett beim Hammel geringer sind als beim Kaninchen, dagegen für »stickstofffreie Extractstoffe« grösser beim Hammel. Loew.

336. **A. Stutzer: Untersuchungen über die Einwirkung von stark verdünnter Salzsäure sowie von Pepsin und Salzsäure auf das verdauliche Eiweiss verschiedener Futterstoffe und Nahrungsmittel**[1]. Unter diesem Titel wurde vom Verf. früher ein Verfahren mitgetheilt zur Entscheidung, ob verdauliche Eiweissstoffe verschiedenen Ursprungs mit gleicher Schnelligkeit gelöst werden können (J. Th. **20**, 385). Als weitere Ergänzung zu jenen Studien theilt Verf. Untersuchungen über den Einfluss des Alters des Magensaftes und des Grades der Vertheilung und der Korngrösse der Futtermittel auf jenes Resultat mit. In Bezug auf jenen Punkt fand er, dass es keineswegs nöthig ist, den Magensaft jedesmal frisch zu bereiten und dass nach monatlangem Aufbewahren an einem

[1]) Landw. Versuchsstat. **40**, 161—177.

dunkeln und kühlen Ort eine Werthverminderung nicht eintritt. Als Conservirungsmittel zieht Verf. Thymol der Salicylsäure vor. — In Bezug auf den zweiten Punkt zeigte Verf. durch Versuche mit Heu, Rübenschnitzeln, Kokoskuchen, Erdnusskuchen, Reisfuttermehl, dass es zur Gewinnung relativ vergleichbarer Zahlen unbedingt nöthig ist, die Materialien sehr fein zu mahlen, was dann erreicht ist, wenn alle Theile des Mehles durch ein Sieb von 0,5 Mmtr. Lochweite und mindestens $^2/_3$ dieses Mehles durch das in Versuchs-Stationen gebräuchliche Thomassieb (von 0,17 Mmtr. Maschenweite) absiebbar sind. — Schliesslich giebt Verf. einen zusammenfassenden Rückblick auf seine bisherigen diesbezüglichen Untersuchungen (J. Th. **19**; **20**; **21**). Loew.

337. **A. Stutzer: Wird rohes Rindfleisch schneller verdaut als gekochtes?**[1]) Die allgemeine Annahme, dass rohes Fleisch leichter verdaulich ist, als gekochtes, wurde durch Verf. mittelst seiner Methode der fractionirten Verdauung bestätigt. Ein grösseres Stück von gutem, mageren Rindfleisch wurde in 2 Theile getheilt, die eine Hälfte mittelst einer Scheere grob zerschnitten, bei 40° C. getrocknet und fein gemahlen. Das Trocknen geschah in einer phenolhaltigen Luft. Das andere Stück wurde ohne Salzzusatz gekocht, fein zerschnitten und nach dem Trocknen bei 40° ebenfalls fein gemahlen. Die Analyse des Fleisches ergab folgendes:

	Rohes Fleisch	Gekochtes Fleisch
N, in Gegenwart von CuO_2H_2 löslich bleibend (Nichtproteïn)	1,33 %	0,49 %
N, pepsinlöslich	12,73 „	13,07 „
N, durch Magensaft nicht löslich werdend	0,35 „	0,43 „
Wasser	5,25 „	6,92 „

Die Vergleichsversuche, welche nun bei 38—40° C. mit beiden Fleischproben angestellt wurden, dauerten 30 Minuten und ergaben, auf 100 Mgr. pepsinlöslichen Stickstoff berechnet, folgendes Resultat:

[1]) Landw. Versuchsstat. **40**, 321—323.

	% HCl	Gelöster N Rohes %	Gelöster N Gekochtes %
Magensaft mit . . .	0,05	89,2	38,7
„	0,20	96,6	79,3
Nur Salzäure . . .	0,05	29,0	9,6
„ „ . . .	0,20	52,2	13,2

Die Verdaulichkeit des Rindfleisches ist also durch das Kochen in der That vermindert worden. Loew.

XVI. Pathologische Chemie.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Diabetes mellitus, Acetonurie.

*R. Lépine, analytische und kritische Uebersicht der neueren, die Pathogenie der Glycosurie und des Diabetes betreffenden Arbeiten. Arch. de méd. expérim. 1892, pag. 20.

*F. Hirschfeld, zur Diagnose des Diabetes. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 47, pag. 1058—1061.

*H. Leo, über die Ebstein'sche Theorie des Diabetes mellitus. Centralbl. f. klin. Medic. 13, Nr. 24.

*Teschenmacher, zur Aetiologie des Diabetes mellitus. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 2.

*H. Senator, über Pneumaturie im Allgemeinen und Diabetes mellitus im Besonderen. Internat. Beiträge z. wissensch. Medic., Band 3.

*Lenné, einiges über Diabetes mellitus. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 21.

*H. Holsti, ein Fall von Diabetes mellitus mit ungewöhnlichem Verlaufe. Zeitschr. f. klin. Medic. 20, 272—273.

*R. Schmitz, Prognose und Therapie der Glycosurie nach eigenen Erfahrungen. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 22.

*H. Hildebrandt, zur Wirkungsweise des Syzigium Jambolanum beim Diabetes mellitus. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 1.

*R. v. Jaksch, über transitorische, alimentäre und dauernde Glycosurie und ihre Beziehungen zum Diabetes nebst Bemerkungen über den Nachweis von Kohlehydraten im Harn. Prager medic. Wochenschr. 1892, Nr. 31, 32 u. 33.

*Marian Piątkowski, über die therapeutische Wirkung des Benzosols bei der Zuckerharnruhr. Wiener klin. Wochenschr. 1892, Nr. 50. Benzosol oder Benzoylguajacol, $C_6H_4(OCH_3)O.CO\,C_6H_5$, verringert in bedeutendem Maasse die Zuckerausscheidung durch den Harn; Kräftezustand und Ernährung des Kranken bessern sich.

*Wilh. Ebstein, über die Lebensweise der Zuckerkranken. J. F. Bergmann, Wiesbaden 1892, 144 pag.

*Wilh. Ebstein, zur Ernährung der Zuckerkranken. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 19. Verf. verweist auf den Werth des Aleuronats von Hundhausen (patentirtes Pflanzeneiweiss) für die Ernährung der Zuckerkranken. Das Aleuronat ist ein trockenes Pulver von gelblicher Farbe, nahezu geruch- und geschmacklos, von fast unbegrenzter Haltbarkeit. Sein Gehalt an Stickstoffsubstanz sinkt nie unter 80 %, sein Gehalt an Kohlehydraten steigt nicht über 7 %. Kerry.

338. Hanriot, über die Ernährung beim Diabetes.

Fr. Voit, über das Verhalten des Milchzuckers beim Diabetiker. Cap. III.

Fr. Voit, über das Verhalten der Galactose beim Diabetiker. Cap. III.

339. Fr. Voit, über den Stoffwechsel bei Diabetes mellitus.

340. H. Leo, über die Bedeutung der Kohlehydratnahrung bei Diabetes mellitus.

341. N. P. Krawkow, über die Urquellen von Zucker bei der Zuckerharnruhr.

342. P. Pinet, die Glycosurie in normalen und in einigen pathologischen Zuständen beim Kinde.

343. Jul. Grosz, Beobachtungen über Glycosurie von Säuglingen und Versuche über Nahrungsglycosurie.

344. G. Colasanti, die alimentäre Glycosurie.

345. R. Kolisch, experimenteller Beitrag zur Lehre von der alimentären Glycosurie.

346. F. Chvostek, über alimentäre Glycosurie bei Morbus Basedowii.

*J. Seegen, über die Bedeutung und über den Nachweis von kleinen Mengen Zucker im Harn. Wiener klin. Wochenschr. 1892, Nr. 6, 7 u. 8.

*J. Seegen, die Zuckerumsetzung im Blute mit Rücksicht auf Diabetes mellitus. Wiener klin. Wochenschr. 1892, Nr. 14 u. 15.

F. Kraus, Zuckerumsetzung im menschlichen Blute (glycolytisches Vermögen des Blutes beim Diabetes). Cap. V.

*A. Cristiani, die Acetonurie, die Glycosurie und die Albuminurie bei der auf Degeneration des Plexus solaris beruhenden Diarrhöe. Riforma med. 1891, pag. 212. Entgegen der Behauptung, dass Exstirpation oder Reizung des Plexus solaris Acetonurie, Glycosurie oder Albuminurie nach sich ziehe, traf C. auf Glycosurie und Albuminurie in allen seinen Beobachtungen von Diarrhöe nach Degeneration des Plexus solaris. Die öfters beobachtete Acetonurie aber konnte er niemals nachweisen. Die Albuminurie schreibt der Autor der Diarrhöe und dem durch sie erzeugten secundären Marasmus zu. Rosenfeld.

*R. Lépine, über den Mechanismus der auf die Vergiftung mit Veratrin folgenden Glycosurie. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 544—545. Araki beobachtete Glycosurie bei mit Veratrin vergifteten Fröschen. Dieselbe beruht nach Verf. auf einer Steigerung der Zuckerproduction wie der Phloridzin-Diabetes (J. Th. **21**, 105]. Bei einer 17 Kgr. schweren Hündin, welche durch 1 Centigrm. Veratrin eine vorübergehende Vergiftung erlitt, war die saccharificirende Wirkung des Blutes gesteigert, ebenso wie der Zuckergehalt desselben. Im Urin, welcher zuckerfrei blieb, liess sich die Ausscheidung des Ueberschusses an diastatischem Ferment nachweisen. Verf. arbeitete mit Unterstützung von Metroz und Regaud. Herter.

*Garofalo, über die Glycosurie durch Kohlenoxyd und durch Leuchtgas. R. Academia di Roma 1892, Fasc. III. Verf. findet weder in einem Fall von Kohlenoxydvergiftung noch in experimenteller Vergiftung mit Kohlenoxyd oder Leuchtgas, selbst in schwerster Form, Glycosurie und bezeichnet sie als ein inconstantes Symptom und als sehr selten bei experimenteller Vergiftung. Rosenfeld.

*M. Cremer und A. Ritter, Phloridzin-Diabetes beim Huhn und Kaninchen. Zeitschr. f. Biolog. **28**, 459—465. Während es Külz und Wright nicht gelang, durch Phloridzineingabe beim Huhn und Kaninchen Diabetes zu erzeugen, zeigen Verff., dass dies doch gelingt, wenn man das Mittel in hinreichender Menge in den Körper einführt. Andreasch.

*A. Nicolaier, zur Aetiologie des Kopftetanus (Rose). Virchow's Arch. **128**, 1—19. Die Harnbefunde des Verf.'s ergaben bei einem Falle wenig Eiweiss und Formelemente, welche auf parenchymatöse Nephritis deuteten, welche Nierenerkrankung als Folge der Tetanus-

erkrankung angesehen wird. Ausserdem fand Verf. eine vorübergehende Glycosurie und kurz vor dem Tode des Kranken Acetonurie.
Kerry.

347. O. Minkowski, weitere Mittheilungen über den Diabetes mellitus nach Exstirpation des Pankreas.

348. de Renzi und Reale, über den Diabetes mellitus nach Exstirpation des Pankreas.

*O. Minkowski, über den Diabetes mellitus nach Exstirpation des Pankreas (Erwiderung auf die Bemerkungen der Herren de Renzi und Reale). Berliner klin. Wochenschr. 1892. Nr. 26. Verf. polemisirt gegen de Renzi und Reale, berichtet über Versuche Weintraud's, welcher Duodenumresectionen in 10 Fällen ausgeführt hat und nur 4 Mal ganz vorübergehend geringfügige, quantitativ nicht bestimmbare Zuckermengen im Harn nachweisen konnte; Diabetes trat nie auf. Verf. verweist darauf, dass Glycosurie und Diabetes scharf zu scheiden seien und hält den von de Renzi und Reale (übrigens auch von ihm) gemachten Zuckerbefund nach Exstirpation der Speicheldrüsen nicht für ein Symptom eines Diabetes, sondern für eine Glycosurie. Kerry.

*Jessner, zur Frage eines glycolytischen Fermentes. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 17.

349. W. Sandmeyer, über die Folgen der Pankreasexstirpation beim Hund.

*T. Schabod, zur Frage über den experimentellen Diabetes mellitus und die glycolytische Rolle der Pankreasdrüse. Wratsch 1892, pag. 1107, 1217 u. 1244.

*R. Lépine, die Beziehungen des Diabetes zu Pankreaserkrankungen. Wiener medic. Presse 1892, Nr. 27, 28, 29, 30. 31 u. 32.

350. De Domenicis, noch einmal über den Pankreas-Diabetes; neue Untersuchungen und Betrachtungen.

351. G. Aldehoff, tritt auch bei Kaltblütlern nach Pankreasexstirpation Diabetes mellitus auf?

*Lancereaux und A. Thiroloix, der Pankreas-Diabetes. Compt. rend. **115**, 341—342.

*J. Thiroloix, Physiologie des Pankreas; experimentelle Trennung der äusseren und inneren Secretionen der Drüse. Compt. rend. **115**, 420—421.

*E. Hédon, subcutane Transplantation des Pankreas; ihre Resultate hinsichtlich der Theorie des pankreatischen Diabetes. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 307—308, 678—679; Compt. rend. **115**, 292—294. Verf. beschreibt sein Verfahren, den absteigenden Theil des Pankreas am Bauch subcutan zu transplantiren bei

temporärer Erhaltung der denselben versorgenden Gefässe und Nerven. Ein so behandelter Hund hatte nach Exstirpation des in der Bauchhöhle gebliebenen Restes der Drüse nur eine vorübergehende schwache Glycosurie. Als aber später der transplantirte (wohl erhaltene) Theil derselben exstirpirt wurde, trat ein starker Diabetes auf; in 1200 bis 1600 CC. Urin wurden täglich 66 bis 88 Grm. Zucker ausgeschieden. Dem Pankreas kommt demnach eine innere Secretion in das Blut zu. Herter.

*E. Gley und J. Thiroloix, Beitrag zum Studium des pankreatischen Diabetes. Ueber die Wirkungen der extraabdominalen Transplantation des Pankreas. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 686—688. Verff. bestätigen die Angaben Hédon's (siehe oben). Die fortdauernde Secretion des transplantirten Pankreas stört manchmal die Heilung, Thiroloix empfiehlt daher die Drainirung der Wunde. Die austretende Flüssigkeit wirkt diastatisch und tryptisch. Herter.

*E. Hédon, Pankreasfistel, ibid., 763—765. Nach H. zeigt die von dem transplantirten Pankreas zu erhaltende Flüssigkeit alle normalen Fermentwirkungen der Drüse. Herter.

*E. Hédon, über die Pathogenese des pankreatischen Diabetes. Widerlegung einer Hypothese von A. Caparelli. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 919—921. Andrea Caparelli[1]) beobachtete eine leichte Glycosurie nach intravenöser Injection von Speichel und stellte die Hypothese auf, dass die bei Hunden nach Exstirpation des Pankreas auftretende Glycosurie durch den im Darmcanal absorbirten Speichel bewirkt werde. Bei normalen Thieren ergösse das Pankreas eine Substanz in das Blut, welche dem diastatischen Vermögen des Speichels entgegenwirke. Die von C. ausgeführten Versuche, Exstirpation der Speicheldrüsen und Ausschluss des Speichels vom Darmcanal nach Exstirpation des Pankreas, ergaben allerdings eine Herabsetzung der Glycosurie, fielen aber nicht entscheidend genug aus. Verf. verfuhr umgekehrt; er transplantirte zunächst den duodenalen Theil des Pankreas unter die Bauchhaut. dann wurde der Rest des Pankreas im Abdomen entfernt, dann alle Speicheldrüsen bis auf eine Parotis exstirpirt, deren Stenon'scher Gang durchschnitten wurde. Es trat eine nur 2 Tage anhaltende Glycosurie auf, wahrscheinlich durch Chloroformwirkung, nicht als Folge der Exstirpation der Speicheldrüsen (Reale und de Renzi). Als nun nach Heilung der Wunden das subcutan transplantirte Pankreas entfernt wurde, begann ein intensiver

1) Caparelli, studi sulla funzione del pancreas e sul diabete pancreatico. Catania 1892.

Diabetes, welcher bei reiner Fleischnahrung in 68 Stunden 60 Grm. Zucker zur Ausscheidung brachte. Die Hypothese Caparelli's ist also unhaltbar. Herter.

*J. Thiroloix, Transplantation des Pankreas. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 966—967 (Soc. anatom. 2. Dec. 1891). Das unveränderte Pankreas heilt bei Transplantationsversuchen schwer ein wegen Fortdauer der Secretion. Die Operation gelingt leichter, wenn man vorher eine Obturation des Ausführungsganges durch ein bei 120° sterilisirtes Gemisch von Oel und Fettkohle herbeiführt. Diese Injection bewirkt eine hochgradige Atrophie des Pankreas, ohne das Versuchsthier (Hund) diabetisch zu machen. Ein so verändertes Pankreas lässt sich leicht in das Epiploon eines anderen Hundes transplantiren und schützt denselben vor Diabetes, wenn man ihm später sein eigenes Pankreas exstirpirt. Herter.

*J. Thiroloix, Studie über die Wirkungen der langsamen Ausschaltung des Pankreas; Rolle der Duodenaldrüsen. Mém. soc. biolog. 1892. 303—311. Zur langsamen Ausschaltung des Pankreas benutzt Verf. die Einspritzung eines Gemisches von Oel und Kohle in den Ductus Wirsungianus. Die Versuchshunde magern zunächst ab, dann erreichen sie ihr früheres Gewicht und übersteigen es sogar. Dabei zeigt sich Polyphagie, aber weder ausgesprochene Polyurie noch Azoturie oder Glycosurie. Wird nun das sclerosirte Pankreas stückweise exstirpirt, so tritt zunächst alimentäre Glycosurie auf, dann ein schwerer Diabetes, welcher aber abweichend von dem durch plötzliche Exstirpation des Pankreas verursachten, lange ohne Abmagerung und ohne bedeutende Polyurie verläuft. Bei der Autopsie zeigt sich eine enorme Hypertrophie der Duodenaldrüsen, welche in digestiver Hinsicht das Pankreas ersetzen können[1], nicht aber in der Regulirung des Zuckerverbrauchs. Für die Ausübung dieser Function genügen geringe Reste (wenige Centigramme) des Organs. Herter.

*E. Gley, über einige Wirkungen der langsamen Zerstörung des Pankreas; Wichtigkeit der digestiven Function des Pankreas. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 841—846. Verf. berichtet über ähnliche Versuche wie oben; er hat jedoch keinen Ersatz des Pankreas durch die Duodenaldrüsen beobachtet. Die allmählich fast völlig des Pankreas beraubten Thiere konnten nur mit Fleisch ernährt werden; bei gemischter Nahrung trat Diarrhöe und Abmagerung ein. Herter.

*Joh. Leva, klinische Beiträge zur Lehre des Diabetes mellitus. Deutsches Arch. f. klin. Medic. **48**, 151—196. Enthält unter anderem

---

[1] In Uebereinstimmung mit Lancereaux (Acad. de méd 1877).

die Mittheilung eines Falles, bei welchem einige Tage hindurch statt Zucker Inosit (0,00128—0,0788 %) im Harn auftrat. Andreasch.

*A. Geyger, Glycosurinsäure im Harn eines Diabetikers. Pharm. Zeitg. 37, 488; chem. Centralbl. 1892, II, 658. In einem diabetischen Harn wurde neben Zucker noch ein anderer stark reducirender, in Aether löslicher Körper beobachtet, dessen wässerige Lösung durch Eisenchlorid gebläut wurde. Nach dem Verfahren von Marshall [J. Th. 17, 225] konnte aus dem Harn Glycosurinsäure von den angegebenen Eigenschaften isolirt werden. Man wird daher bei jedem abnormen Verhalten eines Harns gegen Fehling'sche Lösung diesen auf Glycosurinsäure zu prüfen haben; ist deren Gegenwart nachgewiesen, so darf nur mehr die optische oder die Gährungsprobe zur Bestimmung des Zuckers verwandt werden.

352. Rich. v. Engel, über die Mengenverhältnisse des Acetons unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen.

353. G. Boeri, klinische und experimentelle Untersuchungen über die Acetonurie.

354. J. de Boeck und A. Slosse, über die Anwesenheit von Aceton im Harn der Geisteskranken.

355. A. Lustig, über experimentelle Acetonurie.

*Viola, über die angebliche Acetonurie durch Abtragung des Plexus cöliacus. Riv. gen. ital. di chir. med. 1891, 12/13, citirt nach Centralbl. f. klin. Medic. 1892, Nr. 31. Verf. findet im normalen Urin Substanzen, die mit Lieben'scher, Gunning'scher und Legal'scher Probe positiv reagiren und die er nicht für Aceton hält, weil sie nicht auch die Reynold'sche und Tollens'sche Reaction ergeben. An diesem Ergebniss beim normalen Urin wurde nicht einmal in der Intensität etwas durch Wegnahme des Plexus cöliacus geändert. Rosenfeld.

*Viola, betreffend die Acetonurie durch Abtragung des Plexus cöliacus. Riv. gen. ital. di chir. med. 1892, Nr. 5.

356. R. Oddi, über experimentelle Acetonurie und Glycosurie.

Albuminurie, Albumosurie, Peptonurie.

357. O. Rosenbach, die Chromsäure als Reagens auf Eiweiss und Gallenfarbstoff.

Eiweissnachweis im Harn. Siehe Cap. VII.

358. O. Zoth, ein Urometer.

*K. B. Hofmann, über das Urometer von Zoth. Wiener klin. Wochenschr. 1892, Nr. 44. Die Publication des Verf.'s ist ein ausführliches Referat über die von O. Zoth publicirte Arbeit (vorstehendes Referat).

359. F. Obermayer, über Nucleoalbuminausscheidung im Harn.

K. A. H. Mörner, über die Bedeutung des Nucleoalbumins für die Untersuchung des Harns auf Eiweiss. Cap. VII.

360. C. Flensberg, Untersuchungen über das Vorkommen und die Art der Albuminurie bei sonst gesunden Soldaten.

361. J. Bexelius, über die Frequenz der transitorischen Albuminurie.

*Charles Finot, über die transitorische Albuminurie beim gesunden Menschen. Compt. rend. soc. biolog. 44, 133—134[1]. Bei 17 Schülern der Ecole du service de santé militaire zu Lyon untersuchte Verf. über einen Monat täglich zweimal den Urin. Nur bei drei derselben wurde niemals Eiweiss gefunden. Bei 397 Untersuchungen in der Ruhe des Morgens früh fand es sich in 5,5% der Fälle, bei 241 im Laufe des Tages in 11,6%. Abgesehen von individueller Prädisposition war der Einfluss körperlicher Anstrengung nicht zu verkennen. Nach dem Reiten wurde bei 94 Untersuchungen in 17,02% Albuminurie constatirt, nach dem Fechten bei 63 Untersuchungen in 41,2%. Der Verdauungszustand begünstigt das Auftreten der Albuminurie, sowie nach Verf. auch Herabsetzung des Luftdrucks. Nach körperlichen Anstrengungen fand sich häufig Globulin. Herter.

*Capitan, Bemerkung zu der Mittheilung von Finot. Compt. rend. soc. biolog. 44, 144—145. C. erinnert an die von ihm[2]) und de Châteaubourg[3]) über die Albuminurie Gesunder gebrachten Mittheilungen. In denselben wurden ähnliche Resultate mitgetheilt als die Finot's, doch war der Procentsatz des Vorkommens von Eiweiss bedeutend höher. C. fand in 44% der Fälle Albumin bei Soldaten, in 37% bei Kindern. De Châteaubourg fand es bei Soldaten in 76% der Fälle des Morgens früh, in 87% nach Körperanstrengung, in 100% nach einem kalten Bad. Bei diesen Bestimmungen wurde ausschliesslich Tanret's Reagens benutzt, so dass noch 5 Mgrm. pro L. nachgewiesen wurden; Finot dagegen nahm Eiweiss nur als erwiesen an, wenn auch Trübung beim Kochen mit Essigsäure und mit Salpetersäure eintrat. Herter.

362. L. Paijkull, ein Fall von cyclischer Albuminurie.

*J. Gaube, über die Carbonat-Albuminaturie. Compt. rend. soc. biolog. 44, 399—402.

---

[1]) Vergl. Finot, De l'albuminurie intermittente irrégulière. Thèse. Lyon. — [2]) Capitan, Recherches expérimentales et cliniques sur les albuminuries transitoires, Paris 1883. — [3]) De Châteaubourg, Recherches sur l'albuminurie physiologique, Paris 1883.

*M. Kahane, über das Vorkommen von Eiweiss im Harne bei tuberculösen Erkrankungen. Wiener medic. Wochenschr. 1892, Nr. 26 ff.

*C. Szegö, Beobachtungen über die diphtheritische Albuminurie. Ungar. Archiv f. Medic. 1, 101—113; bereits J. Th. 21, 411 referirt.

*Aug. Csatáry, über Globulinurie. Deutsches Arch. f. klin. Medic. 48, 358—368; vergl. J. Th. 20, 412.

*K. Sens, über Albumosurie und Peptonurie. Ing.-Diss. Berlin 1892; durch Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, Nr. 45, pag. 825. Verf. hat Eiweiss- und Peptonharne geprüft, ob sie nur Albumosen oder ächtes sog. Kühne'sches Pepton enthalten, indem er zunächst Eiweiss und die Hauptmasse der Albumosen durch Erhitzen mit essigsaurem Natron und Eisenchlorid fällte, aus dem Filtrate durch Gerbsäure die Peptone niederschlug, letztere Fällung nach Lösen in Barythydrat, Aufkochen, Filtriren und Neutralisiren mit verdünnter Schwefelsäure, zur Entfernung der letzten Reste von Albumosen mit Ammonsulfat sättigte und nach 24stündigem Stehen das Filtrat auf Pepton (Biuretprobe) prüfte. Es zeigte sich, dass es eine ächte Peptonurie, d. h. Ausscheidung von unfällbarem Kühne'schem Pepton nicht gibt, dass bei Eiterung, Rückbildung und Zerfall erkrankten Gewebes (croupöse Pneumonie, Phthisis mit reichlichem Auswurf, eitrige und seröse Pleuritis, Pyopneumothorax. Perityphlitis, Nephritis hämorrhagica etc.) nur Albumosen, nie ächte Peptone gebildet werden, weil letztere sonst im Harn erscheinen müssten. Man müsse daher statt Peptonurie richtiger Albumosurie sagen.

363. H. C. G. L. Ribbink, ein Fall von Albumosurie.

*Aug. Stoffregen, über das Vorkommen von Pepton im Harn, Sputum und Eiter. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 37 pag.

*Herm. Hirschfeld, ein Beitrag zur Frage der Peptonurie. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 39 pag.

*R. Fronda, die Peptonurie bei Paralytikern. Il mani comio moderno 1892, Nr. 1. Bei allen Paralytikern soll sich, wenn auch nicht zu jeder Zeit, Peptonurie vorfinden; erst wenn bei wiederholten Untersuchungen das Pepton im Harn fehlt, kann Paralyse ausgeschlossen werden.

*H. Wolff, zur Lehre von der Chylurie. Ing.-Diss. Berlin 1892.

Harnsedimente, Harnsteine, Cystinurie.

*Tor Stenbeck, eine neue Methode für die microscopische Untersuchung der geformten Bestandtheile des Harns und einiger anderer Secrete und Excrete. Zeitschr. f. klin.

Medic. **20**, 457—475. Die Publication beschäftigt sich mit der Anwendung der Centrifuge bei der Untersuchung des Harns.

Kerry.

*Gust. Gärtner, Kreiselcentrifuge. Leipzig 1892; im Auszuge chem. Centralbl. 1892, II, 769—774.

*A. Albu, über den Werth der Centrifuge für die Harnuntersuchung. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 22.

364. A. Genersich, über die Härte der pathologischen Concremente.

*Tuffier, experimentelle Steinbildung im Urin. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 1006—1008.

*Jos. Prochnow, Beiträge zur Kenntniss der Harnsteinbildung. Wiener medic. Wochenschr. 1892, Nr. 5 u. 6.

365. Aug. Herrmann, über eine neue Behandlungsmethode der Nephrolithiasis mit Glycerin.

366. R. van der Klip, Piperazin als harnsäurelösendes Mittel.

*W. A. Meisels, Experimente mit dem Piperazin und anderen uratlösenden Mitteln. Ungar. Arch. f. Medic. **1**, 364. 1. Das Piperazin ist im Stande, das Auftreten der Uratablagerungen bei den Vögeln zu verhindern und die bereits entstandenen zu lösen; es hat keinen Einfluss auf die Lebensfunctionen und die Verdauung und scheint keine harntreibende Eigenschaft zu besitzen. 2. Das Lith. carb., per os verabreicht, ist nicht im Stande, bei Vögeln die Uratablagerungen zu lösen und übt einen schädlichen Einfluss aus. 3. Natr. boracicum und Natr. phosphoric. besitzen die Fähigkeit, die harnsauren Niederschläge bei Vögeln zu lösen, nicht. 4. Die beiden zuerst genannten Substanzen lösen Harnsäure und Harnsäuresteine schon in verdünnten Lösungen leicht auf. Andreasch.

*C. Mordhorst, über die harnsäurelösende Wirkung des Piperazins und einiger Mineralwässer. Wiener medic. Wochenschr. 1892, Nr. 8, 9, 10 u. 11.

*Biesenthal[1]) und Albr. Schmidt, klinisches über das Piperazin. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 2.

*M. Mendelsohn, über Harnsäurelösung, insbesondere durch Piperazin. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 16.

*Biesenthal, über Piperazin, und M. Mendelsohn, Erklärung. Daselbst 1892, Nr. 30 u. 31.

*F. P. Le Roux, Untersuchungen über die Ursache der rheumatischen Diathese. Compt. rend. **113**, 490—493.

---

1) Im vorigen Bande des Jahresberichtes ist auf pag. 404 durch Versehen Briesenthal statt Biesenthal gedruckt worden. Red.

367. L. Picchini und A. Conti, einige Beobachtungen über einen Fall von Cystinurie.

*Eyvind Bödtker, Ptomaïne im Harn bei der Cystinurie. Ptomaïner i urinen under Cystinuri. Norsk Magazin for Laegers denskaben. Aargang 53, 1892. Enthält nur eine ganz kurze, vorläufige Mittheilung und dürfte desshalb am passendsten erst nach der Veröffentlichung der noch nicht abgeschlossenen Untersuchung referirt werden. Hammarsten.

M. Abeles, über alimentäre Oxalurie. Cap. VII.

Farbstoffe im Harn.

*O. Hammarsten, über Hämatoporphyrin im Harn. Skand. Archiv f. Physiol. **3**, 319—343. Bereits J. Th. **21**, 423 referirt.

368. S. G. Hedin, ein Fall von Hämatoporphyrinurie.

369. G. Sobernheim, ein Beitrag zur Lehre von der Hämatoporphyrinurie

370. L. Zoja, über Uroërythrin und Hämatoporphyrin im Harn.

371. H. Quincke, eigenthümlicher Farbstoff im Harn — Sulfonalvergiftung?

*Kober, über Sulfonalvergiftung. Centralbl. f. klin. Medic. **13**, Nr. 10. Verf. berichtet über einen Fall von Sulfonalvergiftung mit Hämoglobinurie. Kerry.

372. F. Goldstein, ein Beitrag zur Kenntniss der Sulfonalwirkung.

373. Th. Bogomolow, die Methoden der quantitativen Bestimmung des Urobilins im Harn.

*Tissier, über die Urobilinurie. Gazette des hôpitaux 1891, Nr. 81.

*Viglezio, über die Pathogenese der Urobilinurie. Lo Sperimentale 1891, pag. 225.

*Ranking und Partington, zwei Fälle von Hämatoporphyrin im Harn. Lanzet II, 607, 1890.

*Patella und Accorimboni, die Urobilinurie. Rivista clinica 1891, pag. 465. Das Wesentlichste der vorstehenden Arbeiten ist in dem zusammenfassenden Referate von C. v. Noorden, Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 25, enthalten.

374. E. Barqellini, über die Beziehungen der Urobilinurie zu den Zuständen des Intestinalrohrs.

375. Vitali, Beitrag zur Erkennung von Galle im Harn.

*L. Garnier und G. Voirin, über Alkaptonurie. Arch. de physiol. **5**, 224. Die Verff. erhielten aus Alkaptonharn die Homogentisinsäure von Wolkow und Baumann.

376. E. Baumann, über die Bestimmung der Homogentisinsäure im Harn.

377. H. Embden, Beiträge zur Kenntniss der Alkaptonurie..
378. Reg. Moscatelli, über das Vorkommen von Brenzcatechin im Kaninchenharn bei Lyssa.
379. S. Pollak, ein Fall von Darmtuberculose mit schwarzem Harn.

*M. Kahane, über das Verhalten des Indicans bei der Tuberculose des Kindesalters. Beiträge zur Kinderheilkunde aus d. 1. öffentl. Kinderkrankeninstitute in Wien; 1892, Fr. Deuticke. K. kommt zu dem allerdings mit Reserve ausgesprochenen Resultate, dass bei der Tuberculose im Kindesalter häufig das Indican im Harn vermehrt ist. Es wird dies auf den atrophischen Gesammtzustand des Organismus und die tiefergreifenden Störungen des Verdauungsapparates zurückgeführt. Die von Obermayer vorgeschlagene Modification der Jaffé'schen Probe hat sich sehr gut bewährt.

*B. Schürmayer, die Harnuntersuchungen und ihre diagnostische Verwerthung. Wiesbaden, J. F. Bergmann. 66 pag.

*A. R. Edwards, Ehrlich's Urinprobe beim Typhus. Med. news 1892, Nr. 14; Centralbl. f. klin. Medic. 1892, Nr. 48, pag. 1031. In zahlreichen Versuchen wurde gefunden, dass die Reaction nicht in allen Typhusfällen vorhanden ist; sie kann daher nur als ein muthmassliches Symptom des Ileotyphus angesehen werden. Auch bei Darmcatarrhen, bei Septicämie, Urämie, Miliartuberculose tritt sie häufig ein. Andreasch.

*Rud. Pape, über die diagnostische Verwendbarkeit der Diazoreaction bei chirurgischen Affectionen. Ing.-Diss. Freiburg 1892. 40 pag.

*Em. Feer, Auftreten von Diazoreaction im Urin von mit Koch'scher Lymphe behandelten tuberculösen Kindern. Jahrb. f. Kinderheilk. 33, 281—286. Von 17 Kindern, von denen vorher nur zwei Diazoreaction aufwiesen, zeigte sich bei 14 Diazoreaction resp. Verstärkung derselben im Harn nach der Injection.

Andreasch.

Ptomaïne im Harn.

*Chambrelent und Demont, experimentelle Untersuchungen über die Giftigkeit des Urins in den letzten Monaten der Schwangerschaft. Mém. soc. biolog. 1892, 27—34. Versuche, welche der eine der Autoren im Verein mit Laulanié 1890 der Acad. de méd. mittheilte, hatten eine entschiedene Verminderung der Giftigkeit des Urins während der letzten Schwangerschaftsmonate ergeben. Dabei war aber die Urinmenge nicht berücksichtigt worden. Die nunmehr wiederholten Versuche ergaben dasselbe

Resultat. Der urotoxische Coëfficient nach Bouchard betrug im Mittel nur 0,27, während der normale Werth nach B 0,46 beträgt. Bei zwei nicht schwangeren leichten Patientinnen, welche im Hospital unter gleichen Umständen lebten, fanden Verff. den urotoxischen Coëfficient 0,62 resp. 0,39, bei zwei Wärterinnen 0,39 resp. 0,50. Herter.

*H. Surmont, Untersuchungen über die Giftigkeit des Urins bei Krankheiten der Leber. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 23—27. Ausgehend von dem Vermögen der Leber, gewisse Gifte zurückzuhalten, prüfte S. auf Anregung von Gilbert, ob bei Leberkrankheiten die Giftigkeit des Urins erhöht ist. Er fand dieses Verhalten bestätigt bei atrophischer Lebercirrhose der Alcoholiker, bei Tuberculose der Leber (subacute Form von Hanot und Gilbert), Lebercarcinom, bei gewissen Formen von chronischem Icterus. Die Giftigkeit des Urins wurde dagegen normal oder subnormal gefunden bei hypertrophischer Cirrhose der Alcoholiker, bei Stauungsleber, bei infectiösem Icterus; in letzterem Falle tritt zur Zeit der Krise eine beträchtliche Erhöhung der Giftigkeit ein. Diesen Bestimmungen schreibt Verf. eine grosse diagnostische Bedeutung zu. Dauernde Erhöhungen der Giftigkeit des Urins ist bedenklich; sie indicirt Milchdiät und Desinfection des Darms. Herter.

380. A. B. Griffiths, Ptomaïne aus dem Urin in einigen Infectionskrankheiten.
381. A. B. Griffiths, die Ptomaïne in einigen Infectionskrankheiten.
382. A. B. Griffiths, Untersuchungen über die Ptomaïne in einigen Infectionskrankheiten.
383. A. B. Griffiths, über ein neues Leukomaïn.
384. A. B. Griffiths, Ptomaïne aus dem Urin bei Erysipelas und beim Puerperalfieber.

*Boinet und Silberet, Ptomaïne im Harn von an Morbus Basedowii Erkrankten. Rev. de Med. 1892. Die drei aus dem Harn gewonnenen Ptomaïne verursachen bei Thieren ähnliche Erscheinungen, wie sie bei den Erkrankten selbst bisweilen gefunden werden.

385. F. Marino-Zuco und U. Dutto, chemische Untersuchungen über die Addison'sche Krankheit.

Sonstige pathologische Harne.

386. C. A. Herter und E. E. Smith, Untersuchungen über die Aetiologie der idiopathischen Epilepsie.

*Ch. Féré und L. Herbert, über die Inversion der Formel der im Urin ausgeschiedenen Phosphate bei epileptischer Apathie

und beim Petit mal. Compt. rend. soc. biolog. 44, 260—264. Gilles de la Tourette und Cathelineau gaben als pathognostisch an, dass während der hysterischen Anfälle und beim Hypnotismus einerseits Harnstoff, Phosphate und die Gesammtmenge der festen Stoffe im Urin vermindert und andererseits das normale Verhältniss zwischen Erd- und Alkali-Phosphaten (1:3) zu Gunsten der ersteren verändert sei; letzteres bezeichnen sie als „Inversion" der Formel der Phosphate. Dass diese Umkehrung beim Hypnotismus stattfinde, wurde von Voisin und Harant[1]) bestritten. Nach Voulgre[2]) kann die Inversion während der Anfälle fehlen, andererseits vorkommen bei locomotorischer Ataxie, Phosphatdiabetes, epileptischen Anfällen. Nach Verff. findet sie sich regelmässig weder bei hysterischen noch bei epileptischen Anfällen. Sie theilen zwei Fälle mit, in denen sie während der von Féré beschriebenen epileptischen Apathie[3]) auftrat. Im einzelnen zeigten die erhaltenen Werthe grosse Schwankungen. Nach der Heilung trat das normale Verhältniss wieder hervor. Herter.

*Gilles de la Tourette und Cathelineau, die Ernährung bei der Hysterie. Compt. rend. soc. biolog. 44, 303—307. Verff. kritisiren obige Mittheilung. Sie halten, in Uebereinstimmung mit Voulgre, daran fest, dass die Inversion bei hysterischen Anfällen die Regel sei, bei epileptischen die Ausnahme, sowie dass die Gesammtmenge der Phosphate bei ersteren verringert, bei letzteren vermehrt sei. Sie citiren zu Gunsten dieser Auffassung noch Grasset[4]) und Chantemesse[5]).

*Ch. Féré, Antwort auf die Einwürfe von Gilles de la Tourette gegen die Mittheilung über die Inversion der Formel der Phosphate, welche bei der Epilepsie durch den Urin ausgeschieden werden. Compt. rend. soc. biolog. 44, 328—330.

387. J. Voisin, Mittheilung über die Inversion der Formel der Phosphate bei Hysterie und Epilepsie.

388. Oliviero, zur Mittheilung von Jules Voisin.

*Bosc, über die Ernährungsstörungen bei der Hysterie. Compt. rend. soc. biolog. 44, 376—379. Derselbe, vollständige Harn-Formel des hysterischen Anfalls. Ibid., 723—727.

---

1) A. Voisin und Harant, sur la nutrition dans l'hypnotisme. Ibid. 43, 767. — 2) Voulgre, De l'élimination des phosphates dans les maladies du système nerveux et de l'inversion de leur formule dans l'hystérie. Thèse. Lyon 1892. — 3) Ch. Féré, note sur l'apathie épileptique. Rev. de méd. 1891. 210. — 4) Grasset, Arch. de neurolog. 1890, Nr. 58 u. 59. — 5) Chantemesse, Bull. et mém. de la soc. méd. des hôpitaux 1891. 258.

Derselbe, Harn-Formel des hysterischen und epileptischen Anfalls und einiger epileptiformen Anfälle. Ibid., 727—730. Nach B. ist für die hysterischen Anfälle charakteristisch die Abnahme von Harnstoff, Stickstoff und Phosphorsäure, die Verminderung des Harnfarbstoffs und der Giftigkeit, sowie die Vermehrung der Harnsäure; die Inversion der Formel der Phosphate findet sich noch bei anderen Anfällen, epileptischen und epileptiformen. Die Herabsetzung der Oxydationsprocesse, welche sich in obigem Symptomencomplex ausspricht, wird auch nach epileptischen Anfällen beobachtet, hier aber nur unmittelbar nach denselben; die im 24stündigen Urin ausgeschiedenen Stoffmengen zeigen normale oder übernormale Werthe.
Herter.

*Féré, Bemerkungen über die Diagnose der Hysterie und Epilepsie. Compt. rend. soc. biolog. 44, 407—408.

*F. Peyrot, über die Urin-Formel bei der Hysterie. Ibid., 777—779. Letztere beiden Mittheilungen enthalten hauptsächlich eine Kritik der Angaben von Bosc. Herter.

389. Mairet, über das gewöhnlich angewendete Verfahren zur Abscheidung der Erdphosphate im Urin.

390. J. Mann, über die Ausscheidung des Stickstoffs bei Nierenkrankheiten im Verhältniss zur Aufnahme desselben.

391. H. Kornblum, über die Ausscheidung des Stickstoffs bei Nierenkrankheiten des Menschen im Verhältniss zur Aufnahme desselben.

*C. v. Noorden, über den Stickstoffhaushalt der Nierenkranken. Deutsche med. Wochenschr. 1892, Nr. 35. Der Vortrag enthält im Wesentlichen die Zusammenfassung der bereits referirten Untersuchungen von Noorden und Ritter [J. Th. 21, 448].

*H. Dünschmann, Beobachtungen über Stickstoffbilanz bei Typhus abdominalis. Ing.-Diss. Berlin 1892.

*A. Haig, Uric acid as a factor in the causation of disease. London 1892.

392. W. Weinhard, Untersuchungen über den Stickstoffumsatz bei Lebercirrhose.

O. Voges, über die Mischung der stickstoffhaltigen Bestandtheile des Harns bei Anämie und bei Stauungszuständen. Cap. VII.

Müller, Stickstoffaufnahme und -Ausscheidung be chronischer Nephritis. Cap. XV.

G. Toepfer, über die Relation der stickstoffhaltigen Bestandtheile im Harn bei Carcinom. Cap. VII.

393. G. Hoppe-Seyler, über die Veränderungen des Urins bei Cholerakranken mit besonderer Berücksichtigung der Aetherschwefelsäureausscheidung.

*E. Reale, Vermehrung der Ausscheidung von Kalk bei Aneurismatikern. Rivista Clinica e Terapeutica XIII. Neapel, Nov. 1891. Verf. findet in dem Urin bei 4 Aneurisma-Fällen 0,629 Grm. Calcium pro Tag, während er bei Gesunden 0,21 Grm. pro Tag fand. Rosenfeld.

*H. Kisch, zur Kenntniss der Oxalsäureausscheidung bei Lipomatosis universalis. Berliner klin. Wochenschr. 1892. Nr. 15. Bei 9 Fällen von Lipomatosis universalis konnte Verf. in 8 derselben keine vermehrte Oxalsäureausscheidung finden; er fand Werthe, welche von 5,4 Mgr. bis 18 Mgr. im Liter schwankten. nur in einem Falle 40 Mgr. im Liter, während er als normal bei gemischter Kost 15—20 Mgr. im Liter annimmt. Kerry.

*Coronedi und Stenico, über einige Thatsachen betreffend den Stoffwechsel bei mit Koch'scher Cur behandelten Individuen. Lo Sperimentale 1891, März. Zwei mit Koch'scher Lymphe behandelte Patienten haben trotz Fieber und Magenstörungen zugenommen. Die Verff. schliessen auf Verlangsamung des N-Stoffwechsel. Sie beobachteten gelegentlich Kreatinin und Indicanvermehrung. Rosenfeld.

Transsudate und sonstige pathologische Flüssigkeiten.

*Wassily Lunin, zur Diagnostik der pathologischen Trans- und Exsudate mit Hilfe der Bestimmung des spec. Gewichts. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 50 pag.

394. L. Paijkull, Beiträge zur Kenntniss von der Chemie der serösen Exsudate.

*A. Conti, über die Ausscheidung der Jodpräparate in die pathologischen Flüssigkeiten der serösen Häute. Boll. Med. Cremonese 1891. Bei der innerlichen Verabreichung von Jodkalium findet sich in den Transsudaten der serösen Höhlen regelmässig und in reichlicher Menge Jod, sehr selten dagegen und in kleinen Mengen in den Exsudaten. Rosenfeld.

*Raim. Lande, Analysen der Amnion- und Allantoisflüssigkeit beim Rinde. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 31 pag.

395. Fr. Krüger, die Zusammensetzung des Blutes in einem Falle von hochgradiger Anämie und einem solchen von Leukämie.

*H. May, zur Kenntniss des Hämoglobingehaltes des Blutes bei Typhus exanthematicus. Ing.-Diss. Dorpat 1891. An gesunden Männern und Frauen wurde mittelst des Hüfner'schen

Spectrophotometers der Extinctionscoëfficient bestimmt; auf eine 1 % ige Blutlösung umgerechnet, betrug derselbe bei Männern 0,917, bei Weibern 0,785. Die Untersuchungen bei Typhuskranken wurden zu Ende der ersten und zu Beginn der zweiten Krankheitswoche ausgeführt; hier betrug der mittlere Extinctionscoëfficient für Männerblut 0,798 und für Weiberblut 0,685. Es ist der Hämoglobingehalt also um 10—15 % vermindert.

Andreasch.

*Tarnier und Chambrelent, Bestimmung der Giftigkeit des Blutserums in zwei Fällen von puërperaler Eklampsie. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 179—182. Dieselben, über die Giftigkeit des Blutes von Frauen mit puërperaler Eklampsie oder Albuminurie. Ibid., 624—626. Ueber die Giftwirkung des normalen menschlichen Blutserums liegen noch wenig Beobachtungen vor, nach Rummo [J. Th. **21**, 400] sind 10 CC. bei intravenöser Injection tödtlich für 1 Kgr. Kaninchen. Verff. fanden bei puërperaler Eklampsie die toxische Dose zwischen 3,3 und 4,3 CC., während zugleich der urotoxische Coëfficient auf 0,18 resp. 0,11 gesunken war (normal im Mittel 0,46). Auch bei der puërperaler Albuminurie ist die Giftigkeit des Serums gesteigert, auf 4 bis 6 CC.

Herter.

396. O. Hammarsten, Untersuchung des Inhaltes eines Ganglioms.

Vergiftungen.
(Vergl. auch Cap. IV.)

*Heinr. Koppel, literarische Zusammenstellung der von 1880—1890 in der Weltliteratur beschriebenen Fälle von Vergiftungen von Menschen durch Blutgifte. Ing.-Diss. Dorpat 1891, Karow, 164 pag.

*F. W. Warfvinge, Bericht über die in den Jahren 1879—1891 im Krankenhause Sabbatsberg behandelten Vergiftungsfälle (Stockholm). Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1893, Nr. 5, pag. 87.

*A. Pollak, zwei Fälle von Jodvergiftung. Prager medic. Wochenschr. 1892, Nr. 4.

*P. Näcke, eigener, schwerer Fall von Jodoform-Intoxication. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 7.

*Fr. Langer, über einen Fall von tödtlicher Phosphorvergiftung mit eigenthümlichen Befunde im Magen und Oesophagus. Prager medic. Wochenschr. 1892, Nr. 39.

*Siegfr. Friedländer, über Phosphorvergiftung bei Hochschwangeren. Ing.-Diss. Dorpat 1892, 23 pag.

*Osc. Busch, experimentelle Versuche über die Wirksamkeit des Terpentinöls als Antidot bei der acuten Phosphorvergiftung. Ing.-Diss. Riga 1892, 64 pag.

O. Taussig, Blutbefunde bei Phosphorvergiftung. Cap. V.

Münzer und Badt, Stoffwechsel bei Phosphorvergiftung. Cap. XV.

397. Uschinsky, zur Frage von der Schwefelwasserstoffvergiftung.

*W. Schmieden, über einen Fall von Vergiftung durch Inhalation salpetrig-saurer Dämpfe. Centralbl. f. klin. Medic. 18, Nr. 11.

*Beorchia-Nigris, über einen Fall von acutester und tödtlicher Vergiftung durch Salpetersäure. Annali di chim. e di Farmac. XVI, 200. Auffallend ist die eine halbe Stunde nach dem Tode aufgetretene neutrale Reaction des Blutes.

Rosenfeld.

*Alex. Westberg, Beiträge zur Kenntniss der Schwefelkohlenstoffvergiftung. Ing.-Diss. Dorpat 1891; Zeitschr. f. anal. Chemie 31, 484—486. Enthält Angaben über den Nachweis des Schwefelkohlenstoffs im Blute.

*Eug. Fränkel, über Chloroformnachwirkung beim Menschen. Virchow's Arch. 128, 254—284.

*W. J. Hancock, Ammoniakvergiftung. Med. chronicle 1891. Mai; Centralbl. f. klin. Medic. 18, 61.

*v. Zelasinski, zur Kenntniss der Vergiftung durch chlorsaure Salze. Ing.-Diss. Königsberg, 58 pag.

*C. Bachmann, über einen Fall von Sublimatvergiftung. Med. Monatsschr. New-York 1891, Nr. 7; Centralbl. f. klin. Medic. 18, 141.

*Sackur, eine letal verlaufene acute Quecksilbervergiftung. entstanden durch Einreibung von grauer Salbe. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 25.

*Werner Meili, vergleichende Bestimmung der Giftigkeit der drei isomeren Kresole und des Phenols. Ing.-Diss. Bern 1891, 30 pag.

*Mor. Röhl, über acute und chronische Intoxicationen durch Nitrokörper der Benzolreihe. Ing.-Diss. Hagen i. W.

*A. Kronfeld, über Antifebrinvergiftung. Wiener medic. Wochenschr. 1892, Nr. 38.

*Gaffky, Erkrankungen an infectiöser Enteritis in Folge des Genusses ungekochter Milch. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 14.

*G. S. Hull, Eisvergiftung. Med. news 1891; Centralbl. f. klin. Medic. 18. 614.

Diverses Pathologisches.

398. D. Hansemann, über Ochronose.

399. Fr. Müller, über Icterus.

400. E. Vick, zur Kenntniss des Toluylendiamin-Icterus.

401. Rennvers, Beitrag zur diagnostischen Bedeutung der Tuberculinreaction, sowie zur Frage des Urobilinicterus.

*E. Klebs; die Behandlung der Tuberculose mit Tuberculocidin. Hamburg u. Leipzig 1892, Leop. Voss, 39 pag.

*F. Hölscher und R. Seifert, über die Wirkungsweise des Guajacol. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 3.

*H. Schulz, zur Behandlung der Chlorose mit Schwefel. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 13.

*R. v. Limbeck, zur Lehre von der urämischen Intoxication. Arch. f. experim. Pathol. u. Pharmak. **30**, 180—201. Bei urämischen Menschen hat man stets eine beträchtliche Abnahme der Alkalescenz des Blutes beobachtet, welche man dem Aceton verwandten sauren Producten des Stoffwechsels zuschrieb. Eine Anhäufung anorganischer Salze im Serum liess sich bei einer Urämischen nicht nachweisen, ebensowenig bestand bei einem urämischen Hunde eine Säureintoxication. Das urämische Gift kann ebensowohl in einem bestimmten Harnbestandtheil als auch in einem Gemenge mehrerer bestehen, möglicherweise handelt es sich auch um ein Umwandlungsproduct der zurückgehaltenen Harnbestandtheile. Andreasch.

402. E. Roos, über das Vorkommen von Diaminen bei Krankheiten.

403. O. Leichtenstern, über die Charcot-Robin'schen Krystalle in den Fäces nebst einer Bemerkung über Taenia nana in Deutschland.

404. W. D. Halliburton, Mucin bei Myxoedem; weitere Analysen.

*J. Kijanizyn, zur Frage über die Todesursache bei umfangreichen Hautverbrennungen. Wratsch 1892, pag. 371—374. Aus dem Blut, den Organen und auch dem Harne von mit heissem Wasser verbrühten Hunden und Kaninchen gelang es, nach der Methode von Brieger ein Ptomaïn zu isoliren. 0,5 Grm. dieses Stoffes genügten, um beim Kaninchen in 24 Stunden den Tod unter den zu erwartenden charakteristischen Erscheinungen hervorzurufen. Tammann.

R. May, über die Ausnutzung der Nahrung bei Leukämie. Cap. XV.

Gärtig, Stoffwechsel bei Carcinoma oesophagi. Cap. XV.

338. **Hanriot: Ueber die Ernährung beim Diabetes**[1]. In einer früheren Arbeit [Ref. in diesem Band, pag. 49] zeigte Verf., dass der normale Organismus Kohlehydrate unter Bildung von Fett und Kohlensäure zerlegt. Beim Diabetes ist dieser Process gestört, wie folgende Versuche zeigen. Ein Diabetiker, 83 Kgrm. schwer, welcher im Mittel 300 Grm. Glycose in 24 Stunden ausschied, hatte nüchtern den respiratorischen Quotient 0,78. Nach Einnahme von 1 Kgrm. Kartoffeln war der Quotient 0,74, 0,72, 0,82; in den auf die Mahlzeit folgenden 6 Stunden wurden ca. 400 Grm. Glycose ausgeschieden. Ein anderes Individuum, von 72 Kgrm., verlor bei antidiabetischer Diät ungefähr 90 Grm. Zucker täglich. Sein im nüchternen Zustand 0,71 betragender respiratorischer Quotient hob sich nach einer Kartoffelmahlzeit auf 0,83. Dieser Patient hatte das Assimilationsvermögen für Glycose noch nicht völlig verloren Beide Fälle gehörten zum »fetten Diabetes.« Die Krankheit beruht auf dem Verlust der Fähigkeit Fett aus Zucker zu bilden; kommt dazu noch eine Störung in der Function des Pankreas, welche die Aufnahme von Fett im Darmkanal stört, so leidet die Ernährung und der »magere Diabetes« tritt ein. Die Bestimmung des Zuckers im Urin, welcher von der Nahrung abhängig ist, kommt für die Beurtheilung des Zustandes weniger in Betracht als die Bestimmung des respiratorischen Quotienten, welcher das glycolytische Vermögen des Organismus misst. Das Antipyrin beschränkt beim Diabetiker die Ausscheidung der Glycose, bei gleich bleibender Ernährung; worauf diese Wirkung beruht, ist unklar, denn der respiratorische Quotient wird dadurch nicht beeinflusst. Der erste Patient zeigte nach 4 bis 6 tägiger Behandlung mit Antipyrin, 4 Grm. pro die, vor der Mahlzeit den Quotient 0,76 resp. 0,80, nach der Kartoffelmahlzeit 0,78 resp. 0,79. — Die Bestimmung des respiratorischen Quotienten ist für klinische Untersuchungen nicht anwendbar. Statt dessen lässt sich die Steigerung der Respiration messen, welche nach der Mahlzeit eintritt, veranlasst durch die vermehrte Kohlensäureausscheidung. Das Maximum der Lungen-

[1] De la nutrition dans le diabète. Compt. rend. **114**, 432—434.

ventilation findet ungefähr 2 Stunden nach der Mahlzeit statt. Bei einem Gesunden betrug die Exspiration pro Stunde vor der Mahlzeit 306 L., nach einer kohlehydratreichen Mahlzeit 432 L., zwei Stunden darauf 508 L.; beim Diabetiker dagegen betrug der erste Werth 387 L., die nach der Mahlzeit erhaltenen Werthe 428 resp. 401 L. Die Steigerung der Athemgrösse war also hier geringer und weniger anhaltend als in der Norm.

Herter.

339. **Fr. Voit: Ueber den Stoffwechsel bei Diabetes mellitus**[1]. V. untersuchte im Anschlusse der Versuche von Lusk [J. Th. **20**, 373], ob ein Diabetiker bei einer nur aus Eiweiss und Fett bestehenden Kost, bei der er keinen oder nur wenig Zucker im Harn ausscheidet, zur Erhaltung seines Körperbestandes nicht mehr Eiweiss braucht, als der Gesunde von ähnlicher Körperbeschaffenheit. War dieser Nachweis zu erbringen, so war auch der Beweis für die Hypothese geliefert, dass die gesteigerte Eiweisszersetzung beim Diabetes auf dem Ausfall der das Eiweiss vor der Verbrennung schützenden Kohlehydrate beruht (C. Voit). Der zu den Versuchen dienende Diabetiker wog 54 Kgrm., zum Vergleiche diente ein Gesunder von 54,5 Kgrm. Der Diabetiker erhielt während dreier Tage je: 200 CC. Milch, 430 Grm. Fleisch mit 60 Grm. Butter, 200 Grm. Speck und 300 CC. Wein. Die Stickstoffausgaben waren beziehungsweise 15,56, 17,59 und 17,81 Grm., gegenüber einer täglichen Einnahme von 16,53 Grm. In einem zweiten Versuche erhielt er während derselben Zeit die gleiche Nahrung, nur um 50 Grm. Speck mehr; die Ausscheidungen betrugen: 14,49, 16,35 und 17,27 Grm., die Einnahme 15,82 Grm. Beim Gesunden ergab sich bei gleicher Nahrung (17,69 Grm. N) eine Ausscheidung von 12,61, 16,73 und 18,74 Grm. Es waren daher beide Versuchspersonen mit der Nahrung nicht vollständig im Stickstoff-Gleichgewichte, da sie am dritten Tage Körpereiweiss zersetzten. Am ersten Tage wird am wenigsten Eiweiss zersetzt, weil die im Körper noch angehäuften Kohlehydrate (Glycogen) in grösserem Maasse den Eiweisszerfall herabdrücken; dasselbe ist in geringem Grade noch am 2. Tage der Fall, am 3. hört diese Nachwirkung auf, weshalb hier die Eiweiss-

[1]) Zeitschr. f. Biologie **29**, 129—146.

zersetzung am grössten ist. Die zwei gleich schweren Männer haben also bei der gleichen kohlehydratfreien Kost dieselbe Eiweisszersetzung, die Erkrankung des einen macht keinen Unterschied. Damit ist wohl bewiesen, dass der gesteigerte Eiweissverbrauch eines Diabetikers, welcher gemischte Nahrung zu sich nimmt, auf der durch die Krankheit erzeugten Unfähigkeit beruht, die Kohlehydrate in dem gleichen Umfange zu verwerthen, wie es dem Gesunden möglich ist. Die Kohlehydrate ersparen bei ihrer Verbrennung eine gewisse Menge von Eiweiss und Fett; verliert der Körper, wie beim Diabetes, die Fähigkeit, sie ausgiebig zu benutzen, so müssen an ihrer Stelle grössere Mengen von Eiweiss (und Fett) zerfallen. Erhält der Kranke eine nur aus Eiweiss und Fett bestehende Nahrung, so ist ein Unterschied in der Zersetzung gegenüber dem Gesunden nicht zu bemerken. Dem Diabetiker wurden am 4. Tage 164 Grm. Milchzucker gegeben; dabei zeigte sich sofort die eiweisssparende Wirkung des Kohlehydrates, indem bei einer Einnahme von 15,82 Grm. N nur 14,88 ausgeschieden wurden. Vom Zucker erschienen 70 Grm. im Harn. Verf. weist ferner darauf hin, dass die von Pettenkofer und Voit erschlossene geringere Sauerstoffaufnahme und niedrigere Kohlensäureausscheidung beim Diabetes nicht zutrifft, da sie den 54 Kgrm. schweren Diabetiker mit einem 71 Kgrm. schweren Arbeiter verglichen. Eine Uebereinstimmung kann nur bei gleichem Gewichte und gleicher kohlehydratfreier Nahrung erwartet werden. Nach Erwin Voit berechnen sich für die Versuchspersonen von Pettenkofer und Voit folgende Wärmeeinheiten für 1 Kgrm.: 33 beim kräftigen Arbeiter von 71 Kgr., 34 beim schwächlichen Mann von 52 Kgr. und 34 beim 54 Kgr. schweren Diabetiker. Der Organismus des Diabetikers weist demnach auch bei gemischter Nahrung eine Gesammtzersetzung auf, welche der des Gesunden gleichkommt. Wenn im Ganzen die gleiche Menge von Material verbraucht wird, einzelne Stoffe aber nicht zur Verbrennung kommen können, wie beim Diabetes die Kohlehydrate, so muss nothwendig ein Plus von anderen Stoffen zersetzt werden, und zwar eine dem Ausfall der nicht zersetzten Stoffe äquivalente oder isodyname Menge. — Den Schluss der Arbeit bildet eine kritische Beleuchtung der Arbeiten von H. Leo [J. Th. **20**, 408] und E. Livierato [J. Th. **19**, 441].

Andreasch.

340. H. Leo: **Ueber die Bedeutung der Kohlehydratnahrung bei Diabetes mellitus**[1]. Verf. setzte zwei diabetische Patienten auf Stickstoffgleichgewicht und führte hierauf ausser der ursprünglichen, sehr eiweissreichen Kost Kohlehydrate in Form von gewogenen Mengen von Maizena und Rohrzucker ein. Hierbei stieg die Urin- und Zuckermenge beträchtlich, die Stickstoffausscheidung aber war nicht gesteigert. Wurde die Kohlehydratzufuhr ausgesetzt, so stieg die Stickstoffausscheidung. Im ersten Falle zeigte sich z. B. am zehnten Tage mit Kohlehydratzufuhr bei einer Urinmenge von 2190 CC. 21,165 Stickstoff in Harn und Koth, am 12. Tage ohne Kohlehydratzufuhr und bei reichlichem Wassergenuss bei einer Urinmenge von 2195 CC. und einer Stickstoffausscheidung von 23,39 Grm. in Harn und Koth. Analoge Resultate wurden an andern Tagen gefunden. Bei dem zweiten Patienten ergab sich im Mittel aus der Periode mit Kohlehydratnahrung eine tägliche Stickstoffausscheidung von 24,47 im Vergleich zu 25,67 Grm. Stickstoff in der kohlehydratfreien Zeit, demnach ein Differenz von 1,2 Grm. N zu Gunsten der Periode mit Kohlehydratnahrung. Dies bedeutet unter Zugrundelegung der Voit'schen Zahlen eine tägliche Ersparung von $7^1/_2$ Grm. Eiweiss, resp. 25,3 Grm. Muskelsubstanz. Thatsächlich war bei dem Patienten eine leichte Gewichtszunahme nachzuweisen. Bezüglich der interessanten therapeutischen Bemerkungen sei auf das Original verwiesen. Kerry.

341. N. P. Krawkow: **Ueber die Urquellen von Zucker bei der Zuckerharnruhr**[2]. Es wurden quantitative Bestimmungen des Zuckers und Glycogen in folgenden Organen von Diabetikern ausgeführt: Leber, Herz, Lungen, Haut, Nieren, Muskeln, Pankreas, Milz, Knochen, Knorpel, Blut, Gehirn, Hoden, Aorta. Es ergab sich: 1. Beim Diabetes findet sich Zucker in beinahe allen Organen, doch steht die Leber den anderen Organen nach. 2. Als Urquelle dient das Glycogen der Organe, welches in Folge der Zellendegeneration auftritt. 3. Es ist ein constantes Verhältniss zwischen der Menge des Glycogens und des Zuckers zu constatiren. 4. Die Vertheilung

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 33. — 2) Wratsch 1890 durch Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, No 41, pag. 738—739.

des Glycogens in den Organen weicht beim Diabetes stark von der Norm ab; so findet sich Glycogen im Gehirn, wo es unter normalen Verhältnissen fehlt. 5. Das Vorkommen des Glycogens beim Diabetes darf in keinen Zusammenhang mit den Entzündungsvorgängen gestellt werden; der Diabetes wird ebenso durch das Glycogen wie durch den Zucker characterisirt. 6. Das Knorpelgewebe ist in Betreff der Entwicklung der Kohlehydrate stark verändert. 7. Die erhöhte Production von Zucker beim Diabetes ist durch die vermehrte Glycogenproduction bedingt. 8. Die Theorie der Kohlehydratatrophie der Gewebe ist am besten geeignet, die Erscheinungen beim Diabetes zu erklären. Andreasch.

342. **Paul Binet: Die Glycosurie in normalen und einigen pathologischen Zuständen, besonders beim Kinde**[1]). Zum Nachweis des Zuckers benutzte Verf. in vergleichender Weise Fehling'sche Lösung, α-Naphtol und Phenylhydrazin. Von der Fehling'schen Lösung wurden je 2 CC. mit der gleichen Menge Urin gemischt, zum Sieden erhitzt und eine halbe Stunde stehen gelassen. Bei Anwendung normalen Urins bleibt die Farbe schmutzig blau; bei Zusatz von Glycose wurden folgende Färbungen beobachtet: mit 0,25 ‰ Glycose grünlichblau, mit 0,50 ‰ bläulich grün, mit 0,75 ‰ grasgrün, mit 1 ‰ gelbgrün. Die Naphtolreaction empfiehlt Verf. auszuführen, indem man in einem konischen Glas zu $^1/_2$ CC. Urin mit 3 Tropfen alkoholischer Naphtollösung vorsichtig ca. 2 CC. concentrirte Schwefelsäure zufliessen lässt; wenn ein farbiger Ring an der Grenze der Flüssigkeiten auftritt, so wird durch eine leichte drehende Bewegung die Färbung der ganzen oberen Flüssigkeitsschicht mitgetheilt. Diese Färbung ist hell rosa, wenn statt des Urins eine Zuckerlösung 0,10 ‰ angewandt wird, purpurroth bei stärkerer Concentration; normaler Urin nimmt verschiedene Färbungen an, neben oder statt der rothen zeigt sich eine blaue Farbe, welche nicht vom Zuckergehalt bedingt wird. Die Verschiedenheit der auftretenden Färbungen macht die Deutung der Reaction schwierig. Für die Phenylhydrazinreaction nimmt B. 10 CC. Urin (ev. durch Kochen mit Essigsäure und Chlornatrium enteiweisst); nach Versetzen mit einigen Tropfen von neutralem Bleiacetat und Filtriren werden 5 bis 6 Tropfen Essigsäure, drei Messerspitzen Natriumacetat (1 Grm. des krystallisirten Salzes) und zwei Messerspitzen Phenylhydrazin-

[1]) La glycosurie à l'état normal et dans quelques états pathologiques, étudiée particulièrement chez l'enfant. Rev. méd. de la Suisse rom. 12 ann. 69—89.

chlorhydrat (0,4 bis 0,5 Grm.) hinzugegeben; das Gemisch wird eine Stunde auf dem Wasserbad erwärmt und am anderen Tage die microscopische Untersuchung vorgenommen; durch die Behandlung mit Bleiacetat werden fremde Krystallbildungen ausgeschlossen, die Essigsäure befördert das Auskrystallisiren der Zuckerverbindung. Eine 0,2‰ Glycoselösung giebt noch deutliche Nadeln, mit 0,1‰ ist die Ausscheidung undeutlich krystallinisch; manchmal empfiehlt es sich, die Krystalle aus heissem Alcohol durch Zusatz von Wasser umzukrystallisiren. Bei 51 gesunden Kindern zwischen 3 und 12 Jahren, beiderlei Geschlechts, wurde der erste nach dem Mittagessen ausgeschiedene Urin untersucht. Die Phenylhydrazinreaction ergab in ca. 50% der Fälle characteristische Krystallnadeln, entsprechend mindestens 0,2‰ Glycose; in ca. 40% der Fälle schieden sich radiär gestreifte Kugeln ab, entsprechend ca. 0,10‰ Glycose; in ca. 10% der Fälle war das Resultat zweifelhaft. Die Naphtolreaction ergab in diesen Urinproben verschiedene Färbungen, ohne constante Beziehungen zum Ausfall der Phenylhydrazinreaction. 26 dieser Proben wurden mit Fehling'scher Lösung behandelt; 25 mal blieb die Mischung blau gefärbt, und nur in einem Falle, welcher characteristische Krystalle von Phenylglycosazon gab, war die Färbung grünlich blau. Der Urin von 6 Erwachsenen wurde öfter untersucht. 13 von 18 Urinproben gaben mit Phenylhydrazin ausgebildete Krystallnadeln, 5 gaben gestreifte Kugeln. Am besten ausgebildete Nadeln wurden nach den Hauptmahlzeiten erhalten. Die Kupferlösung wurde in keinem Falle reducirt. — Der Urin von 161 kranken Kindern wurde 312 mal untersucht; die Hydrazinreaction wurde hier noch nach Jaksch-Hirschl vorgenommen. Es ergab sich keine constante Uebereinstimmung zwischen den Resultaten der drei Reactionen. Bei Diphtherie ergab die Phenylhydrazinreaction in schweren Fällen sehr häufig reichlichere Zuckerausscheidung (in 27 Fällen von 38), in 32 leichten Fällen nur 2 mal. Unter den 70 Diphtherie-Fällen waren 19 mit Croup, davon gaben 11 eine krystallinische Abscheidung. Bei der diphtheritischen Glycosurie ist also nicht die mechanische Behinderung der Respiration das Wesentliche, sondern die diphtherische Intoxication selbst, eine toxische Asphyxie. Auch ist bei Krankheiten der Respirationsorgane, Pneumonie, Pleuritis, Lungentuberculose, die Zuckerausscheidung nicht so ausgesprochen als bei der Diphtherie. Bei Scharlach ist häufig das Reductionsvermögen des Urins erhöht, ohne dass der Zucker vermehrt ist; hier findet sich häufig Diaceturie[1]). Bei 16 Nephritikern fand B. nur einmal deutliche Nadeln von Glycosazon. Bei Patienten mit mehr oder weniger ausgedehnten Läsionen der Haut, Ekzem, Verbrennungen, Pemphigus, wurde keine Vermehrung des Zuckers beobachtet.

Herter.

---

[1]) Binet, Notes d'urologie clinique infantile. Ibid., **10**, 577.

343. **Julius Grosz: Beobachtungen über Glycosurie von Säuglingen und Versuche über Nahrungsglycosurie (Glycosurie alimentaire**[1]). In der Literatur finden sich einige Angaben über Glycosurie von Säuglingen, doch sind dieselben aus dem Grunde mit Reserve aufzunehmen, da, wie es scheint, der Nachweis von Zucker im Harne nicht immer mit der nöthigen Umsicht ausgeführt wurde. Autor befasste sich daher eingehender mit dieser Erscheinung und legte sich vor allem die Frage vor, ob Glycosurie bei jenen Säuglingen auftritt, die mit Muttermilch oder Ammenmilch genährt werden. ferner, ob in dem Falle, als Zucker im Harne vorkommt, diese Erscheinung mit der physiologischen Ernährung der Säuglinge im Zusammenhang steht, oder aber, ob man es kurz mit Nahrungsglycosurie zu thun hat, woran, bei dem bedeutenden Zuckergehalte der Muttermilch, in erster Linie zu denken wäre. Verf. untersuchte den Harn von 50 mit Muttermilch ernährten Säuglingen durch 1—4 Wochen, öfter des Tages u. z. insgesammt durch 378 Tage. Zum Nachweis des Zuckers diente die Trommer'sche und Nylander'sche Probe. Mittelst ersterer wurden in einem grossen Theile der untersuchten Harne positive Resultate erzielt, nämlich im Harne von 25 gesunden Säuglingen 14 mal, in jenem von 25 zum grössten Theil an Verdauungsstörung leidenden Säuglingen aber 16 mal. Nachdem die Trommer'sche Probe nicht immer untrüglich war, wurde auch die sehr empfindliche Nylander'sche Probe angewendet, dabei nicht ausser Acht gelassen, dass die Anwesenheit grosser Mengen von Albumin im Harne den Eintritt der Reaction verhindert. Die Udránszky'sche Furfurolreaction, womit Kohlehydrate im Harne sicher nachgewiesen werden können, war fast in jedem Falle von positivem Resultat begleitet, Grund dessen Autor behauptet, dass im Harne von Säuglingen kleine Mengen von Kohlehydraten enthalten sind. — In 10 von den 50 Fällen hatte die Trommer'sche und Nylander'sche Probe auffallend gleiches Resultat gezeigt; es handelte sich da um Fälle schweren Magen-Darmcatarrhs. Zwei dieser Harnproben wurden auch polarimetrisch bestimmt, wobei sich einmal eine Rechtsdrehung von $0{,}02^{0}$ und $0{,}07^{0}$, in einem anderen Falle

[1]) Orvosi hetilap. Budapest, 1892, pag. 287.

eine solche von 0,024° und 0,104° ergab. Sieben der erwähnten 10 Fälle endeten in Folge von Magen-Darmcatarrhs letal, die übrigen drei Fälle bezogen sich auf Dyspepsie. In 2 Fällen von Magen-Darmcatarrh war die Zuckerreaction stets zu erhalten, wogegen in den anderen 5 Fällen gleich jenen 3 von Dyspepsie die Reaction nur zeitweilig auftrat. Die positiven Zuckerproben sind also nicht an die Schwere des Falles gebunden. Die physik. Eigenschaften des Harnes fraglicher 10 Fälle sind auffallend vom normalen Harn verschieden. Entgegen dem Harne von Säuglingen, welcher gewöhnlich schwach gefärbt ist, fast wasserklar, ist zuckerhaltiger Harn gelb gefärbt, selbst nach Entfernung des Albumin aus demselben ändert sich die Farbe nicht wesentlich. Auch in den erwähnten 3 Fällen von Dyspepsie war der Harn gelb. Harn gesunder Säuglinge hat ein spec. Gewicht von 1001—1003, der der erwähnten 10 Fälle aber 1005—1010. Autor kommt auf Grund seiner Untersuchungen zu dem Schlusse, dass Glycosurie bei gesunden, mit Mutter- oder Ammenmilch ernährten Säuglingen nicht vorkommt. Bei gewissen verdauungsstörenden Krankheiten wie Magen-Darmcatarrh und Dyspepsie, enthält der Harn eine stark reducirende Substanz, welche die qualitative Zuckerreaction genau giebt, nicht vergährungsfähig ist und das polarisirte Licht nach rechts dreht. Diese Substanz ist entweder constant im Harn enthalten, oder tritt nur zeitweilig auf. In diesen Fällen hat man es mit alimentärer Glycosurie zu thun. Die Glycosurie verschwand bei den mit Magen-Darmcatarrh behafteten Säuglingen, als die Säugung zeitweilig eingestellt wurde, und mit der Wiederaufnahme der Säugung trat auch jene Erscheinung wieder auf. Auch die Unmöglichkeit der Vergährung der im Harne enthaltenen reducirenden Substanz spricht dafür, dass die Glycosurie von der Ernährung herrührt, d. h. dass der in der Nahrung enthaltene Milchzucker, wenigstens zum Theile, ausgeschieden wird. Um die Ursachen der Glycosurie aufzuklären und um jene Frage zu beantworten, wesshalb Glycosurie eben während gewisser Verdauungsstörungen auftritt, muss in Berücksichtigung gezogen werden, welche Veränderungen der in der Muttermilch enthaltene Milchzucker im Organismus durchmacht. Nimmt man an, dass während dieser Krankheiten die Zerlegung des Milchzuckers

in Milchsäure und andere Säuren aufgehoben oder gehemmt ist, so war zu erwarten, dass wenigstens in einzelnen Fällen der Koth solcher Kranker von alkalischer Reaction ist, doch war alkalische Reaction in keinem Falle nachzuweisen. Wir wissen, dass Zucker vom Organismus assimilirt wird, doch fragt es sich, welche Mengen Zucker assimilirt werden können und, wenn grössere Mengen verabreicht werden, ob die ganze Menge assimilirt werden kann, oder aber nur ein Theil, und das Plus im Harne ausgeschieden wird. Verf. nahm diesbezügliche Versuche an Säuglingen vor, d. h. er bestimmte die Grenze der Assimilation für Milchzucker, die bei gesunden Säuglingen bei 8,6 Grm. Milchzucker per 1 Kgr. Körpergewicht liegt. Doch sinkt die Grenze der Assimilationsfähigkeit bei Verdauungsstörung bedeutend, sie liegt zwischen 2,0—2,9 Grm. per 1 Kgr. Körpergewicht. Tritt in Folge Verabreichung von Milchzucker Glycosurie ein, so ändert sich die Beschaffenheit des Harnes in derselben Weise, wie bei den mit Magen-Darmcatarrh behafteten Säuglingen. Die Verabreichung von Milchzucker verursachte keine Verdauungsstörungen. Das Resultat der Beobachtungen resumirt Autor folgendermassen: Im Harne von Säuglingen häufen sich reducirende Substanzen oftmals an und finden sich kleine Mengen von Kohlehydraten. Bei gesunden, mit Muttermilch oder Ammenmilch genährten Säuglingen tritt Glycosurie nicht auf. Bei Verdauungsstörung tritt eine stark reducirende, die qualitative Zuckerreactionen gebende Substanz im Harne auf, welche nicht gährungsfähig ist und das polarisirte Licht nach rechts dreht. Die nicht vergährungsfähige, rechtsdrehende Substanz ist höchst wahrscheinlich Milchzucker oder ein Spaltungsproduct desselben. Die bei Säuglingen auftretende Glycosurie rührt von der Ernährung her. Die Assimilationsfähigkeit für Milchzucker ist bei gesunden Säuglingen eine hohe, bei Verdauungsstörungen sinkt sie. Verf. glaubt endlich, dass die bei Verdauungsstörungen auftretende Glycosurie einestheils durch das Sinken des Assimilationsvermögens für Milchzucker, aber theilweise auch so zu erklären ist, dass gewisse Bacterien eine Zersetzung des Milchzuckers verhindern (?). Liebermann.

344. **G. Colasanti: Die alimentäre Glycosurie**[1]. Verf. hat eine Reihe von Beobachtungen an Kranken mit Lebercirrhose gemacht, denen er täglich 100 Grm. Traubenzucker oder Milchzucker eingab, und bei denen er nur in vereinzelten Fällen einen Uebergang von Zucker in den Harn sah. Er leitet denselben weniger von einer Leberinsufficienz, als von dem allgemeinen Daniederliegen des Stoffwechsels bei seinen Kranken und von der Art des eingeführten Zuckers ab. Bei gutem Allgemeinbefinden findet sich der Zucker nicht im Urin. Leicht und in grosser Menge tritt er aber in die serösen Flüssigkeiten der Brust- und Bauchhöhle über. Rosenfeld.

345. **R. Kolisch: Experimenteller Beitrag zur Lehre von der alimentären Glycosurie**[2]. Der Verf. hat bei Hunden durch Unterbindung der Arteria meseraica superior, der Endarterie der Gekrösgefässe eine 2—3 Stunden anhaltende und dann wieder aufhörende Zuckerausscheidung durch den Harn nachweisen können, welche 2—3 Stunden nach Einbringung von 3—5 Grm. Dextrose in dem Magen auftrat. Da Hofmeister die Assimilationsgrenze des Zuckers für nicht zu fette Hunde auf zwei Grm. pro Kilo Körpergewicht bestimmt hat, und die Hunde, welche Verf. zu seinen Experimenten benutzte, nicht unter 5 Kilo schwer waren, demnach wenigstens 10 Grm. Dextrose ohne Glycosurie vertragen sollten, hat Verf. bewiesen, dass sein experimenteller Eingriff die Assimilationsgrenze für den Zucker wesentlich herabsetzte. Dieser Effect wird durch das Aufbinden, die Narcose, den Shock, die Operation und die eintretende Necrose der Darmepithelien nicht bewirkt, wie Verf. durch Controlversuche nachweisen konnte. Die Section ergab niemals eine Laesion des Pankreas. Kerry.

346. **F. Chvostek: Ueber alimentäre Glycosurie bei Morbus Basedowii**[3]. Der Verf. hat im Anschlusse an die Publicationen von Kraus und Ludwig [J. Th. **21**, 405] die Frage der alimentären Glycosurie bei Morbus Basedowii an 8 weiteren Fällen geprüft. Es zeigte sich, dass von diesen 8 Fällen 5 Fälle alimentäre Glycosurie zeigten. Bei den 6 genauer beschriebenen Fällen wurden

---

[1]) Boll. della R. Accad. di Med. di Roma XVII. 1890—1891, Fasc. 7. — [2]) Centralbl. f. klin. Medic., **13**, Nr. 35. — [3]) Wiener klin. Wochenschr. 1892, Nr. 18.

0,25—8,5 % des eingeführten Zuckers ausgeschieden, und der Procentgehalt des Harnes an Zucker schwankte zwischen 0,1 und 7,3. Verf. hat in seinen Fällen die sogenannte leichte Form des Diabetes durch wiederholte Untersuchung bei gewöhnlicher, gemischter, oder absichtlich sehr kohlehydratreicher Kost ausgeschlossen. Auch die Tachycardie bei Morbus Basedowii steht in keinem ursächlichen Zusammenhang mit der alimentären Glycosurie. Zur Entscheidung der Frage, ob die gesteigerte alimentäre Glycosurie auch bei anderen functionellen Erkrankungen des Nervensystems vorkomme oder nicht, hat Verf. seine Experimente auch auf Fälle von Hysterie, Tetanie, schwerer Neurasthenie mit Erregungs- und Angstzuständen, Chorea, Epilepsie, Paralysis agitans, und Stupor ausgedehnt, ohne hierbei in Bezug auf die Zuckerausscheidung Abweichungen vom normalen Verhalten finden zu können. Verf. sieht von den seltenen Fällen von Neurasthenie ab, bei denen sich unbeeinflusst durch die Nahrungszufuhr bei hohem specifischen Gewicht des Harns sehr geringe Mengen Zucker nachweisen lassen. Bezüglich der klinischen und theoretischen Erwägungen des Verf. sei auf das Original verwiesen. Bei der Untersuchung des Harnes machte Verf. folgende Beobachtungen: Während die bald nach Verabreichung käuflichen, rohen Traubenzuckers gelassenen Harnportionen nach Trommer und Nylander's Proben deutliche Reduction zeigten, die Phenylhydrazinprobe geben, und das Polarimeter ein entsprechendes Drehungsvermögen erwies, konnte des öfteren bei den späteren Portionen eine deutliche Zunahme der Reduction bei der Trommerschen Probe beobachtet werden, auch eine Zunahme des Drehungsvermögens, während die Nylander'sche Reaction und die Phenylhydrazinprobe negativ ausfiel. Nach dem Kochen solchen Harnes mit verdünnter Säure wurde deutliche Reduction des Nylanderschen Reagens beobachtet. Es handelte sich, wie Verf. nachweisen konnte, nicht um Dextrin, welches analog den Beobachtungen von Reichardt und Leube hätte vermuthet werden können, sondern um ein nicht genügend invertiertes Polysaccharat. Ferner konnte Verf. nach Verabreichung der gewöhnlichen Mengen von 150 bis 200 Grm. Traubenzucker im Harne 5 mal Pepton nachweisen. Dieses Verhalten zeigte sich bei einem Falle von Morbus Basedowii ohne alimentäre Glycosurie, bei einem solchen mit Glycosurie, bei zwei

Fällen von Hysterie und einem von Tetanie. Die Verabreichung von 100—150 Grm. Pepton bei denselben Personen, ferner bei 3 psychotischen und 6 gesunden Individuen führte nicht zur Ausscheidung von Pepton im Harne. Kerry.

347. **O. Minkowski: Weitere Mittheilungen über den Diabetes mellitus nach Exstirpation des Pankreas**[1]. Verf. konnte auch bei einer Katze nach vollständiger Entfernung des Pankreas einen Tag nach der Operation 7,2 $^0/_0$ Zucker im Harne nachweisen. Bei Kaninchen ist die vollständige Entfernung der Bauchspeicheldrüse ohne die schwersten Nebenverletzungen nicht möglich. Bei einem Schweine gelang die Operation, aber wegen des Verlaufs der Pfortader musste ein kleiner Theil der Drüse zurückgelassen werden (etwa $^1/_{30}$). In den nächsten 4 Tagen blieb der Harn zuckerfrei. Erst als das Thier Brot frass, trat Zucker im Harne auf, bei reichlicher Brodnahrung (500—1000 Grm.) über 100 Grm. Zucker in 24 St. Bei reiner Fleischnahrung sank die Zuckerausscheidung auf ein Minimum, verschwand nach eintägigem Hunger vollkommen, trat jedoch bei Brodnahrung wieder auf. Aehnliche Formen von leichteren Diabetes beobachtete Verf. auch bei Hunden, denen ein kleinerer Theil, höchstens $^1/_{10}$ der Drüse) absichtlich zurückgelassen wurde. Bei Vögeln und Fröschen konnte Verf. durch die Pankreasexstirpation keinen Diabetes erzeugen. Bei Hunden zeigt sich die Zuckerausscheidung schon am 1. oder 2. Tage und erreicht ihren Höhepunkt am 2. oder 3. Tage. Später hängt die Ausscheidung von der Art der Ernährung ab. Im Hungerzustande oder bei reiner Fleischnahrung besteht ein auffallendes Verhältniss zwischen der ausgeschiedenen Zucker- und Stickstoffmenge: auf ein Theil Stickstoff werden 2,7—2,8 Theile Zucker abgeschieden. Dieses Verhältniss ist unabhängig von der Grösse der Thiere und der Menge der zugeführten Fleischnahrung. Verf. glaubt, dass auf der Höhe des Pankreasdiabetes keine nennenswerthen Zuckermengen im Organismus mehr verbraucht werden. Verf. bestätigt die Angaben, dass — wie beim diabeteskranken Menschen — bei starkem Kräfteverfalle die ausgeschiedenen Zuckermengen stark abnehmen, vor dem Tode

1) Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 5.

sogar verschwinden können. Er erklärt dies nicht aus einer vicariirenden Function anderer Organe, sondern aus der Abnahme der Zuckerbildung aus den Eiweisssubstanzen, event. aus einer Zersetzung des Zuckers durch pathologische Einflüsse, z. B. pathogene Bacterien. Das Pankreas hat nach seiner Ansicht eine specifische Function. In Folge dessen hat Verf. die Angaben von Reale und de Renzi nachgeprüft, nach welchen auch die Exstirpation der Speicheldrüsen und die Resection des Dünndarms Diabetes hervorrufen. Bezüglich der Dünndarmresection bemerkt Verf., dass sie ohne Schädigung des Pankreas nicht durchführbar sei, die Exstirpation der Speicheldrüsen ergab nach Verf. allerdings Diabetes, welcher aber sehr geringfügig und nur vorübergehend ist, so dass sich am 2. Tage kein Zucker mehr im Harn vorfindet. Die Zuckerausscheidung ist hier auch inconstant und blieb in einem Falle ganz aus, wo sämmtliche 8 Speicheldrüsen in einer Sitzung exstirpirt wurden, während sie am stärksten in einem Falle auftrat, wo nur die 4 Drüsen einer Seite exstirpirt waren. Der hier auftretende Diabetes hat demnach mit der Function des Pankreas nichts zu thun, sondern ist eine vorübergehende Glycosurie, wie sie nach verschiedenen Operationen, langer Narcose etc. beobachtet wird. Verf. betont, dass die Zuckerausscheidung nicht stets in Folge einer Functionsstörung des Pankreas aufzutreten brauche und verweist auf den Phloridzindiabetes, welcher vom Pankreasdiabetes vollkommen verschieden ist. So lässt sich Phloridzindiabetes an Vögeln hervorrufen und es kann bei pankreasdiabetischen Hunden durch Phloridzin die Zuckerausscheidung gesteigert werden. Beim Pankreasdiabetes ist der Zuckergehalt des Blutes erhöht, beim Phloridzindiabetes erniedrigt. Verf. prüfte, wie sich der Zuckergehalt im Blute beim Phoridzindiabetes und beim Pankreasdiabetes nach Ausschaltung der Nieren verhalte. Bei einem Hunde mit 0,097 $^0/_0$ Zucker im Blute sinkt nach der Phloridzininjection der Zuckergehalt auf 0,077 (im Harne 6 $^0/_0$). Nach Exstirpation der Nieren und erneuter Phloridzininjection enthält das Blut nach 5 Stunden 0,085 $^0/_0$; nach 20 Stunden 0,099 $^0/_0$; nach 26 Stunden 0,101 $^0/_0$; nach 44 Stunden 0,074. Hier war also nach der Nierenexstirpation der Zuckergehalt zur Norm zurückgekehrt, um später zu sinken. Bei einem zweiten Hunde, welchem

2 Tage früher das Pankreas entfernt wurde, zeigten sich unmittelbar vor der Nierenexstirpation 0,327 % Zucker im Blute, nach 8 Stunden 0,666 %. Hier zeigt sich nach der Nierenexstirpation eine erhebliche Zunahme des Zuckergehaltes im Blute. — Zur Erklärung, wie der Pankreasdiabetes zu Stande kommt, nimmt Verf. an, dass bei diesem Diabetes weder nervöse Einflüsse noch Störungen der Pankreassaftsecretion bezw. die Retention von Substanzen, die im Pankreas zur Ausscheidung kommen, maassgebend sind, (die Ueberbindung der Ausführungsgänge des Pankreas bewirkt keinen Diabetes), sondern ein besondere Function des Pankreas, welche für den normalen Zuckerverbrauch im Organismus nothwendig ist. Verf. konnte das Auftreten des Diabetes verhindern, wenn er Thieren, denen das Pankreas vollständig entfernt wurde, Pankreasstücke ausserhalb der Bauchhöhle transplantirte. Die nachträgliche Entfernung dieser transplantirten Stücke bewirkte schwersten Diabetes. Ueber das Wesen der von ihm supponirten Pankreasfunction äussert sich Verf. nicht, wendet sich jedoch gegen die von Lépine aufgestellten Ansichten. Kerry.

348. **de Renzi und Reale: Ueber den Diabetes mellitus nach Exstirpation des Pankreas**[1]. Die Verff. berichten im Gegensatze zu Minkowski über einen von ihnen operirten Hund, welchem am 20. Dezember 1889 das Pankreas exstirpirt wurde und welcher am 28. Februar 1890 getödtet wurde. In der ganzen Zeit hatte das Thier bei Brod- und Fleischnahrung keine Glycosurie, trotzdem die Section und microscopische Untersuchung das vollständige Fehlen des Pankreas ergab. Dasselbe negative Verhalten ergab ein 2. Thier. Nach den Befunden der Verff. ruft also die totale Exstirpation des Pankreas nicht immer Diabetes hervor. Andererseits haben die Verff. im Gegensatz zu Minkowski, nach theilweiser Exstirpation von Pankreas in einem Falle hochgradigen Diabetes hervorrufen können. Hier wurden sieben Achtel der Drüse exstirpirt, der verbliebene Rest von 2 Grm. wurde bei der Section histologisch normal befunden und verdaute Stärke und Fibrin. Die Verff. berichten über ihre Befunde von Diabetes nach Darmresection, sie fanden einmal $2^1/_2$

[1]) Berliner klin. Wochenschr. 1892. Nr. 23.

Monate, einmal 28 Tage nach der Resection das verbliebene Pankreasstück vollkommen normal. Schliesslich besprechen die Verff. ihre Resultate nach der Exstirpation der Speicheldrüsen und verweisen auf die von ihnen gefundene Thatsache, dass nach Exstirpation der Speicheldrüsen eine auffallende Verminderung der Assimilationsgrenze für Rohrzucker eintritt. Kerry.

349. W. Sandmeyer: **Ueber die Folgen der Pankreasexstirpation beim Hund**[1]). Verf. gibt zunächst eine ausführliche Beschreibung der Operation. Die Zahl der Totalexstirpationen betrug 29; das Pankreas wurde stets auf einmal entfernt. Die Lebensdauer der Thiere schwankte zwischen $1^1/_2$ und 15 Tagen; das Körpergewicht sank rapid. In 27 Fällen trat die Glycosurie ein, nur 2 mal war dies nicht der Fall, wahrscheinlich wegen zu kurzer Lebensdauer ($1^1/_2$ und $2^1/_2$ Tage). Sonst wurde die Zuckerausscheidung 8 resp. erst 68 Stunden nach der Operation beobachtet. Sie begann bereits zu einer Zeit, als die Thiere noch keine Nahrung erhalten hatten, stieg in den nächsten Tagen gradatim bis zu einer bestimmten Höhe, um dann allmählich abzufallen. Das Maximum an Zucker (32,68 Grm. in 24 Stunden) lieferte ein 9600 Grm. schwerer Hund. Bei längerer Lebensdauer stellte sich auch meist immer stärker werdende Albuminurie ein. Die Reaction auf Acetessigsäure fiel im Gegensatze zu den Beobachtungen von v. Mering und Minkowski negativ oder zweifelhaft aus, auch die Acetonreaction war nie stark, der Nachweis von Crotonsäure (Oxybuttersäure) endlich gelang niemals, sodass das Vorkommen von Oxybuttersäure nur als Ausnahmsfall zu betrachten ist. Neben der hochgradigen Leberverfettung war ausnahmslos eine hochgradige Verfettung der Nieren und der gesammten quergestreiften Musculatur zu constatiren, worüber Verf. nähere histologische Beobachtungen mittheilt. — Bei Partialexstirpation des Pankreas trat abnorme Gefrässigkeit der Thiere auf, sie verschlingen oft ihre eigenen Fäces; Zucker, Aceton und Acetessigsäure waren auch nicht in Spuren aufzufinden. Andreasch.

[1]) Zeitschr. f. Biologie **29**, 86—114.

350. **de Domenicis: Noch einmal über den Pankreasdiabetes; neue Untersuchungen und Betrachtungen**[1]. D. hat nach der totalen Pankreasexstirpation öfters Fehlen der Glycosurie beobachtet, während die sog. Folgeerscheinungen der Glycosurie auch ohne diese regulär auftraten. Nicht nur die starke Abmagerung, sondern auch Polyphagie, Polydipsie und Polyurie, sowie Leberverfettung und graue Rückenmarksdegeneration sind constante Erscheinungen, nur die Glycosurie ist inconstant. Ja die Schädigung des Körpers war bei diesem Diabetes ohne Mellitarie noch stärker, als sonst, jedenfalls der N-Umsatz noch verstärkt. Starke Verwundungen und intravenöse Sodainjectionen liessen für einige Tage die Glycosurie aufhören. Ausschliessliche Fleischnahrung oder Hunger hatten Verminderung der Zuckermenge zur Folge. In der Leber einiger Thiere mit schweren Erscheinungen der Zuckerkrankheit fand sich starke Glycogenreaction. Weder Einspritzung des Blutes normaler Thiere, noch vielartige Einverleibung eines Pankreasinfuses hatten einen vermindernden Werth. Verf. nimmt nach diesen Versuchen als den wesentlichen Effect der Abtragung des Pankreas eine schwere Ernährungsstörung an, welche mit oder ohne Glycosurie einhergehen kann. Rosenfeld.

351. **G. Aldehoff: Tritt auch bei Kaltblütlern nach Pankreasexstirpation Diabetes mellitus auf?**[2]. Im Anschluss an die bekannten Versuche von Mering und Minkowski prüfte Verf. die im Titel angedeutete Frage durch Pankreasexstirpation an Schildkröten und Fröschen. In der That gelang es dem Verf., bei 9 von 12 operirten Schildkröten Diabetes zu erzeugen, indem der Harn die Fehlingsche Lösung reducirte. Die negativen Resultate in den drei anderen Fällen erklärt Verf. dadurch, dass Pankreasgewebe zurückgeblieben sei. Der Diabetes trat ausnahmslos in den ersten 24—28 Stunden auf. Bei 10 operirten Fröschen konnte Verf. in den meisten Fällen Reduction der Fehling'schen Lösung durch den Harn nachweisen, nur trat der Diabetes erst in vier Tagen auf. Kerry.

---

[1]) Ancora sul Diabete pancreatico; nuove ricerche e considerazioni. Giornale internaz. delle scienze med. 1891 XV, citirt nach Centralbl. f. klin. Med. 13, Nr. 28. — [2]) Zeitschr. f. Biologie 28, 293—304.

352. **Rich. v. Engel: Ueber die Mengenverhältnisse des Acetons unter physiologischen und pathologischen Verhältnissen**[1]. Die quantitativen Acetonbestimmungen nahm Verf. nach der von Messinger angegebenen, von Huppert für den Harn ausgearbeiteten Methode vor. In physiologischen Fällen schwankt die Ausscheidung des Acetons in der Tagesmenge zwischen 0,6 bis 1,8 Cgrm. Bei reiner Fleischdiät steigt die Acetonausscheidung schon nach 24 St. auf das 12—13fache, nach weiteren 24 St. auf das 50fache, nach Aussetzen der Fleischdiät sinkt die Ausscheidung sofort, um nach 48 St. wieder fast die Norm zu erreichen (ein beobachteter Fall). Aehnliches Verhalten fand Müller bei dem hungernden Cetti, was Verf. durch den reichlichen Eiweisszerfall in beiden Fällen erklärt. Bei einem Falle schwersten Diabetes constatirte Verf. eine mittlere Grösse von 2,3184 Aceton, welche Zahl nicht beeinflusst werden konnte durch grössere Gaben von Alkalien. Reine Fleischdiät konnte hier eine Steigerung der Acetonmenge nicht bewirken, hingegen sank die mittlere Acetonmenge auf 1,3995 pro die bei Einführung einer eiweissarmen, kohlehydratreichen Kost, während die Zuckermenge nicht anstieg. Auch das Fieber liess keinen Einfluss auf die Menge erkennen. Vor dem Eintritt des Coma stieg in diesem Falle die Acetonmenge enorm, um im Coma wieder stark zu sinken. Verf. berichtet noch über seine Bestimmungen bei einem zweiten Falle von Diabetes und einem Falle von Lactosurie und geht zu der febrilen Acetonurie über. Verf. konnte allerdings eine quantitative Erhöhung der Acetonausscheidung als constanten Begleiter des Fiebers constatiren, eine bestimmte Beziehung zwischen der Höhe des Fiebers und der Höhe der Acetonausscheidung liess sich nicht nachweisen. Natur und Localisation des das Fieber bedingenden Processes bilden ein gewichtiges Moment für das Vorhandensein oder Fehlen hoher Acetonmengen und bei derselben Erkrankung und derselben Fieberhöhe kommen beträchtliche Schwankungen vor. Unter 5 Fällen von Typhus z. B. zeigten 4 eine ziemlich gleichmässig beträchtliche Erhöhung der Acetonausscheidung, während bei einem 5. Falle die Norm nur um ein

---

[1]) Zeitschr. f. klin. Medicin 20, 514—533.

geringes überstiegen wurden. In diesem letzteren Falle war Obstipation vorhanden, während die anderen Fälle Diarrhöen zeigten. Bei Darmerkrankungen sind grössere Acetonausscheidungen nachweisbar, bei Pneumonie sind die Fälle wechselnd. Bei einem Falle von chronischem Morphinismus konnte Verf. innerhalb weniger Stunden Ausscheidung grosser Acetonmengen beobachten, unmittelbar bevor der Zustand zum Tode führte. Kerry.

353. **G. Boeri: Klinische und experimentelle Untersuchungen über Acetonurie**[1]). Verf. stellt eine physiologische Ausscheidung von Aceton in der Höhe von 12—15 Mgr. fest. Erst jenseits dieser Grenze könne man von einer Acetonurie im pathologischen Sinne sprechen. Man kann experimentell bei Thieren Acetonurie erzeugen durch blutzerstörende Substanzen wie Pyrodin. Als Ursache nimmt Verf. den Mangel an Sauerstoff in Blut und Geweben an, und leitet die Acetonurie in Krankheiten, welche mit stärkerer oder schwächerer Blutzersetzung einhergehen, von derselben Ursache ab und meint, dass die Zahl der Fälle von Acetonurie bei Darmstörungen einzuschränken seien. Die Verminderung der Blutalkalescenz habe keinen grossen Einfluss auf die Acetonurie, da sie sich bei Herbivoren fände und bei mit Acetonurie behafteten Menschen nicht durch vegetabilische Ernährung verschwände. Die Verminderung der Blutalkalescenz und die Acetonurie sieht Verf. als parallele Erscheinungen einer sie gemeinsam veranlassenden Autointoxication an. Rosenfeld.

354. **J. de Boeck und A. Slosse: Ueber die Anwesenheit von Aceton im Harn der Geisteskranken**[2]). Der Harn muss sofort in vollgefüllten, gutverschlossenen Flaschen aufbewahrt oder am besten sofort destillirt werden, weil sich sonst das Aceton bis auf Spuren verflüchtigen kann. Am besten gelingt der Nachweis durch die Jodoformprobe entweder nach Lieben mittelst Lauge und Jodjodkaliumlösung oder nach Gunning mit Jodtinctur nnd Ammoniak.

---

[1]) Ricerche cliniche e sperimentali sull' acetonuria. Riv. clin. e terap. XIII. Napoli 1891. — [2]) De la présence de l'acétone dans l'urine des aliénes. Bull. d. l. soc. d. méd. mentale de Belgique 1891; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, pag. 580.

Letztere Methode zeigt noch 0,01 Mgrm. Aceton an, erstere sogar 0,001. Da sich auch normaler Weise Aceton in Spuren im Harn vorfinden kann, besonders bei eiweissreicher Kost, so haben erst grössere, die Norm überschreitende Mengen von Aceton eine pathologische Bedeutung. Bei 31 Melancholikern, Maniakalischen etc. fand sich Aceton ohne jede Beziehung zum psychischen Zustande. Erst bei Inanition nimmt, wie bei Gesunden, die Acetonmenge zu; tritt bei einem abstinirenden Geisteskranken die Acetonmenge in beträchtlichem Maasse auf, so ist es angezeigt, die künstliche Ernährung einzuleiten. Das Aceton entsteht hier aus dem reichlich zerfallenden Körpereiweiss.

355. **A. Lustig: Ueber experimentelle Acetonurie**[1]. L., der entdeckt hat, dass nach Exstirpation des Plexus solaris Acetonurie auftritt, führt gegen die Ansicht Peiper's, welcher auf Grund seiner Versuche, in denen unter 7 Fällen nur 2mal Acetonurie auftrat, den Anschauungen Lustig's entgegentritt, 6 neue Versuche an. Diese gaben ebenfalls, wie die früheren, Glycosurie und Acetonurie, auch leichte Albuminurie. Dabei wurde kein Sublimat verwendet, da Peiper seine 2 Fälle von Acetonurie dem Sublimat bei der Wundbehandlung zuschreibt. Wiederum fand er, wie früher, dass seine Thiere nach der Operation in ihrem Allgemeinbefinden stark zurückgingen. Weitere Versuche an 4 Kaninchen mit Exstirpation des Ganglion cervicale supremum sympathicum waren nur von Acetonurie gefolgt, einmal von vorübergehender Glycosurie. Dasselbe erfolgte auf Exstirpation des Ganglion cervicale inferius, dagegen Resection eines Nerv. splanchnicus, desgl. beider, erzeugte nur vorübergehende Glycosurie und Acetonurie. Eine gleichartige Acetonurie ergab die Exstirpation des abdominalen Plexus aorticus. Einstiche in die Rautengrube durch das Kleinhirn erzeugte stets flüchtige Glycosurie und starke, lang dauernde Acetonurie, sodass dieser Verletzung des Centralnervensystems wie der Abtragung des Plexus solaris allein die Eigenschaft zukommt, nachhaltige starke Formen von Acetonurie zu verursachen. Rosenfeld.

[1]) Sull' acetonuria sperimentale. Lo Sperimentale XLV. 5. 6, citirt nach Centralbl. f. Physiol. 6, Nr. 2.

356. R. Oddi: Ueber experimentelle Acetonurie und Glycosurie[1]. O. sucht durch variirte Verletzungen des Centralnervensystems Acetonurie und Glycosurie zu Stande zu bringen. Stich in die Rautengrube theils durch das Kleinhirn hindurch, theils mit Schonung des Kleinhirns ruft flüchtige Acetonurie, Glycosurie und unbedeutende Albuminurie hervor. Dabei trat meist erst Glycosurie während zweier Tage und dann bis zum 7. oder 9. Tage Acetonurie auf. Nach 2—3tägigem Bestehen der Acetonurie fand sich erst Albumin im Harn. Auch hier fiel, wie in den Versuchen Lustig's die starke Abmagerung der Thiere auf. Durchschneidung des rechten Hirnstieles, Abtragung der motorisch-sensorischen Hirnrinde, oder eines Kleinhirnlappens war von gleichen Erscheinungen in derselben Zeitfolge begleitet, nur fand sich noch leichte Polyurie dazu. Ein Thier starb comatös am 7. Tage. Die Abmagerung und Polyurie dauert nur bis zum Schwunde der Acetonurie an. Rosenfeld.

357. O. Rosenbach: Die Chromsäure als Reagens auf Eiweiss und Gallenfarbstoff[2]. R. verwendet eine 5 $^0/_0$ige Chromsäurelösung; wenige Tropfen fällen selbst bei geringem Gehalte das Eiweiss in mehr oder weniger gelb gefärbten Flocken aus, welche sich rasch zu Boden setzen. In manchen Fällen ist es vortheilhaft, das Reagens, das auch in geringster Concentration wirksam ist, tropfenweise so lange zuzusetzen, bis alles Eiweiss ausgefällt ist. Urine, die beim Kochen einen Phosphatniederschlag zeigen, werden bei Zusatz der Chromsäurelösung klar und lassen, falls ausserdem noch Eiweiss vorhanden ist, sofort einen charakteristischen Niederschlag von flockigem Albumen fallen. Es scheint überhaupt nicht nöthig, wenn man sich der Chromsäure bedient, den Urin vorher zu kochen, da Verf. trotz der grossen Anzahl untersuchter Urine einen Urinniederschlag, wie bei Anwendung von Salpetersäure, nie beobachtete. Sollte ein solcher doch in einzelnen Fällen zu Stande kommen, und sollte die Gelbfärbung der Flocken keinen charakteristischen Anhaltspunkt für die Beurtheilung bieten, so kann ja der

---

[1]) Sull' acetonuria e glicosuria sperimentale. Lo Sperimentale XLV. 5. 6, citirt nach Centralbl. f. Physiol. 6, Nr. 1. — [2]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 17.

Urin nachher noch gekocht werden, um eine nachträgliche Lösung der Urate in der Weise zu bewirken. Eine Bildung von löslichem Acidalbumin bei Anwendung der Chromsäure hat Verf. nicht beobachtet. R. empfiehlt seine Chromsäurelösung auch zum Nachweis von Gallenfarbstoff. Setzt man zu gallenfarbstoffhaltigem Harn (selbst bei starker, künstlicher Verdünnung) vorsichtig unter Umschütteln die Säure zu, so färbt sich die Lösung immer schöner grün, bis das Maximum der Färbung, das sehr lange in voller Intensität anhält, erreicht ist. Fährt man mit dem Zusatze der Säure fort, so färbt sich die Flüssigkeit schliesslich braunroth. Je stärker der Gallenfarbstoffgehalt des Urins ist, desto vorsichtiger soll man mit dem Zusatze der Säure sein und stets einige Augenblicke warten. bevor man wieder einige Tropfen des Reagens zusetzt. Die Chromsäure hat vor der rauchenden Salpetersäure, die in den meisten Fällen ein saftigeres Grün liefert, den Vortheil voraus, dass sie keine anderen Farbenveränderungen (blau, roth etc.), die das Resultat so häufig trüben, liefert. Auch in der vom Verf. angegebenen Modification der Gallenfarbstoffprobe — Aufträufeln des Reagens auf das gelb gefärbte Filtrirpapier, durch das man eine Quantität des icterischen Harns filtrirt hat — liefert die Chromsäure schöne und einwurfsfreie Resultate, da sie eben nur einen grünen Farbstoff von sehr schöner Sättigung liefert und keine solche Vorsicht bei der Anwendung fordert, wie die Probe mit rauchender Salpetersäure.

Kerry.

358. **O. Zoth: Ein Urometer**[1]). Ein vom Verf. angegebener kleiner Apparat ermöglicht dem Praktiker hinreichend genaue quantitative Bestimmungen von Albumin, Zucker und Harnstoff in einfacher Weise vorzunehmen. Die Albuminbestimmung wird mit dem Esbach'schen Reagens, die Harnstoffbestimmung mit Bromnatronlauge, die Zuckerbestimmung durch Gährung mit Hefe vorgenommen. Die Genauigkeit des Apparates, richtiges Arbeiten vorausgesetzt, schätzt der Verf. auf $^1/_2\,^0/_0$ bei Harnstoff und Zucker. auf $^1/_2\,^0/_{00}$ bei Albumin. Die Beschreibung des Apparates möge in der Originalarbeit eingesehen werden, welche auch eine Zeichnung desselben enthält.

Kerry.

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 1.

359. F. Obermayer: **Ueber Nucleoalbuminausscheidung im Harn**[1]). Wenn Verf. den Harn von Leukämischen und anderen geeigneten Patienten mit der 3fachen Menge Wasser verdünnte und in 2 gleichweite Reagensröhrchen goss und eine Probe mit Essigsäure stark ansäuerte, so konnte er entweder gleich oder nach wenigen Augenblicken eine deutliche Trübung beobachten, welche er auf Nucleoalbumin zurückführte. Zum sicheren Nachweis wurde der durch Essigsäure bewirkte Niederschlag abfiltrirt und in alkalischem Wasser gelöst. Durch Eintragen von schwefelsaurer Magnesia wurde eine Fällung erzielt und der gefällte Eiweisskörper mit 5 % Schwefelsäure 8 Stunden auf dem Wasserbade erhitzt. Nach dem Neutralisiren zeigte die Fehling'sche Lösung auch nach längerem Stehen keine Reduction. Der aus mehreren Litern Harnes gewonnene Eiweisskörper wurde, nachdem derselbe zur Reinigung viermal in Alkali gelöst und durch Essigsäure gefällt worden war, zur Phosphorbestimmung benutzt. Nach dem Eintragen in geschmolzenes Salpetergemisch konnte Phosphorsäure mit molybdänsaurem Ammoniak sehr deutlich nachgewiesen werden. Von einer Elementaranalyse wurde Abstand genommen, da die Substanz hierzu nicht genug rein erschien. Das Nucleoalbumin konnte Verf. ausser bei 6 Fällen von Leukämie noch nachweisen bei 32 Fällen von Icterus, wobei das Auftreten von Eiweiss nur vom Icterus als solchen, nicht aber von der den Icterus bedingenden Krankheit abhing. Mit dem Verschwinden des Icterus verschwand auch die Nucleoalbuminausscheidung. Bei Erkrankungen, bei welchen die Nieren einer besonderen Schädigung unterliegen, wie Diphtherie und Scharlach, ferner nach Einverleibung von nierenreizenden Substanzen (Pyrogallol, Theer, Naphtol, Sublimat, Arsen etc.) konnte Verf. ebenfalls die Ausscheidung von Nucleoalbumin nachweisen. Verf. nimmt, gestützt auf die vorliegenden Untersuchungen, eine vesicale und renale Nucleoalbuminurie an, die letztere auf eine Schädigung der Nierenepithelien zurückführend. Noch fraglich ist eine hämatogene und inogene Form der Nucleoalbuminurie.

Kerry.

---

[1]) Centralbl. f. klin. Medic. **13**, 1—10, Nr. 1.

360. **Carl Flensburg: Untersuchungen über das Vorkommen und die Art der Albuminurie bei sonst gesunden Soldaten**[1]**.** Die Anzahl der untersuchten Personen war eine verhältnissmässig kleine, im Ganzen 53. Von diesen waren 32 Rekruten und 21 Soldaten: jene wurden während 11 und diese während 6 Tagen untersucht und zwar im Allgemeinen je dreimal täglich. Die Anzahl der untersuchten Harnproben war gegen 1300. Die Ergebnisse der Untersuchung waren bezüglich des Vorkommens vom Albumin im Harne folgende:

Morgenharn	(229 Mal	untersucht;	5 Mal	Albumin)	=	2,12 %
Mittagsharn	(283 «	«	23 «	«)	=	8,1 «
Abendharn	(237 «	«	12 «	«)	=	5,0 «

Flensburg hat auch die Einwirkung verschiedener Momente auf das Auftreten der Albuminurie untersucht. In dieser Hinsicht ist von besonderem Interesse, dass kalte Bäder einen unverkennbaren Einfluss ausübten, indem nämlich das procentische Vorkommen der Albuminurie nach den Bädern regelmässig anwuchs. Einen constanten Einfluss von körperlichen Anstrengungen konnte er dagegen nicht constatiren, ebensowenig wie er eine bestimmte Beziehung zwischen der Albuminurie und vorausgegangenen Infectionskrankheiten (Scarlatina, Morbilli, Diphtherie) constatiren konnte. Bezüglich der Art des im Harne auftretenden Albumins fand F., dass das Vorkommen von Nucleoalbumin sehr gewöhnlich ist, in 84 % von sämmtlichen Fällen von Albuminurie. In vielen Fällen von transitorischer Albuminurie ist Nucleoalbumin der einzige, im Harn vorkommende Eiweisskörper. Hammarsten.

361. **John Bexelius: Ueber die Frequenz der transitorischen Albuminurie**[2]**.** Die Untersuchungen von B. beziehen sich auf 150 Personen, die theils der Bauernclasse theils den arbeitenden Classen angehörten und welche in dem Curort Porla in Schweden eine Brunnencur durchmachten. Unter diesen Patienten zeigten nur 5 ein transitorisches Auftreten von Eiweiss im Harne, und das procentische Vorkommen der Albuminurie war also geringer als bei Gesunden. Die Frequenz der cyclischen Albuminurie war 2%. Hammarsten.

---

[1]) Undersökungen öfver albuminuriens art och förekomst hos i öfrigt friska Soldater. Stockholm 1892. — [2]) Om den transitoriska albuminuriens frequens. Hygiea Bd. 54, 1892.

362. **Lincoln Paijkull: Ein Fall von cyclischer Albuminurie**[1]. In diesem besonders sorgfältig studirten Falle von cyclischer Albuminurie stieg der Eiweissgehalt in einzelnen Fällen auf 0,3—0,35 %, während der Harn zu bestimmten Zeiten des Tages ganz eiweissfrei war. Im Laufe von 25 Tagen wurde der Harn 14 Mal täglich (d. h. im Verlaufe von 24 Stunden) untersucht. Da der Fall indessen überwiegend klinisches Interesse darbietet, wird bezüglich der näheren Details auf das Original verwiesen.
Hammarsten.

363. **H. C. G. L. Ribbink: Ein Fall von Albumosurie**[2]. Diese Dissertation enthält neben der klinischen Beschreibung des Falles, die Auseinandersetzung der Ergebnisse der Harnanalyse eines an Osteosarkomatis leidenden 39jährigen Schneiders. Der im Universitätskrankenhause zu Amsterdam auf der Abtheilung von Prof. Stokvis längere Zeit behandelte Patient ist der vierte in der Literatur erwähnte Fall von Albumosurie. Während die Albumose im Harn in der Regel zu ungefähr 2 % enthalten war, fand Verf. in den Fäces, welche seit 14 Jahren ohne bekannte Ursache 3—4 Mal täglich breiig entleert wurden, nur geringe Mengen dieser Substanz, in der Punctionsflüssigkeit der Pleura sogar keine Spur desselben vor. Der Harn reagirte in der Regel sauer; specif. Gewicht (1011—1030) innerhalb weiter Grenzen schwankend. Beim längeren Stehen des Harns bildete sich ein Sediment, welches aus Uraten, oxalsaurem Kalk und einzelnen granulirten Cylindern, Leucocyten und Epithelien zusammengesetzt war. Einige der normalen Harnbestandtheile: Harnstoff, Chlornatrium, Phosphorsäure, lieferten in einer dreiwöchentlichen Untersuchungsperiode normale Werthe; das Verhältniss zwischen Harnstoff und Chlorwasserstoffsäure, sowie dasjenige zwischen Harnstoff und Phosphorsäure, war ungefähr gleich demjenigen zweier gesunder Mediciner: Ersteres betrug 1:0,327 (bei den gesunden Personen 1:0,375), letzteres 1:0,081 (resp. 1:0,082). Die Kalkausscheidung im Harn war beträchtlich verringert (an zwei Tagen je 208 Mgrm., als phosphorsaurer Kalk berechnet). Albumin, Dextrose, Aceton, Diacetsäure, Blut und Gallenfarbstoffe wurden niemals angetroffen. Die Harnalbumose unterschied sich in eigenthümlicher Weise von den bisher beschriebenenen Albu-

---

[1]) Ett fall af cyclisk albuminuri. Upsala Läkareförenings förhandlingar Bd. 27. — [2]) Een geval van albumosurie. Diss. Amsterdam 1892. [Vergl. J. Th. **21**, 412.]

mosen, wenngleich die Haupteigenschaft derselben, beim Erwärmen in saurer 1—2 % iger Kochsalzlösung zu coaguliren, beim Kochen wieder gelöst zu werden, und beim Abkühlen von Neuem auszufallen, mit derjenigen der von den Autoren untersuchten Albumosen übereinstimmt. Die hauptsächlichen Differenzen lassen sich in folgenden Punkten zusammenfassen: I. die Coagulation des Harns, sowie diejenige der isolirten Albumose, fängt bei 58° C. [im Kühne'schen Falle bei 43° (43—50), im Huppert'schen bei 53° (53—59)], erreicht aber erst bei 65° (bis zu 72° C.) ihren Höhepunkt. Die Menge des Coagulats war innerhalb gewisser Grenzen von dem Säuregrad der Flüssigkeit abhängig, und zwar trat bei mässigen und grössern Säuregraden derselben keine Coagulation ein. Das Verhältniss der kleinsten zur möglichst vollständigen Coagulation benöthigten Quantitäten verschiedener Säuren (HCl, H_2SO_4, HNO_3, H_3PO_4, $C_3H_6O_3$, $C_2H_4O_2$) in demselben Harn entsprach nicht den Moleculargewichten dieser Säuren; ebenso wiesen die Mengen der anorganischen Säuren, welche zur Präcipitirung in der Kälte genügten, sehr beträchtliche Differenzen auf. Im Allgemeinen wurde auch die Löslichkeit der beim Erwärmen des Harns spontan coagulirten Albumose bei höherer Temperatur durch die Reaction desselben beherrscht. Alkalische Reaction wirkte hemmend auf dieselbe, während schwach saure Reaction dieselbe im Verhältniss zum Säuregrad bis zum völligen Coagulationspunkte beschleunigte. II. Wenn der Harn nach möglichst vollständiger Coagulation (durch Erwärmung bis zu 72° C.) abgekühlt und filtrirt wird, so findet sich in dem Filtrat noch eine geringe Quantität gelöster Albumose, welche mit anorganischen Säuren (Salpetersäure) in der Kälte nicht sofort, beim Erwärmen aber unmittelbar einen Niederschlag gibt. Letzterer löst sich übrigens wie ein gewöhnlicher Albumosenniederschlag beim Kochen, um bei der Abkühlung wieder zu erscheinen. Hatte man die Säuremengen zu gross genommen, so blieb auch bei der Erwärmung die Lösung unverändert, und es tritt die Xanthoproteinreaction ein. Letztere ergibt an der Albumose dieses Harns stets eine dunklere Färbung als am gewöhnlichen Harnalbumin. Im Uebrigen entsprechen die Reactionen dieses residualen, vielleicht durch Dissociationsprocesse bei der Erwärmung und der nachherigen Abkühlung (Ref.) in dem Harn zu Stande gekommenen Eiweisskörpers vollständig

demjenigen der ursprünglichen Harnalbumose. III. Weitere Differenzen der im Harn vorhandenen Albumose mit den von Kühne und von Huppert beschriebenen Körpern betreffen u. A. das Verhältniss zu Salz und Säure bei gewöhnlicher Temperatur: a) überschüssiges NaCl, welches in Substanz dem Harn zugefügt wurde, erzeugte nach tagelangem Stehenlassen bei 15—40° C. weder Trübung noch Niederschlag; b) Schwefelsaures Ammoniak präcipitirte, in derselben Weise dem Harn zugesetzt, nach einigen Stunden die Albumose vollständig; das Filtrat war völlig eiweissfrei (Biuretreaction u. s. w.); c) der bei Zimmertemperatur mit Alkali oder Säure versetzte Harn ergibt bei der Neutralisation keine Fällung, kein sogenanntes Neutralisationspräcipitat; d) bei der Dialysirung des Harnes gegen destillirtes Wasser ging ein aliquoter Theil der Albumose in das Dialysat über. IV. Nach längere Zeit fortgesetzter Dialyse des Harns im Pergamentschlauch mit strömendem Leitungswasser zeigte derselbe neutrale oder alkalische Reaction. Beim Erwärmen dieser mit verdünnter Essigsäure angesäuerten Flüssigkeit bildete sich ein beim Kochen verschwindender Niederschlag; wenn Letzterer nach der Abkühlung abfiltrirt wurde, so zeigte das Filtrat wieder das nämliche Verhalten beim Erwärmen, Kochen und Abkühlen, welches die ursprüngliche Lösung darbot. Diese sich in jedem folgenden Filtrat wiederholenden Erscheinungen ergaben sich unabhängig von der Abkühlungstemperatur, so dass man in dieser Weise niemals im Stande war, die ganze coagulirbare Albumosemenge aus der Flüssigkeit zu entfernen. Die Entfernung derselben gelang jedoch sofort, nachdem eine kleine NaCl-Quantität zugesetzt worden war. V. Das beim Erwärmen des Harns coagulirte Eiweiss, welches im isolirten Zustande eine spröde, (bröckliche) Masse darbot, löste sich, wenn dasselbe im Mörser mit Aq. dest. und einer geringen Menge 5 $^0/_0$ iger Essigsäure verrieben und dann bis zum Sieden erhitzt wurde, vollständig auf. In der bei der Siedehitze klaren Flüssigkeit entstand nach der Abkühlung ein voluminöser Niederschlag. Nichtsweniger fand sich im Filtrat noch Albumose, welche beim Erwärmen coagulirte, beim Sieden sich löste und bei der Abkühlung wieder niedergeschlagen wurde. Auch dieser Vorgang konnte, wie sub IV im dialysirten Harn, beliebige Male hervorgerufen werden, und auch

hier genügte zur vollständigen Coagulation die Erwärmung mit etwas Kochsalz. Hier wie im Harn selbst bleibt aber sogar in diesem Falle nach der Filtration eine gewisse Menge des oben sub II erwähnten residualen Eiweisskörpers in der Flüssigkeit gelöst; derselbe kann nur nach Sättigung mit schwefelsaurem Ammoniak oder nach Kochen mit überschüssigem Kochsalz- und Essigsäure-Zusatz aus seiner Lösung präcipitirt werden. — Es ergibt sich also, dass sehr schwach saure, in der Siedehitze bereitete Lösungen des Coagulats, mit ungefähr 1 % Kochsalzlösung versetzt, alle charakteristischen Eigenschaften des sauren Harns entfalten können. In beiden Flüssigkeiten sind übrigens beim Steigen des Säuregrades immer grössere Kochsalzmengen für die Coagulation erforderlich. Bei sehr hohem Säuregrad wird die Albumose schon in der Kälte durch überschüssiges NaCl nach einigen Stunden in toto niedergeschlagen, und dieses Präcipitat ist beim Kochen um so weniger löslich, je salzreicher die Lösung war. Andererseits gelingt es auch bei niedrigerer Temperatur, das Coagulat in Lösung zu bringen. So gelang nach vorherigem Reiben im Mörser die Lösung bei 40 ° C. in Säure und in destillirtem Wasser, während Salzlösungen nur sehr wenig aufnahmen. Durch Salzsäure und Pepsin wurde eine Probe sehr leicht und vollständig gelöst und zum grösseren Theil in Pepton umgewandelt. VI. Die von Straub[1]) hervorgehobene Eigenschaft der Verdauungsalbumosen, in 50 %igem Alcohol beim Kochen gelöst zu werden und in der Kälte unmittelbar auszufällen, gilt auch für die Albumose dieses Harns. Wenn der Harn jedoch mit dem doppelten Volumen 95 %igen Alcohols versetzt wurde, so fiel die ganze Albumosenquantität sofort aus. Die in dieser Weise isolirte Albumose, welche einen Theil der schwefelsauren Salze u. s. w. mitgerissen hatte, konnte durch Auswaschen mit 1 %iger Kochsalzlösung, in welcher sie nahezu unlöslich war, gereinigt werden und zeigte folgendes Verhalten: a) sehr leichte Löslichkeit in Säure und Alkali bei Zimmertemperatur; b) ziemlich leichte Löslichkeit in destillirtem Wasser; c) sehr geringe Löslichkeit in Salzlösungen; d) Integrität

---

[1]) Bijdrage tot de kennis der hemi-albumose, 1884 (Nederl. Tijdschr. v. Geneeskunde; auch J. Th. **14**, 28).

aller vorher beschriebenen Albumosereactionen; so wird z. B. die schwach angesäuerte Lösung durch Kochsalz in Substanz weder bei gewöhnlicher Temperatur, noch bei 40^0 nach tagelangem Stehen niedergeschlagen, u. s. w. wie sub III a—d beschrieben wurde. Nach Dialyse (IV), Coagulation (V) oder Alcoholfällung (VI) hat diese Albumose also keine ihrer Eigenschaften verloren. — Ueber die Ursache des Vorkommens dieses eigenthümlichen Eiweisskörpers im Harn hat der Verf. nur negative Angaben machen können. Obgleich nach Pepsin, Labferment u. s. w. im Harn gefahndet wurde, gelang es nicht, die geringste Spur eines Ferments oder Enzyms nachzuweisen. Die Blutuntersuchung wurde aus humanitären Gründen unterlassen. In klinischer Beziehung scheint die Auffassung nahe zu liegen, nach welcher die Albumose nicht in den Nieren gebildet wird, sondern aus den Osteosarkomen entstanden sein soll. (Sectionsbericht mit nähern Mittheilungen wird demnächst erscheinen.) Zeehuisen.

364. **Ant. Genersich: Ueber die Härte der pathol. Concremente**[1]). Die Härte der sich im Körper bildenden Steine ist noch nicht genauer bestimmt worden, man begnügte sich bisher damit, dieselben mit weich (Gallenstein), hart (Harnsäuresteine), sehr hart (aus oxals. Kalk bestehende Steine) zu bezeichnen. Verf. verglich die Steine mit den Gliedern der Mohs'schen Härtescala, wobei er jedoch (bei den untersten Gliedern dieser Scala), einige Typen einschalten musste. Die angewendete Härtescala ist folgende: Kaolin, Graphit, Talcum I, Molybdenit, Gyps II, Kaliglimmer, Lithiumglimmer, Steinsalz, Kalkspath III, Schwerspath, Serpentin, Flussspath IV, Arragonit (Onyxmarmor) Apatit V, Glas, Feldspath (Orthoklas) VI und Kieselsäure (Quarz) VII. Es wurde die chemische Qualität jedes einzelnen Steines bestimmt und jeder, mit den angeführten Mineralien auf seine Härte geprüft, wonach die Steine in folgender Reihe aufeinander folgen: Aus reinem und unreinem Cholesterin bestehende Gallensteine (1,5—1,6), Blasenstein, aus

[1]) Magyar orvosi archivum 2, pag. 10, Orvosi hetilap, Budapest 1892, pag. 459 und Ungar. Archiv. f. Medic. 1. (Wiesbaden, J. F. Bergmann.)

harnsaurem Ammon bestehend (2,5), ebenso der Zahnstein (2.5), der aus phosphorsauren Erden bestehende weiche Harnstein (2.6). Cystinstein (2,6), Gallenfarbstoffstein (2,6), aus phosphorsauren Erden bestehender Blasenstein (2,75), der im Menschen vorkommende Darmstein (2,5 —2,75), die äusseren Schichten der Steine aus Rinderhaaren (2,75), aus Harnsäure und harnsauren Salzen (Natron, Magnesia) bestehende Steine, der Speichelstein, Prostatastein, das verkalkte Atherom, der Venenstein (2,9), Hippolith (3,0), der verkalkte Lymphdrüsenstein (3,1), der kohlensaure Harnstein des Rindes (3,25), aus oxalsaurem Kalk bestehender Harnstein (3.3—3.5). Nasenstein und Lungenstein (3,5), schliesslich die härtesten Steine, d. s. die bei Schweinen vorkommenden, kohlensauren Kalk enthaltenden Gallensteine, der Pankreasstein des Rindes und der aus kohlensaurem Kalk bestehende Harnstein des Pferdes (4,5). Folgen noch Winke, wie man die erwähnte Härtescala in der Praxis durch leicht und überall erhältliche Dinge, z. B. Steinsalz, Glas, Gold- und Silbermünzen, dem Fingernagel etc. ersetzen kann, ferner Beschreibung einiger seltenerer Concremente und practische Bemerkungen über ihre Auflösbarkeit im Organismus. Liebermann.

365. **Aug. Herrmann: Ueber eine neue Behandlungsmethode der Nephrolithiasis mit Glycerin**[1]). Da nach den Untersuchungen von Colasanti Glycerin ein gutes Lösungsmittel für Harnsäure ist und dieser Körper nach den Erfahrungen von Catillon [J. Th. **7**. 144] und Horbaczewski [J. Th. **16**, 195] theilweise unverändert in den Harn übergeht, lag der Gedanke nahe, das Glycerin bei Nephrolithiasis therapeutisch zu verwenden. Es wurden 14 Fälle mit Glycerin (50 - 100 CC. per os) behandelt, ohne dass besondere Nebenwirkungen aufgetreten wären, sofern der Verdauungstract nicht erkrankt war. Bei allen an Nierenconcretionen leidenden Patienten (mit Ausnahme eines Falles) traten nach 2—3 Stunden Schmerzen in der Nierengegend auf, die sich zuweilen zu einer ausgesprochenen Nierensteinkolik steigerten, worauf theils Harnsand, theils Nierensteine bis zur Grösse einer Bohne abgingen. Glycerin konnte nach 3 Stunden unverändert im Harne nachgewiesen werden, gleichzeitig traten be-

[1]) Prager med. Wochenschr. 1892, Nr. 47 und 48.

trächtliche Schleimmengen auf. Zuerst wurde bei der Erklärung der Wirkung des Glycerins an dessen harnsäurelösende Wirkung gedacht, doch sprachen sowohl eigens mit Nierensteinen angestellte Versuche, sowie das Aussehen der abgegangenen Steine gegen eine solche Annahme. — Wurde Kaninchen eine grössere Glycerinmenge per os eingeführt, so entwickelte sich ein schweres Vergiftungsbild, besonders, wenn die Thiere kein Wasser erhalten hatten. Verf. führt diese Erscheinungen auf die intensive Wasserentziehung durch das Glycerin zurück. Der Harn der vergifteten Thiere war sehr reich an Fermenten. — Die Wirkung des Glycerins wird vom Verf. in folgender Weise erklärt: Durch die Wasseranziehung wird eine intensive Durchspülung der Nieren herbeigeführt. Dabei werden die in den Harnwegen befindlichen Concremente um so leichter entfernt, als die gesammten Harnwege durch den glycerinhaltigen Harn glatt und schlüpfrig gemacht worden waren. Wahrscheinlich wird auch der Schleim zur Loslösung gebracht. Andreasch.

366. **R. van der Klip: Piperazin als harnsäurelösendes Mittel**[1]). Nach zahlreichen Proben bestreitet Verf. die Richtigkeit der aus den chemischen Fabriken herrührenden Mittheilungen über die Löslichkeit der Harnsäure in Piperazinlösungen. Bei Temperaturen von 16 bis 36° C. fand er das Lösungsvermögen des Piperazins nicht 12mal grösser, wie dasjenige des Lithium carbonicum, sondern ungefähr gleich demselben; ebenso fiel die lösende Wirkung auf Uratsteine nicht grösser, sondern sogar etwas geringer aus. Ebenso war das Lösungsvermögen des Chlorlithiums, welches nach Brik (J. Th. **21**, 404) im Harne bei interner Application des Lithion carbonicum auftritt, nahezu dasselbe, wie dasjenige des salzsauren Piperazins. Weitere Versuche des Verf. ergaben das Vermögen des Piperazins, die Abgabe des Sauerstoffs aus dem Oxyhämoglobin längere Zeit hintanzuhalten; sogar sehr schwache Lösungen (1:5000) haben in dieser Beziehung schon einen unverkennbaren Einfluss, welcher sogar denjenigen des Strychnins und des Cytisins übertrifft. Das mit Piperazin versetzte Blut wird bei der Erwärmung, sogar bei der Siede-

[1]) Piperazine als piszuur-oplossend middel. Nederl. Tijdschr. v. Geneeskunde 1892, I, pag. 445.

hitze, nicht coagulirt; auch diese Eigenschaft, welche mit derjenigen des Ammoniaks völlig übereinstimmt, offenbart sich noch in sehr verdünnten Lösungen (1:4000). Die Peptonisation des gesottenen Hühnereiweisses im Brütofen wird durch Piperazinzusatz sehr beeinträchtigt. Verf. läugnet nicht die von Bardet, Ebstein u. A. erwähnten therapeutischen Heilerfolge des Mittels, bestreitet nur die ursprüngliche Theorie, nach welcher diese Wirkung die Folge der harnsäurelösenden Eigenschaften des Piperazins sei und sucht die Erklärung der Wirkung vielmehr mit Vogt und Gautrelet in seinem oxydirenden Vermögen im Organismus. Zeehuisen.

367. **L. Picchini und A. Conti: Einige Beobachtungen über einen Fall von Cystinurie**[1]). Während 8 Monaten beobachteten die Verff. die regelmässige Anwesenheit von Cystin im Urin einer 29 jährigen Frau. Die tägliche Menge schwankte zwischen 19 bis 25 Cgr., gleichmässig mit der täglichen Urinmenge. Der Cystingehalt des Tagesharns war entgegengesetzt anderen Beobachtungen grösser als der des Nachtharns: 17—24 Cgr. am Tage, 2—4 des Nachts. Fleischdiät hatte keinen deutlichen Einfluss; Milchdiät steigerte die Quantität des entleerten Cystins im Verhältnis der durch die Diät eingetretenen Vermehrung der Urinmenge. Vichy-Wasser und Lithiumcarbonat waren ohne Einfluss; das Fieber modificierte die ausgeschiedene Menge. Der Urin enthielt — seltene Ausnahme — übernormale Mengen von Harnsäure mitunter in der Form von Harnsand, welcher im Tages-Urin vorherrschte. Die Harnstoffmenge und die Schwefelsäure waren normal. Einige Male fanden sich Tyrosinkrystalle. Die Autoren setzen die Cystinurie in Parallele mit Stoffwechselanomalien wie Oxalurie. Rosenfeld.

368. **S. G. Hedin: Ein Fall von Hämatoporphyrinurie**[2]). Der stark sauer reagirende Harn, welcher weder Eiweiss noch Zucker oder Blutfarbstoff enthielt, wurde nach dem Verfahren des Ref. mit Baryumacetat gefällt, und der mit Wasser und Alcohol ausgewaschene Niederschlag dann mit Alcohol, welcher 1,5 $^0/_0$ HCl enthielt, zersetzt.

---

[1]) Alcune osservazioni sopra un caso di cistinuria. Lo sperimentale 1891, Oct. — [2]) En fall of Hämatoporphyrinuri. Hygiea 1892.

Aus der mit Wasser verdünnten, nach Ammoniakzusatz nur schwach sauren, alcoholischen Lösung wurde der Farbstoff mit Aether ausgeschüttelt. Der abgehobene Aether wurde mit Salzsäure behandelt, welche den Farbstoff aufnahm. Aus der sauren Lösung wurde dann der Farbstoff nach fast vollständiger Neutralisation mit Ammoniak wieder mit Aether ausgeschüttelt und der Aether noch ein Mal wie vorher mit Salzsäure behandelt. Aus der Salzsäurelösung schied sich dabei allmählich in braunen Flocken ein Farbstoff aus, der zwar nicht in Krystallen erhalten wurde, der aber, nach den Löslichkeitsverhältnissen zu urtheilen, mit dem vom Ref. (J. Th. **21**, 423) aus 2 Harnen dargestellten, krystallisirten Hämatoporphyrin identisch zu sein schien. Nach dem Entfernen dieses Farbstoffs befand sich die Hauptmasse des Hämatoporphyrins in der Salzsäure gelöst und sie konnte aus derselben durch schwaches Uebersättigen mit Alkali und daraufolgenden Zusatz von Essigsäure als eine braune flockige Masse ausgefällt werden. Dieses Hämatoporphyrin schien mit dem Hämatoporphyrin von Nencki und Sieber identisch zu sein. Die mit Aether zuerst ausgeschüttelte, saure, mit Wasser verdünnte, alcoholische Lösung enthielt einen braunen, in Amylalcohol löslichen, in Aether oder Chloroform aber unlöslichen Farbstoff, welcher dem Hämatoporphyrin verwandt zu sein schien und welcher bei der Reduction mit Zink und Salzsäure einen urobilinähnlichen Farbstoff lieferte. Ausserdem enthielt der Harn Urobilin und ein Chromogen, welches mit Chlorwasserstoffsäure einen braunen, in Amylalcohol löslichen Farbstoff gab. Der Aufsatz enthält keine Angaben über die Ursache der Hämatoporphyrinurie oder über den Fall überhaupt.

Hammarsten.

369. **G. Sobernheim: Ein Beitrag zur Lehre von der Hämatoporphyrinurie**[1]). Verf. beschreibt einen Fall von Hämatoporphyrinurie bei einem Knaben, welcher weder Sulfonal noch sonst irgend ein differentes Medicament erhalten hatte. Er kam mit Typhus in's Spital. Genauere Nachforschungen ergaben aber, dass die Hämatoporphyrinurie mit dieser Krankheit nicht in Zusammenhang stand, sondern schon Jahre vorher der Urin des Patienten die

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, No. 24.

charakteristische Färbung besass und auch nach der Entlassung aus dem Spitale beibehielt. Es handelte sich demnach um eine Art chronischer Hämatoporphyrinurie. Ausser seiner acuten Erkrankung hatte der beobachtete Knabe nie Erscheinungen, welche auf eine schädliche Wirkung des Hämatoporphyrins zurückgeführt werden konnten. Bezüglich der chemischen Eigenschaften des Hämatoporphyrinharnes und des reinen Farbstoffes bestätigt Verf. die Angaben früherer Autoren. (Nencki und Sieber, Salkowski etc.)

Kerry.

370. **L. Zoja: Ueber Uroërythrin und Hämatoporphyrin im Harn**[1]. Das Uroërythrin ist charakterisirt durch das spectroscopische Verhalten (2 Absorptionsstreifen von λ 550 bis λ 525 und λ 510 bis λ 484), durch die sehr grosse Lichtempfindlichkeit seiner Lösungen, durch die Grünfärbung durch Alkalien, durch die Beschaffenheit der Urate, sowie durch die Niederschläge mit Blei-, Kalium- und Baryumsalzen. Im Harn ist es wahrscheinlich als Natriumsalz in Verbindung mit Uraten vorhanden. Die Uroërythrinurie hängt wahrscheinlich mit einer Leberaffection zusammen. Das Hämatoporphyrin ist charakterisirt durch das Spectrum seiner sauren und alkalischen Lösung, durch die Beschaffenheit seiner metallischen Verbindungen, durch die Entwicklung von Pyrroldämpfen beim Erhitzen, durch einen skatolähnlichen Geruch und Bildung einer urobilinoiden Substanz bei der Einwirkung von Zink und Salzsäure und durch eine der Gmelin'schen Reaction ähnliche Färbung mit Salpetersäure. Das Hämatoporphyrin des Harns ist identisch mit dem durch Einwirkung von Reductionsmitteln auf Hämatin erhaltenen Hämatoporphyrin. Der Körper von Mac Munn ist ein Gemisch von Urobilin und Hämatoporphyrin. Es tritt im Harn auch nur bei Leberaffectionen auf.

Andreasch.

371. **H. Quincke: Eigenthümlicher Farbstoff im Harn — Sulfonalvergiftung?**[2]. Bei einer Patientin, welche durch 2 Jahre täglich 1 2 Grm. Sulfonal genommen hatte, zeigte sich in den letzten

[1]) Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, Nr. 39, pag. 705—706. —
[2]) Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 36.

Lebenstagen der klare Harn von kirschrother Farbe, bei Verdünnung bräunlichroth, von aromatischem Geruche. Spectroscopisch zeigte sich ein breites Absorptionsband von F bis b, dabei war das violette Ende des Spectrums diffus verdunkelt. Beim Kochen mit Lauge wurde der Urin bräunlich; Aether, Amylalcohol und Chloroform nahmen den Farbstoff nicht auf. Das Verhältniss der freien zur gebundenen Schwefelsäure war 2,4 : 1, Aceton wurde nicht sicher nachgewiesen. Hämatoporphyrin, welches von Salkowski und Jolles und Anderen bei Sulfonalvergiftung gefunden wurde, enthielt der Harn nicht.

Andreasch.

372. F. **Goldstein: Ein Beitrag zur Kenntnis der Sulfonalwirkung**[1]). Der Verf. wendet sich gegen die Behauptung, dass die Hämatoporphyrinurie nach Sulfonal auf einer specifischen Wirkung des Sulfonals beruhe und untersucht dann das Ausscheidungsverhältniss des unveränderten Sulfonals aus dem Harn. Zu diesem Zwecke wird der Harn eingedampft, mit Aether ausgeschüttelt und aus der Menge des gefundenen Bariumsulfats das Sulfonal berechnet. (Verf. zieht eine Constante von 0,014 Grm. pro die ab, da diese Menge einer von Munk beobachteten, aus dem normalen Harne durch Aether extrahirbaren schwefelhaltigen Substanz entsprechen soll). Er findet, dass das Sulfonal zum Theile unverändert mit dem Harne eliminirt wird, dass die Menge des unverändert ausgeschiedenen Körpers im Verlaufe des Versuches steigt, demnach eine Cumulirung stattfindet, dass jedoch 3 Tage nach Aussetzen des Medicamentes dasselbe vollständig aus dem Körper verschwunden ist.

Kerry.

373. **Th. Bogomolow: Die Methoden der quantitativen Bestimmung des Urobilins im Harn**[2]). Mit dem Namen Urobilin bezeichnet Verf. den Farbstoff der Excremente und das pathologische Product der Umwandlung des Blut- und Gallenfarbstoffes, welches mit dem Harne ausgeführt wird; die übrigen gelben Farbstoffe, welche im Harn vorkommen und nur das Spectrum des Urobilins ohne die übrigen characteristischen Reactionen desselben geben, erkennt er nicht als Urobilin an. Diese Farbstoffe nehmen durch Säuren eine rothe Farbe an. Als characteristische Eigenschaften des pathologischen Urobilins und des Pigmentes der Excremente

---

1) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 43. — 2) Petersburger medic. Wochenschr. 1892, Nr. 16.

werden folgende angeführt: 1. Die Veränderung durch Alkalien, wobei im Spectrum statt des Streifens zwischen b und F ein solcher zwischen b und E erscheint. 2. Alkalische Lösungen können durch Zusatz von Kupfersulfat in neutrale übergeführt werden; aus diesen letzteren wird durch Chloroform ein carmoisinrother Farbstoff extrahirt, welcher einen scharfen Absorptionsstreifen in E gibt. Ein Ueberschuss von Alkali entfärbt die Chloroformlösung, wobei das Alkali roth gefärbt wird und den Streifen zwischen b und E gibt. Diese alkalische Lösung kann durch Zusatz von Essigsäure zuerst wieder in eine neutrale und dann in eine saure, gelblich rothe mit einem Absorptionsstreifen zwischen b und F übergeführt werden. Anfangs wird dieser Streifen nur angedeutet, dann erlangt er dieselbe Intensität wie E. darauf beginnt dieser zu verblassen und bis die Lösung ihre carmoisinrothe Farbe vollständig eingebüsst hat, tritt der Streifen zwischen b und F scharf hervor. — Harn, welcher pathologisches Urobilin enthält, wird nach Zusatz einer Kupfersulfatlösung smaragdgrün gefärbt und gibt beim Schütteln einen braungelben Schaum. Bei saurer Reaction entzieht Chloroform jetzt einen röthlich gelben Stoff mit einem Streifen zwischen b und F. Ist der Harn alkalisch. so ist der Schaum carmoisinroth und wird durch Chloroform ein carmoisinrother Stoff mit einem Absorptionsstreifen bei E extrahirt. Wahrscheinlich macht das Kupfersulfat das Urobilin aus seiner Verbindung mit den Phosphaten frei (Méhu). Auf Grund dieser Eigenschaften und dem Verhalten des Urobilins als einer schwachen Säure hat Verf. versucht, dasselbe als eine Säure zu titriren. Als Indicator der Beendigung der Reaction wählte Verf. den Farben- und Spectrumwechsel und anderseits den Farben- und Spectrumwechsel bei Gegenwart einer Lösung von schwefelsaurem Kupfer und Chlorzink (Farbenreaction). Als Säure erwies sich das Urobilin 10 mal schwächer als Oxalsäure, sodass zur Sättigung des reinen Urobilins eine centinormale Natronlauge verwendet werden musste. Versuche mit reinem Urobilin ergaben z. B. 0,0252 statt 0,0256 oder 0,0063 statt 0,0058 etc. Da das Urobilin durch die Phosphate in Lösung erhalten bleibt, so muss man es zuerst durch Zusatz von Alkali freimachen, welches sämmtliche Phosphate des Harns als farblosen Niederschlag ausscheidet. Die Alkalimenge, welche

bis zur Neutralisation zugesetzt wird, gibt nun Aufschluss über die Gesammtacidität des Harns. Erst die Alkalimenge, welche zur Ueberführung des Gemenges aus dem neutralen in den alkalischen Zustand nöthig ist, gibt uns die Urobilinmenge an. Die Bestimmung mittelst des Spectroscops. Man nehme zwei kleine graduirte Cylinder mit flachem Boden von 1—2 Cm. Durchmesser, giesse in dieselben gleiche Harnportionen ein und versetze einen Cylinder tropfenweise mit centinormaler Alkalilösung und prüfe mit Lakmuspapier, bis die neutrale Reaction eintritt. Von diesem Momente an füge man mit der grössten Vorsicht das Alkali zu bis zum Auftreten der alkalischen Reaction. Sobald die letztere erreicht ist, bekommt der Harn eine deutlich grünliche Färbung und im Spectrum erscheint der Absorptionsstreifen des alkalischen Urobilins. Die Bestimmung ohne Spectroscop. Sobald man merkt, dass die Acidität des Gemisches stark abnimmt, giesst man Chloroform zu; sobald nun neutrale Reaction auftritt, setzt man einige Tropfen einer Kupfersulfatlösung (0,1 auf 100) zu, wobei das Chloroform eine carmoisinrothe Färbung annimmt. Dann nimmt man von Neuem dasselbe Harnquantum, bringt es bis zur neutralen Reaction, filtrirt und setzt vorsichtig Alkali zu. Im Moment, wo der Harn anfängt alkalisch zu werden, nimmt er eine deutlich grüne Färbung an. Nach Zusatz einer Lösung von Chlorzink wird der Harn intensiv grün und bei Zusatz von Kupfersulfat intensiv roth gefärbt. Indem man berechnet, wie viele CC. Alkali man verbraucht hat, um die neutrale Reaction des Harns in die alkalische überzuführen und diese Zahl mit 0,00063 multiplicirt, findet man den Urobilingehalt in dem angewendeten Harnquantum. — Den Urobilingehalt des Harns nach der Intensität des Absorptionsstreifen zu beurtheilen (Hayem und Winter), ist nicht zulässig. Bessere und sichere Resultate gibt die Methode von Hoppe-Seyler. Nach der Methode von Viglezio [Lo sperimentale 1891, pag. 235—239] säuert man 300 CC. Harn an, sättigt denselben mit 230—240 Grm. Ammoniumsulfat und bringt auf das Filter. Der Filterrückstand wird mit einer gesättigten Ammoniumsulfatlösung gewaschen und mit Alcohol (100—300 CC.) extrahirt. Viglezio verfährt weiter so: Er nimmt eine in Hunderstel CC. getheilte Mohr'sche

Bürette und bringt in dieselbe eine Urobilinlösung. Dann bringt er in eine Eprouvette 10 CC. Alcohol von 60 %, 2 Tropfen Ammoniak und 2 Tropfen einer 1—2 % Chlorzinklösung. Nun lässt er von der Urobilinlösung so lange zum Inhalt der Eprouvette hinzufliessen, bis die grüne Fluorescenz auftritt. Später erscheint auch der Absorptionsstreifen, doch muss man dazu 3 mal soviel zusetzen, als zum Hervorrufen der Fluorescenz. Die Zahl, welche bei der Bestimmung erhalten wird, ist das arithmetische Mittel der beiden Zahlen. Zur Feststellung der Probelösung löst Viglezio 1 Cgrm. Urobilin (Jaffé) in 100 CC. Alcohol. Bis zum Beginn der Fluorescenz brauchte er 0,5 CC. und bis zum Auftreten des Streifens 1,6 CC. Ist die Menge des in 300 CC. Harn enthaltenen Urobilins x und n die Zahl der Hunderstel CC. Alcohollösung, welche für die Reaction nothwendig waren, so ist $x = \frac{1}{n} \times 0{,}05 \times 0{,}01$; 50 ist die Zahl der Hundertstel CC., welche nöthig ist, wenn die Lösung 0,01 enthält und wenn 300 CC. derselben genommen werden. Unter diesen Bedingungen lässt sich der Urobilingehalt nach folgender Formel berechnen $x = \frac{0{,}17}{n}$. Wenn man 300 CC. Urobilinextract genommen und man bei der Reaction 0,15 d. h. 15 Hundertstel CC. gebraucht hat, so ist $x = \frac{0{,}17}{15} = 0{,}011$. — Die Methode Hoppe-Seyler's ist für den Kliniker zu umständlich und die von Viglezio desshalb ungenau, weil statt des reinen Méhu'schen Urobilin das unreinere von Jaffé genommen und dabei auf die Reaction nicht geachtet wurde.

Andreasch.

374. **E. Barqellini: Ueber die Beziehungen der Urobilinurie zu den Zuständen des Intestinalrohrs**[1]. In der einfachen Parese des Darmtractus hat der höhere oder geringere Grad der Verstopfung keinen Einfluss auf die Menge des Urobilins im Harn; auch verändert die Entleerung des Darms nicht merkbar die vorher erhaltene Ziffer des Urobilins. Kommt aber als mitwirkend noch die Infection

[1]) Sui rapporti della urobilinuria colle condizioni del tubo intestinale. Lo Sperimentale 1892, fasc. 2, pag. 119.

des Darmes hinzu wie beim Typhus, so hat die Stauung der Phä-calien einen Einfluss im Sinne der Vermehrung des Urobilins, und in diesem Falle vermindert die Entleerung des Darmes das Urobilin in bemerkenswerther Weise. In einem gewissen Gegensatz hierzu stehen Krankheitsprocesse, welche von starker Blutzersetzung begleitet sind; bei ihnen ist die Urobilinurie intensiv und direkt proportional der Schwere der Erkrankung und reagirt nicht auf den Wechsel von Verstopfung und Diarrhöe. Rosenfeld.

375. **Vitali: Beitrag zur Erkennung von Gälle im Harn**[1]). Verf. isolirt das Bilirubin durch Schütteln des Urins mit Metallhydroxyden, Aluminium- oder Kupferhydroxyd. Mit den Niederschlägen, welche das Bilirubin mitreissen, stellt er die Gmelin'sche Probe an. Er benutzt auch den Essigäther zur Isolirung und verändert die Chloroformprobe derart, dass er zu dem Urin Chloroform und dann absoluten Alcohol hinzufügt, bis zur Lösung des Chloroforms. Dann setzt er Wasser hinzu und fällt so das stark gelb gefärbte Chloroform aus. Verf. hat ausserdem beobachtet, dass icterischer Harn auf Essigsäure-Zusatz sich trübt, und dass die Trübung noch verstärkt wird durch einen Zusatz von Eiweiss. Er leitet die erste Trübung von der in Wasser unlöslichen Glycocholsäure ab, welche aus dem Natronsalz von der Essigsäure freigemacht worden ist. Die zweite Trübung auf Eiweiss bezieht er auf Taurocholsäure, welche ebenfalls durch Essigsäure frei gemacht zunächst in Wasser gelöst bleibt, aber mit dem zugesetzten Eiweiss unlösliches Acidalbumin bildet. Wenn man durch feuchtes Bleisulfat die Farbstoffe ausschüttelt, und bei schwacher Erwärmung den Urin concentrirt, dann Eiweiss und einige Tropfen Essigsäure hinzusetzt, dann zum Kochen erhitzt und den gewaschenen Niederschlag mit absolutem Alcohol auskocht, so erhält man in der alcoholischen Lösung die Gallensäuren. Mit dem Rückstand der abgedampften Lösung gelingt dann die Pettenkofer'sche Probe. Eine zweite Methode basirt auf der Ausfällung der Gallensäuren im entfärbten Urin (mit Bleisulfat) durch eine concentrirte Lösung von essigsaurem Chinin. Der ent-

[1]) Contributo alla ricerca della bile nelle urine. Atti della R. Academia delle Sc. di Bologna 1892.

stehende Niederschlag wird mit Chloroform und Alcohol gelöst und durch Wasser das Chloroform gefällt. Dampft man das Chloroform ab, so gestattet der Rückstand die Gallensäurenprobe.

Rosenfeld.

376. **E. Baumann: Ueber die Bestimmung der Homogentisinsäure im Harn**[1]). B. gibt, gestützt auf weitere in seinem Laboratorium gemachte Erfahrungen, für die Bestimmung der Homogentisinsäure im Harn folgende Vorschrift: 10 CC. des Harnes werden in einem Kölbchen mit 1 CC. Ammoniak von 3 % versetzt; zu dieser Mischung lässt man unverzüglich einige CC. $^1/_{10}$-N.-Silberlösung zufliessen, schüttelt einmal um und lässt 5 Minuten stehen. Alsdann werden der Mischung 5 Tropfen Chlorcalciumlösung (1 : 10) und 10 Tropfen Ammoniumcarbonat zugefügt. Nach dem Umschütteln wird filtrirt. Das bräunlich gefärbte, aber immer ganz klare Filtrat wird mit Silbernitrat geprüft; tritt dabei sofort wieder eine starke Abscheidung von Silber ein, so wird bei dem zweiten Versuche gleich eine grössere Menge Silberlösung genommen. Kennt man schon annähernd die zur Oxydation erforderliche Menge der Silberlösung, so bedient man sich, um die Endreaction zu erkennen, nur noch der Prüfung mit Salzsäure. Die Endreaction ist erreicht, wenn das Filtrat vom Silberniederschlage beim Ansäuern mit Salzsäure eine eben noch sichtbare Trübung von Chlorsilber liefert. Sind mehr als 8 CC. der Silberlösung erforderlich, so sind bei der Wiederholung des Versuches 20 CC. statt 10 CC. Ammoniak zu verwenden. 1 CC. der $^1/_{10}$-N.-Silberlösung entspricht 0,004124 Grm. Homogentisinsäure.

Andreasch.

377. **H. Embden: Beiträge zur Kenntniss der Alkaptonurie**[2]). I. Mittheilung: Ueber einen neuen Fall von Alkaptonurie. Der Verf. berichtet über einen Fall von Alkaptonurie, welcher die Schwester des von Wolkow und Baumann beschriebenen Patienten betraf. Die Patientin gab an, dass ihr Harn sich an der Luft bräunlich verfärbe und in der Wäsche braune, hart-

---

1) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 268—270. — 2) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 182—192.

näckig anhaftende Flecke hinterlasse. Aus den Angaben ihrer Mutter weiss sie bestimmt, dass ihr Harn schon während ihres Säuglingsalters dieses Verhalten hatte. Der Harn hatte, frisch gelassen, einen eigenthümlich goldigen Farbenton, wurde beim Stehen an der Luft von den obersten Schichten nach abwärts braun, ebenso beim Schütteln mit Luft oder auf Zusatz von Alkalien. Er reducirte ammoniakalische Silberlösung in der Kälte, alkalische Kupferoxydlösung bei schwachem Erwärmen. Der Harn wurde in der von Baumann und Wolkow angegebenen Weise mit Schwefelsäure stark angesäuert und mit grossen Quantitäten Aether erschöpft. Die nach dem Verjagen des Aethers zurückbleibende syrupöse, braune, aromatisch riechende Masse wurde in Wasser gelöst, auf 95^0 erhitzt, mit concentrirtem Bleizucker versetzt und heiss filtrirt. Auf dem Filter blieb eine geringe Menge eines schmierigen, braunen Niederschlages zurück, während aus dem Filtrate das durch die Analyse wieder indentificirte, homogentisinsaure Blei herauskrystallisirte. Auch die durch Behandlung mit H_2S gewonnene freie Säure erwies sich nach Analyse, Schmelzpunkt und Reactionen als identisch mit der von Wolkow und Baumann beschriebenen Homogentisinsäure. Der Verf. weist darauf hin, dass nach seinen Versuchen eine ebenso gute Ausbeute erzielt wird, wenn der angesäuerte Harn auf $^1/_6$ seines Volumens eingedampft wird. Die Fäces der Frau waren ebenso wie bei ihrem Bruder frei von reducirenden Substanzen. Der Harn der erwähnten Patientin enthielt auffallend geringe, wenn auch quantitativ immer zu bestimmende Mengen von Harnsäure. Kerry.

378. **Reg. Moscatelli: Ueber das Vorkommen von Brenzcatechin im Kaninchenharn bei Lyssa**[1]). Der Harn von Kaninchen, welche mit Pasteur'schem Impfstoff geimpft worden waren, wurde an der Luft allmählich dunkel, auf Zusatz von Kalilauge schwärzlich und nahm besonders beim Schütteln eine braunschwarze Farbe an. Ammoniakalische Silberlösung wurde sofort reducirt. Zur Isolirung des vermutheten Brenzcatechins wurde der Harn verdampft, der Rückstand mit absolutem Alcohol ausgezogen, das alcoholische Extract mit Aether aufgenommen, nach dessen Verdunstung eine gelbe

---

1) Virchow's Arch. **128**, 181.

syrupöse Masse resultirte, die die Reactionen des Brenzcatechins gab. Danach nimmt M. an, dass bei Kaninchen im Stadium hydrophobicum Brenzcatechin durch den Harn ausgeschieden wird.

Andreasch.

379. **Siegfried Pollák: Ein Fall von Darmtuberculose mit schwarzem Harn**[1]). Es handelte sich um ein 10jähriges Mädchen, welches, wie der Sectionsbefund erwies, an Darmtuberculose litt und wobei das bisher bei dieser Erkrankung nicht beobachtete Schwarzwerden des Harnes eintrat. Wenn der frische Harn, welcher rein, durchsichtig, gelb, gelblichbraun, gelblichroth, manchmal braun war, an der Luft stand, so färbte er sich langsam immer dunkler; die oberen Schichten werden in seltenen Fällen schon nach 24 Stunden, besonders aber nach 2—3, manchmal erst nach 4—5 Tagen tiefschwarz, die unteren Schichten hingegen braun bis schwarz, nach unten zu, in der Tiefe an Farbe abnehmend. Das Schwarzwerden des Harnes beschränkte sich entweder auf die oberen Schichten, oder aber dehnte sich später auf die oberen zwei Dritttheile aus, selten auf die ganze Harnprobe. Gleichzeitig mit dem Schwarzwerden trat starke Trübung ein und reichlicher Absatz von Phosphaten. Der einmal schwarz gewordene Harn behielt diese Farbe selbst Wochen hindurch unverändert. Im Beginn der Beobachtungen war die Schwarzfärbung intensiv, später gradatim weniger ausgesprochen. bis drei Tage vor dem Tode der Patientin die Schwarzfärbung ganz ausblieb. Die Intensität der Verfärbung des Harnes stand weder im Verhältniss zu dessen täglicher Gesammtmenge, noch aber zu dem spec. Gewichte, doch war schwarzwerdender Harn stets von alkalischer Reaction. Ebenso war die Intensität der Schwarzfärbung unabhängig vom zeitweilig auftretendem Fieber, der Anzahl der Athmungen und von der Function der Gedärme. Die tägliche Menge des meistens alkalischen. selten saueren Harns schwankte zwischen 100—300 CC., das spec. Gewicht betrug 1008—1030; in letzteren Falle trat rasch ammoniakalische Gährung ein, worauf Schwarzfärbung folgte. Eiweiss, Eiter, Gallenfarbstoff, Blut. Zucker, Aceton

1) Orvosi hetilap. Budapest 1892, S. 348; auch Berliner klin. Wochenschrift 1892. Nr. 28.

waren nicht nachzuweisen. Unter dem Microscope betrachtet, konnten keine pathologischen Formelemente wahrgenommen werden. Versuche, die Schwarzfärbung frischen Harnes durch Reagentien hervorzubringen, waren von negativem Erfolge begleitet, nur bei Anwendung der Indicanprobe (Salzsäure + Chlorkalk) konnte eine tiefschwarze, manchmal grünlichschwarze Färbung hervorgerufen werden. Ohne Erfolg waren auch die Melaninreagentien wie: rauchende Salpetersäure, Chromsäure, Kalium bichrom. + Schwefelsäure, Bromwasser, selbst das durch Jaksch und Verf. als empfindlichst empfohlene Eisenchlorid. Frischer Harn, mit Kali- oder Natronlauge versetzt, gab auch nach dem Kochen keine Farbenveränderung. Der Harn ist nicht im Stande, alkalische Kupferoxydlösung zu reduciren. An der Luft schwarz gewordener Harn verliert weder durch Zusatz von Säuren, noch von Laugen die einmal angenommene Farbe. Durch Salzsäure und Zinkstaub aber wird die schwarze Farbe in grau verwandelt. Aether, Alcohol, Amylalcohol oder Chloroform entziehen den schwarzfärbenden Körper dem Harne nicht. Wird zum Harne essigsaures Blei gegeben, so ist das Filtrat farblos; mit Baryt- oder Kalkwasser erhält man ein gelblich gefärbtes Filtrat und einen braunschwarzen Rückstand. Diese Reagentien sind demnach im Stande, den braunschwarzen Farbstoff aus dem Harne abzuscheiden. Sowohl in frischem, als auch in dem an der Luft schwarzgewordenen Harne konnte Indican in reichlicher Menge nachgewiesen werden. Zu Ende der Beobachtungen, als die Schwarzfärbung ausblieb, nahm auch der Indicangehalt ab. Wurde mit frischem Harn die Jaffé'sche Probe angestellt, so trat oft tiefschwarze, manchmal grünlich-schwarze Färbung ein. Schüttelte man die Probe mit Chloroform, so färbte sich letzteres rasch blau, wogegen die tiefsten Schichten der darüber stehenden Harnsäule schwarz wurden, wie bei an der Luft gestandenem Harne. Wurde Harn mit essigs. Blei behandelt, filtrirt und mit dem Filtrat die vorige Probe angestellt, so entstand ein prachtvoll blauer, reichlicher Niederschlag; die darüber stehende Flüssigkeit aber war farblos, klar und durchsichtig. Von Urobilin enthielt der Harn nur Spuren. Aus frischem Harn war das Plósz'sche Uromelanin, mittelst Amylalcohol extrahirbar, aus schwarzgewordenem jedoch nicht. Bei Anwendung der Thor-

mälen'schen Reaction (Mengen mit Nitroprussidnatrium, Kalilauge und Essigsäure), blieb die Blaufärbung aus. Sowohl die Desesquelle'sche Phenolreaction [J. Th. **20**, 180], als auch die Ehrlichsche Diazoreaction, fielen negativ aus. Zur Isolirung des Pigmentes, versetzte Verf. den Harn mit plumb. acet. bas. sol. und verfuhr so, wie mit Harn, welcher von mit Lebermelanosarcom behafteten Kranken herrührt. Nachdem sich der so erzeugte Niederschlag sedimentirte, wurde die überstehende Flüssigkeit abgegossen, der Niederschlag mit Wasser so lange decantirend gewaschen, bis das Filtrat vollkommen rein war, hierauf aber mit Schwefelwasserstoff zersetzt und vom Blei abfiltrirt. Das Filtrat war rein, von gelber Farbe und verfärbte sich an der Luft nicht, was auch durch Anwendung von Reagentien nicht zu erreichen war. Nach Eindampfen des Filtrates auf dem Wasserbade, blieb eine braunschwarze, amorphe Masse zurück, welche sich selbst in kochendem Aether, sowie in Amylalcohol nicht löste. Kochendes Wasser, Alcohol oder conc. Salzsäure nahm auch nur blassbraune Farbe damit an, suspendirt blieben kleine schwarze Theilchen. Concentrirte Essigsäure, Kalilauge und besonders conc. Schwefelsäure lösen den Rückstand vollständig mit braunschwarzer Farbe auf, ebenso conc. Salpetersäure, nur dass mit diesem Lösungsmittel, die Lösung braune Farbe zeigt. Letztere Lösungen zeigen kein Spectrum mit Absorptionsstreifen. Beim Mengen der Schwefelsäurelösung des Farbstoffes mit Salzsäure wird die Farbe lichter und verschwindet auf Zusatz von Zinkstaub vollständig. Die Asche der braunschwarzen Masse erwies sich als eisenfrei. Zur weiteren Untersuchung der Asche mangelte es an Substanz. Liebermann.

380. **A. B. Griffiths: Ptomaïne aus dem Urin in einigen Infectionskrankheiten** [1]). Zur Darstellung der Ptomaïne versetzt Verf. eine grössere Quantität Urin mit Natriumcarbonat bis zu alkalischer Reaction und schüttelt mit dem halben Volum Aether, dem Aether werden die aufgenommenen Ptomaïne durch eine Lösung von Weinsäure entzogen, nach Verdampfung des gelösten Aethers die

[1]) Ptomaïnes extraites des urines dans quelques maladies infectieuses. Compt. rend. **118**, 656—657.

weinsaure Lösung mit Natriumcarbonat alkalisch gemacht und wieder mit Aether ausgeschüttelt. Beim Verdunsten des Aethers bleiben die Ptomaïne zurück. Bei Scharlachfieber findet sich eine weisse, krystallinische Substanz von schwach alkalischer Reaction, löslich in Wasser. Sie bildet ein krystallinisches Chlorhydrat und eine krystallinische Goldverbindung; mit Phosphormolybdänsäure gibt sie einen gelblich weissen Niederschlag, mit Phosphorwolframsäure fällt sie weiss, mit Pikrinsäure gelb; auch Nessler's Reagens fällt sie. Die Analysen führen zu der Formel $C_5 H_{12} NO_4$. Ein Ptomaïn mit denselben Eigenschaften und derselben Zusammensetzung lässt sich nach Gautier's Methode aus Reinculturen von Micrococcus scarlatinae auf Pepton-Gelatine gewinnen. Bei Diphtherie enthält der Urin auch eine weisse krystallinische Substanz; sie gibt ein Chlorhydrat und eine Goldverbindung. Tannin fällt gelb, Phosphormolybdänsäure weiss; Pikrinsäure gelb, Nessler's Reagens braun. Sie hat die Formel $C_{14} H_{17} N_2 O_6$. Sie wurde auch aus Reinculturen von Bacillus diphteriae Nr. 2 von Klebs und Löffler erhalten. In einem Falle von Parotitis stellte Verf. aus dem Urin eine in weissen Nadeln krystallisirende Base dar, entsprechend $C_6 H_{13} N_3 O_2$. Verf. studirte die Oxydationsproducte derselben und erhielt daraus Kreatin und Methylguanidin. Die Constitution entspricht derjenigen eines Propylglycocyamin

$$H - N = C \begin{matrix} \diagup NH_2 \\ \diagdown N(C_3 H_7) - CH_2 - COOH. \end{matrix}$$

Diese Base ist sehr giftig; bei der Katze bewirkt sie nervöse Excitation, Stillstand der Speichelsecretion, Coma und Tod. In normalem Urin finden sich die drei Ptomaïne nicht. Herter.

381. **A. B. Griffiths: Die Ptomaïne in einigen Infectionskrankheiten**[1]). I. Bei Rubeola fand G. im Urin ein Ptomaïn, welches in wasserlöslichen Lamellen krystallisirt; seine Platindoppelverbindung bildet microscopische Nadeln; die Quecksilberchloriddoppelverbindung krystallisirt ebenfalls in Nadeln, welche fast unlöslich sind. Es wird auch durch Pikrinsäure, Phosphormolybdän-

---

1) Les ptomaïnes dans quelques maladies infectieuses. Compt. rend. **114**. 496—498.

säure, Phosphorwolframsäure gefällt. Die Analyse der Base ergab Kohlenstoff: 35,92 und 36,21 %, Wasserstoff: 5,00 und 5,24 %, Stickstoff: 41,36 %. Die Formel: $C_3 H_5 N_3 O$ verlangt 36,36, 5,05 resp. 41,40 %. Die Platinchloridverbindung gab Werthe, welche mit der Formel: $(C_3 H_5 N_3 O, HCl)_2 PtCl_4$ gut übereinstimmten. Aus den Zersetzungsproducten ergibt sich, dass es sich um Glycocyamidin: $HN = C\langle{}^{NH - H_2C}_{NH - OC}$ (mit $H_2C - OC$ verbunden) handelt. Die Substanz ist sehr giftig; sie tödtet unter Fiebererscheinungen. — II. Bei Tussis convulsiva erhielt Verf. aus dem Urin ebenfalls eine weisse wasserlösliche krystallisirende Substanz. Dieselbe bildet ein Chlorhydrat und eine Goldchloridverbindung, wird durch Phosphormolybdänsäure weiss gefällt, durch Pikrinsäure gelb, durch Tannin kastanienbraun. Die Analysen ergaben Kohlenstoff: 48,11 und 48,05 %, Wasserstoff: 15,23 und 15,51 %, Stickstoff: 11,31, entsprechend einer Verbindung $C_5 H_{19} NO_2$, welche C 48,00, H 15,20, N 11,20 erfordert. Afanassieff fand in dem Sputum bei Stickhusten einen Bacillus, welcher auf festen Nährböden kleine bräunliche Colonien bildet. Dieser Bacillus producirt das aus dem Urin dargestellte Ptomaïn. Im Urin Gesunder kommen die obigen beiden Basen nicht vor. Herter.

382. **A. B. Griffiths: Untersuchungen über die Ptomaïne in einigen Infectionskrankheiten**[1]. I. Bei Malleus isolirte G. aus dem Urin ein wasserlösliches krystallinisches Ptomaïn, dessen Chlorhydrat sowie Platin- und Golddoppelsalz krystallisirt erhalten wurden. Es gibt mit Phosphorwolframsäure eine grünliche Fällung, mit Phosphormolybdänsäure eine bräunliche, mit Pikrinsäure eine gelbe; auch mit Nessler's Reagens gibt es einen Niederschlag. Die Analyse ergab Kohlenstoff: 57,88, Wasserstoff: 3,64, Stickstoff: 9,22 %. Die Formel: $C_{15} H_{10} N_2 O_6$ würde die Zahlen: 57,32, 3,18 und 8,92 erfordern. Subcutane Injectionen der Substanz verursachen locale Abscesse, eigenthümliche Knoten in Lunge und Milz, metastatische

[1]) Recherches sur les ptomaïnes dans quelques maladies infectieuses. Compt. rend. **114**, 1382—1384.

Abscesse in verschiedenen Organen, schliesslich den Tod. Nach Verf. ist dieses Ptomaïn das eigentliche Rotzgift; der Bacillus mallei erzeugt es in Reinculturen. — II. Pneumonie. Im Urin bei Lungenentzündung fand G. eine in weissen microscopischen Nadeln krystallisirende wasserlösliche Base, welche ein Chlorhydrat, sowie Platin- und Golddoppelverbindungen bildet; mit Phosphorwolframsäure fällt es weiss, mit Phosphormolybdänsäure gelblichweiss, mit Nessler's Reagens bräunlich, mit Pikrinsäure gelb. Bei der Analyse fand sich Kohlenstoff: 69,98 %, Wasserstoff: 7,77, Stickstoff: 8,61 %, Zahlen, welche sehr nahe mit den der Formel $C_{20}H_{26}N_2O_3$ entsprechenden (70,17, 7,60, 8,19) übereinstimmen. Das specifische Rotationsvermögen $[\alpha]_D$ wurde $= + 23,5^0$ gefunden. Die beiden neuen Ptomaïne kommen in der Norm nicht vor. Herter.

383. **A. B. Griffiths: Ueber ein neues Leukomaïn**[1]. G. hat aus dem Urin von Epileptikern ein neues Leukomaïn dargestellt. Eine beträchtliche Menge Urin wurde mit Natriumcarbonat alkalisch gemacht und mit Aether ausgeschüttelt. Der Aether lieferte beim weiteren Verfahren eine weisse, in schiefen Prismen krystallisirende schwache Base, löslich in Wasser, welche eine krystallinische Chlorhydrat- und Goldchloridverbindung gibt; Quecksilberchlorid fällt dieselbe grünlich, Silbernitrat gelblich, Phosphorwolframsäure weiss, Phosphormolybdänsäure bräunlich, Tannin gelb. Nach den Analysen kommt derselben die Formel $C_{12}H_{16}N_5O_7$ zu. Die Substanz ist giftig; sie bewirkt Zittern, Entleerung von Koth und Urin, Pupillenerweiterung, Convulsionen, Tod. Herter.

384. **A. B. Griffiths: Ptomaïne aus dem Urin bei Erysipelas und beim Puërperalfieber**[2]. Beim Erysipelas findet sich im Urin ein in weissen orthorhombischen Lamellen krystallisirendes, wasserlösliches, schwach alkalisches Ptomaïn. Es gibt mit Quecksilberchlorid einen flockigen Niederschlag, mit Zinkchlorid eine dichte

[1]) Sur une nouvelle leucomaïne. Compt. rend. **115**, 185—186. — [2]) Ptomaïnes extraites des urines dans l'érysipèle et dans la fièvre puërperale. Compt. rend **115**, 667—668.

Fällung, mit Nessler's Reagens einen grünen, mit Pikrinsäure einen gelben Niederschlag. Die Goldchloridverbindung löst sich in Wasser; Niederschläge erhält man ferner mit Phosphormolybdänsäure, Phosphorwolframsäure und Tannin. Die Analyse ergab Kohlenstoff: 63,60, Wasserstoff: 6,57, Stickstoff: 6,64 %; die Formel: $C_{11}H_{13}NO_3$ verlangt 63,76, 6,28 und 6,76 %. Die Substanz wirkt tödtlich unter Fiebererscheinungen; Verf. nennt sie Erysipelin; sie fehlt in der Norm. — Beim Puërperalfieber erhielt Verf. ein Ptomaïn von ähnlichen Eigenschaften. Er stellte ein krystallinisches Chlorhydrat und ein Golddoppelsalz dar. Niederschläge werden ferner gebildet mit Nessler's Reagens, Tannin (roth), Pikrinsäure (gelb), Phosphormolybdänsäure (bräunlich). Die Analyse ergab Kohlenstoff: 79,76, Wasserstoff: 5,90, Stickstoff: 4,79 %; die Formel: $C_{22}H_{19}NO$ verlangt 80,24, 5,77 und 4,25 %. Dieses Ptomaïn ist sehr giftig; es fehlt im normalen Urin.

Herter.

385. **F. Marino-Zuco und U. Dutto: Chemische Untersuchungen über die Addison'sche Krankheit**[1]. Marino-Zuco hat nachgewiesen, dass die giftige Wirkung des Nebennierenextractes (Foà und Pellacani) auf seinem Gehalte an Neurin beruht [J. Th. **18**, 231]. Da bei der Addison'schen Krankheit die Nebennieren entartet sind, so lag der Gedanke nahe, ob diese Krankheit nicht eine Art Selbstvergiftung durch Neurin sei, das durch die Nebennieren nicht mehr aufgenommen wird. In diesem Falle musste sich das Neurin auch im Harn bei der Addison'schen Krankheit finden. Verff. untersuchten den Harn (9,175 L.) eines Patienten durch 12 Tage vor dem Tode. Der Harn wurde auf 1 L. verdampft, dann mit einem Ueberschuss von Baryt gekocht, bis der Ammoniakgeruch verschwunden und fast aller Harnstoff zersetzt war! Das Filtrat wurde mit Kohlensäure gesättigt, mit basisch essigsaurem Blei gefällt, das Filtrat durch Schwefelwasserstoff entbleit, und das neuerliche Filtrat unter tropfenweisem Zusatz von Schwefelsäure eingedampft. Der Rückstand wurde in Wasser aufgenommen, die Lösung mit Chloroform ausgeschüttelt, welches das

[1]) Moleschott's Unters. zur Naturlehre **14**, 617—622.

als Medicament verabreichte Caffeïn aufnahm, nach Entfernung desselben in schwefelsaurer Lösung mit Jodkaliumwismuth gefällt. Der ausfallende Niederschlag wurde mit Schwefelwasserstoff zerlegt, die Lösung mit Silberoxyd behandelt, dann mit Salzsäure eingedampft, und der Rückstand mit Aether-Alcohol behandelt. Der Rückstand dieser Lösung verhielt sich den Alkaloidreagentien gegenüber wie Neurin; das daraus dargestellte Chlorgolddoppelsalz gab beim Erhitzen den Geruch nach Trimethylamin und gab 43,9 % Au, berechnet 44,24 %. Danach wird im Harn Neurin abgeschieden und ist die Addison'sche Krankheit als eine langsame Selbstvergiftung mit Neurin aufzufassen. Andreasch.

386. **C. A. Herter und E. E. Smith: Untersuchungen über die Aetiologie der idiopathischen Epilepsie**[1]. Verff. haben in 31 Fällen von Epilepsie längere Zeit hindurch den Urin untersucht, in der Absicht, die Aetiologie der Anfälle aufzuklären; 28 der mitgetheilten Fälle gehören unzweifelhaft zur idiopathischen Epilepsie, in 3 Fällen war ein organisches Leiden anzunehmen; 29 Fälle betrafen Anfälle von Grand mal, die übrigen solche von Petit mal. Die Untersuchung der 24stündigen Urinportionen umfasste Volum und spec. Gewicht, ferner den Gehalt an Harnstoff und Harnsäure und das Verhältniss beider, die präformirten und die gepaarten Sulfate und ihr Verhältniss, das Verhältniss der gesammten Sulfate zum Harnstoff[2]) und die Ausscheidung von Indican. Die Harnsäure wurde nach Ludwig-Salkowski bestimmt, der Harnstoff nach Liebig-Pflüger oder nach Kjeldahl, Indican nach Jaffé's gravimetrischer Methode. Haig[3]) [J. Th. **18**, 124] gibt an, dass in Folge verminderter Ausscheidung, die Harnsäure im Blut der Epileptiker sich anhäuft und nach dem Anfall eine gesteigerte Ausscheidung der zurückgehaltenen Säure eintritt. Allerdings wurde in 15 Fällen, wo der Einfluss des Anfalls genau controllirt werden

---

[1]) Researches upon the aetiology of idiopathic epilepsy. New-York med. journ. August 20 u. 27, Sept. 3, 1892, pag. 48. — [2]) Das Verhältniss der Gesammtsulfate zum Harnstoff fanden Verff. = 1:10 bis 1:13. — [3]) Haig, Uric acid as a factor in the causation of disease, 1892.

konnte, 9mal eine Erhöhung des Verhältnisses von Harnsäure zu Harnstoff constatirt, und zwar 6mal über die normale Grenze von 1:45; die betreffenden Zahlen waren 50, 43, 38, 37, 31, 43, 48, 34, 51, doch war keine Retention von Harnsäure vor dem Anfall zu bemerken. Eine causale Beziehung der Harnsäure zu den epileptischen Anfällen ist nach Verff. auszuschliesen. Dagegen schreiben Verff. den Fäulnissproducten im Darmkanal eine ätiologische Bedeutung für einen beträchtlichen Bruchtheil der idiopathischen Epilepsien zu. Die Fäulnissproducte wurden theils direkt bestimmt, theils an der Menge der Aetherschwefelsäuren gemessen. Als wesentlich gilt hier das Verhältniss der präformirten Schwefelsäure (A) zu der gepaarten (B), obwohl in manchen Fällen auch die absoluten Mengen[1]) berücksichtigt werden müssen. Diese hängen ab von der Nahrung, besonders von der Menge des Eiweiss derselben, welche auch die Ausscheidung der Gesammtschwefelsäure beherrscht. Bei vorzugsweiser Ernährung mit vegetabilischem Eiweiss steigt beim Gesunden das Verhältniss A:B auf 1:8, bei Milchdiät fällt es auf 1:20. [Vergl. Hoppe-Seyler J.Th. 18, 317.] Das Sulfatverhältniss in obigen 29 Fällen von Grand mal war nur 2mal nicht erhöht (8,9—13,3 und 9,1—13,2); in 6 Fällen war die Erhöhung zweifelhaft (4,4—17,7), in 3 Fällen war dieselbe ausgesprochen (7,9; 1,7—8,9; 7,4—11,0), in allen anderen Fällen war eine bedeutende Erhöhung des Verhältnisses zu constatiren, so dass von 116 Bestimmungen 89 ein Verhältniss über 1:8 zeigten, 13 über 1:4. Bei nahezu gleichem Verhältniss können die absoluten Zahlen sehr verschieden sein. z. B. in Fall I betrugen die gepaarten Sulfate einmal 0,533 Grm., in Fall II nur 0,162 Grm. neben 1,437 resp. 0,525 Grm. präformirter Sulfate: das Verhältniss 2,7 resp. 3,2 ist nach Verff. in beiden Fällen im Sinne relativ gesteigerter Fäulniss im Darmcanal zu deuten. Vermittelst der Krankengeschichten verfolgen Verff. im Einzelnen die Beziehungen zwischen den Anfällen und den Werthen des

---

1) Die täglichen Mengen der gebundenen Sulfate schwanken nach Verff. beim gesunden Erwachsenen zwischen 100 und 300 Mgrm.

Sulfatverhältnisses und des Indican; von Interesse sind hier besonders einige Fälle, in denen versucht wurde, durch chemische Mittel die Darmfäulniss und damit zugleich die epileptischen Anfälle zu beeinflussen. In Fall I war bei täglicher Gabe von 45—30 Grain Natriumsalicylat die Indican-Ausscheidung niedrig; während vorher 0,0411—0,0824 Grm. Indigo täglich erhalten wurden, betrug dieser Werth nun 0,009—0,0573. Am nächsten Tage, nachdem letzterer Maximalwerth beobachtet wurde, trat ein schwacher Anfall ein. Das Sulfatverhältniss betrug im Beginn der Salicylat-Periode 1:13,0, später 1:7,3, 6,1, 7,3, 8,1, 20,4, 11,3, 7,9. Letztere Zahl fiel auf den Tag vor dem Anfall, am Anfallstag selbst war die Zahl 6,4. Nach ca. einem Monat trat ein neuer Anfall ein. Das Sulfatverhältniss an diesem Tage war 9,1, die Menge der gepaarten Sulfate 0,373 Grm., das Indigo 0,0695 Grm. In einem anderen Fall waren 30 Grain Natriumsalicylat pro die ohne Einfluss sowohl auf die Darmfäulniss als auf die Anfälle. In einem dritten Fall trat bei täglicher Gabe von 45 Grain Salicylat eine Herabsetzung des Sulfatverhältnisses (vergl. Baumann und Herter, J. Th. **7**, 213) und eine Beschränkung der Zahl der täglichen Anfälle ein. In drei Fällen wurde der Einfluss von Natrium bicarbonat studirt. Dasselbe wurde in täglichen Dosen von 30—60 Grain gegeben, von denen nach Stadelmann [J. Th. **20**, 348] eine Vermehrung der Darmfäulniss zu erwarten war. Nach der Erhöhung des Sulfatverhältnisses zu schliessen trat diese Vermehrung allerdings ein, doch schien nur in einem Falle die Zahl der Anfälle dadurch vermehrt zu sein. Schliesslich werfen Verff. die Frage auf, ob das bei ihren Patienten mit idiopathischem Grand mal so häufig beobachtete hohe Sulfatverhältniss durch irgend einen von der Krankheit unabhängigen Umstand bedingt sein konnte; sie verneinen dieselbe, mit Wahrscheinlichkeit auch in Bezug auf den etwaigen Einfluss der Bromide[1]), welche fast alle Patienten in täglichen Dosen von 20—25 Grain einnehmen. — Von den drei Fällen, in denen ein organisches Leiden der Epilepsie zu Grunde

---

[1]) Vergl. Féré, Bromuration et antisepsie intestinale. Nouvelle iconographie de la Salpêtrière, 1890, pag. 349.

zu liegen schien, ergab die Prüfung auf excessive Darmfäulniss einmal ein negatives, zweimal ein zweifelhaftes Resultat; ähnlich waren die Verhältnisse in drei Fällen von Petit mal. Herter.

387. **Jules Voisin: Mittheilung über die Inversion der Formel der Phosphate bei Hysterie und Epilepsie**[1]. V. theilt Analysen mit, welche in seiner Krankenabtheilung von Grignon und Oliviero ausgeführt wurden. Bei hysterischen Anfällen wurde nur in 2 Fällen von 19 die Inversion der Phosphate gefunden, sie wurde ferner bei Epileptischen zweimal nach dem Anfall, einmal in der Ruhezeit constatirt. V. stimmt mit Gilles de la Tourette darin überein, dass er in dem 24stündigen Urin nach dem hysterischen Anfall Harnmenge, Harnstoff und Gesammtphosphorsäure oft vermindert findet, doch kommen auch Ausnahmen vor, wahrscheinlich durch die Ernährung bedingt. In Bezug auf die epileptischen Anfälle bestätigt V. die Angaben von Mairet, Lépine, Gilles de la Tourette und Cathelineau, dass Harnmenge, Harnstoff und Phosphorsäure nach dem Anfall zunehmen; fast in der Hälfte der Fälle findet sich ferner Albuminurie, fast immer auch Peptonurie. Er gibt folgende Mittelzahlen der Tageswerthe für 5 Epileptiker.

Körpergewicht der Patienten		Harnmenge	Harnstoff	Phosphorsäure
49,050 Kgrm.	Ruhe	1200 CC.	13,20 Grm.	1,12 Grm.
	Anfall	1560 «	20,20 «	2,12 «
46,900 «	Ruhe	937 «	12,86 «	1,17 «
	Anfall	1200 «	21,22 «	1,67 «
47,905 «	Ruhe	700 «	12,25 «	1,18 «
	Anfall	870 «	14,30 «	1,50 «
60,850 «	Ruhe	945 «	16,60 «	1,35 «
	Anfall	1005 «	18,20 «	1,62 «
58,650 «	Ruhe	747 «	17,05 «	1,63 «
	Anfall	850 «	19,20 «	1,95 «

Herter.

[1] Note sur l'inversion de la formule des phosphates dans l'hystérie et l'épilepsie. Compt. rend. soc. biolog. 44, 330—333.

388. **Oliviero: Zur Mittheilung von Jules Voisin**[1]. Nach dem Vorgang von Cazeneuve und de Girard macht Verf. darauf aufmerksam, dass die Trennung der Phosphorsäure der Erden von der an Alkalien gebundenen durch die gebräuchliche Ammoniak-Methode sich nicht in genauer Weise ausführen lässt. Calciumbiphosphat wird durch überschüssiges Ammoniak in Calciumtriphosphat und Ammoniumphosphat umgewandelt, ein Theil der an Erden gebunden gewesenen Phosphorsäure verbindet sich also mit Alkali. Magnesiumbiphosphat dagegen geht mit Ammoniak in Ammoniummagnesiumphosphat über; in diesem Falle wird das Verhältniss der Phosphate nicht geändert. Ist aber Magnesiummonophosphat zugegen, so wird unter Bildung von Trimagnesiumphosphat und Ammoniumphosphat das Verhältniss gleichfalls zu Gunsten der Alkalien verändert. Die umgekehrte Einwirkung findet statt, wenn neben Erdphosphaten noch andere Erdsalze im Urin zugegen sind, z. B. Calciumcarbonat, Calciumsulfat, Magnesiumsulfat. Aus einer Lösung von Binatriumphosphat und Magnesiumsulfat schlägt Ammoniak Ammoniummagnesiumsulfat nieder. Als 10 Patienten, darunter 3 Hysterische und 7 Epileptiker, Magnesiumsulfat gereicht wurde, zeigte der Urin in 9 Fällen die Erscheinungen der Inversion, in 2 Fällen war nach der Ammoniakmethode überhaupt keine Phosphorsäure im Filtrat, also an Alkalien gebunden, nachzuweisen, während im Niederschlag 1,32 resp. 1,58 Grm. pro L. gefunden wurden. Aus diesen Gründen hält es Verf. für bedenklich, die Differentialdiagnose zwischen Hysterie und Epilepsie aus dem Verhalten der Phosphorsäure beim Zusatz von Ammoniak zu machen.

Herter.

389. **Mairet: Ueber das gewöhnlich angewendete Verfahren zur Abscheidung der Erdphosphate im Urin**[2]. M. vertheidigt die Ammoniak-Methode zur Trennung der Phosphate als ein für biologische Zwecke nützliches Verfahren; es kann trotz seiner Mängel

---

1) A propos de la communication de M. Jules Voisin, Compt. rend. soc. biolog. **44**. 333—337. — 2) A propos du procédé communément employé pour séparer les phosphates terreux dans l'urine. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 379—383.

zum Studium des Einflusses verschiedener Lebensbedingungen dienen. Bei vegetarischer Ernährung ergab sich nach derselben die Phosphorsäure der Erden zu 0,42—0,54 Grm. pro die, die der Alkalien zu 1,12—1,20, bei gemischter Diät wurde gefunden 0,48—0,53 resp. 1,53—1,76; dasselbe Individuum bei vegetarischer Ernährung und täglicher 7stündiger geistiger Arbeit lieferte 0,50—0,51 resp. 1,06—1,13 Grm. Bei Epileptikern fand M. nach den Anfallstagen eine Steigerung der Erdphosphate. Herter.

390. **J. Mann: Ueber die Ausscheidung des Stickstoffs bei Nierenkrankheiten im Verhältniss zur Aufnahme desselben**[1]. Bei seinen Versuchen schlug Verf. folgenden Weg ein: Die Patienten bekamen ihre Nahrungsmittel zugewogen bezw. wurden die nicht verzehrten zurückgewogen. Der Harn wurde ohne Verlust gesammelt, ebenso der Koth, welcher durch Kohle abgegrenzt wurde. Die Stickstoffbestimmung in Harn und Koth wurde nach Kjeldahl, und zwar wurde sowohl mit eiweisshaltigem Harn als auch nach Entfernung des Eiweiss die N-Bestimmung gemacht. Das Eiweiss wurde durch Fällung mit verdünnter Essigsäure etc. entfernt, die quantitative Eiweissbestimmung theils nach Essbach, theils gewichtsanalytisch vorgenommen, oder aber, indem Verf. aus der Stickstoffbestimmung des eiweisshaltigen und enteiweissten Harns die Differenz feststellte und mit dem bekannten Coëfficienten 6,25 multiplicirte. Es sei hervorgehoben, dass die Werthe, welche auf diesem Wege gewonnen wurden, übereinstimmten mit den gewichtsanalytisch gefundenen, während die Essbach'schen Werthe vielfach erheblich abweichen. Bei einem Fall von chronischer Nephritis konnte Verf. in Anwendung dieser Methoden feststellen, dass stets Stickstoff retinirt wurde, ob nun Patient eine ausreichende Calorienmenge und genügend Eiweiss erhielt oder bei Milchdiät völlig unzureichend ernährt wurde (810 Calorien mit 60 Grm. Eiweiss). Dieses Verhalten constatirte Verf. im Verlauf einer achttägigen continuirlichen Untersuchungsreihe, als auch bei einer 6 Tage später angestellten Untersuchung und bei einer abermals 6 Tage später wiederholten 3tägigen Untersuchung. Das Ausbleiben urämischer Symptome erklärt Verf. durch die Auf-

---

1) Zeitschr. f. klin. Medicin **20**, 107—126.

speicherung des Stickstoff in den Oedemen. Eine Beziehung zwischen Harnmenge, specifischem Gewichte und Stickstoffausscheidung konnte nicht constatirt werden. Mit der Steigerung der N-Zufuhr steigt auch die N-Ausfuhr, aber auch die N-Retention. Bei gemischter Kost war die Retention scheinbar grösser als bei ausschliesslicher Milchnahrung. Die Stickstoffausscheidung kommt der N-Zufuhr am nächsten, wenn die N-Zufuhr am niedrigsten ist. Bei der chronischen Nephritis fand Verf. folgendes Verhalten: Erhielt Patient seine gewöhnliche Kost weiter, so zeigte eine 3tägige Stoffwechseluntersuchung eine bedeutende tägliche N-Retention, die Verf., sowie die Zunahme des Körpergewichts, dem Wachsen der Oedeme zuschreibt. Wurde die N-Zufuhr durch Milchdiät herabgesetzt, so stieg die Harnmenge und die N-Retention sank; dabei wurde das Eiweiss durch den Darm bei Milchdiät besser resorbirt als bei gemischter Kost. Auch ein zweiter Fall von Schrumpfniere zeigte ähnliches Verhalten. Bei der amyloiden Degeneration der Niere konnte Verf. bei einem Patienten in einer 3tägigen Untersuchungsreihe (Patient erhielt 285—295 Grm. Schrippe, 2000 Grm. Milch, 6—8 Eier täglich) ebenfalls eine bedeutende Retention des Stickstoffs constatiren. Verf. zieht aus seinen Beobachtungen folgende allgemeine Schlüsse: In den Nierenkrankheiten kann bei geringer Eiweisszufuhr Stickstoffgleichgewicht eintreten. Bei steigender Eiweisszufuhr findet meist eine verschieden grosse Zurückhaltung von Eiweiss statt, welches sich in Oedemen aufspeichert, bei verminderter N-Zufuhr steigt die Stickstoffausscheidung bis zum Gleichgewicht. Oft führt die Retention zu urämischen Anfällen. Kerry.

391. **H. Kornblum: Ueber die Ausscheidung des Stickstoffs bei Nierenkrankheiten des Menschen im Verhältniss zur Aufnahme desselben**[1]. K. hat zunächst an sich selbst Stoffwechselversuche angestellt, welche ergaben, dass 6 St. nach der Mahlzeit etwa 40 % des eingeführten Stickstoffs durch den Harn wieder ausgeschieden werden, dass ferner am Tage die Stickstoffausscheidung grösser ist, als in der Nacht und des weiteren, dass zwischen der Stickstoff- und der Phosphorsäureausscheidung kein Parallelismus besteht. —

---

1) Virchow's Archiv **127**, 409—445.

Bei den Versuchen an Nierenkranken (chronische Nephritis, Amyloidniere) wurden die eingenommenen Nahrungsmittel genau analysirt, ferner der Harn in 4 Tagesportionen aufgefangen und untersucht, desgleichen die Fäces. Als Resultate des I. Versuches ergaben sich hinsichtlich der Stickstoff-, Phosphorsäure- und Eiweissausscheidungen folgende Beobachtungen. Ein Stickstoffgleichgewicht konnte in der Versuchszeit (4 Tagen) nicht erzielt werden, doch wurde das Deficit immer geringer. Die Stickstoffausscheidung in den 6 St. nach der Mahlzeit war nicht verringert, sie verlief häufig sehr träge am Tage. Die Phosphorsäureausscheidung stieg mit jedem Tage. Die Ausscheidung des Eiweisses bewegte sich in engen Grenzen und betrug etwa 4 Grm. pro die. An zwei Tagen enthielt der Tagesharn mehr Eiweiss als der Nachtharn, an einem weniger, an einem ebensoviel. Aehnliche Resultate wurden in zwei anderen Versuchen gewonnen. Als Hauptergebniss stellt Verf. die Sätze auf: 1. Eine Verminderung der Stickstoffausfuhr bei Nephritis ist nicht vorhanden und 2. Der Stickstoffwechsel ist bei dieser Krankheit sehr verlangsamt.

Andreasch.

392. **W. Weintraud: Untersuchungen über den Stickstoffumsatz bei Lebercirrhose**[1]). Zweck der Untersuchung war, festzustellen, ob bei Erkrankungen der Leber, speciell bei interstitieller Hepatitis eine plötzliche Vermehrung der Stickstoffeinfuhr sich, wie beim Gesunden, lediglich in einer vermehrten Harnstoffausscheidung geltend mache, oder ob eine unvollständige Harnstoffausscheidung und das Auftreten von Harnstoffvorstufen als Zeichen mangelhafter Functionsthätigkeit der Leber constatirt werden könnten. Im Harn der Kranken wurde das Ammoniak nach Schlösing, der Gesammtstickstoff nach Kjeldahl bestimmt. Hatte sich nach mehreren Tagen gezeigt, innerhalb welcher Grenzen das Verhältniss von Stickstoff im Ammoniak zum Gesammtstickstoff schwankte, so erhielt der Kranke jetzt eine bestimmte Menge citronensauren Ammoniums. Vermochte er das eingeführte Ammoniak vollständig als Harnstoff zur Ausscheidung zu bringen, so musste der Gesammtstickstoff vermehrt sein, im Gegenfalle das Ammoniak. In den beiden ersten Fällen mit noch nicht weit vorgeschrittener Lebercirrhose war das Ergeb-

[1]) Archiv f. experim. Pathol. u. Pharmak. 31, 30—39.

niss völlig eindeutig, indem das Ammoniak vollständig in Harnstoff umgewandelt wurde. Das Plus an Harnstoff, welches während der Ammoniaktage ausgeschieden wurde, entsprach fast genau dem verabreichten Ammoniak, wie die beigegebenen Tabellen ausweisen. Die beiden anderen Fälle betrafen Patienten mit sehr schweren Erkrankungen und erstrecken sich auf die letzten Tage vor dem Tode; die Resultate sind wegen der weniger regelmässigen Nahrungsaufnahme, Harnverlusten etc. minder genau, doch sind natürlich die Verhältnisszahlen maassgebend. In beiden Fällen repräsentirt der Ammoniakstickstoff jedenfalls eine höhere Procentzahl des Gesammtstickstoffs, als unter normalen Verhältnissen. Während bei Gesunden bei gemischter Kost diese Zahl zwischen 3,5—5 % schwankt und im Mittel 4,1 % beträgt, waren die Mittelwerthe im Falle III 7,5 %, im Falle IV 8,4 % und die Einzelwerthe schwankten zwischen 6,3—9,7 % resp. 6,9—11,9 %. Obwohl man also darin den Ausdruck einer Functionsstörung hätte erblicken können, zeigte sich bei der Verabreichung von Ammoniak, dass die Umwandlung desselben in Harnstoff ganz ausreichend von Statten ging. Wenigstens wurde das Verhältniss von Ammoniakstickstoff zu Gesammtstickstoff nicht beachtenswerth alterirt, das eingeführte Ammoniak also nicht wieder unverändert ausgeschieden. — Verf. nimmt an, dass die harnstoffbildende Function der Leber eine für den Organismus derart bedeutsame ist, dass wahrnehmbare Störungen derselben sich mit dem Fortbestehen des Lebens nicht vereinbaren lassen. Bei dem Untergang des Lebergewebes durch pathologische Processe vermag das zurückbleibende functionirende Drüsengewebe lange Zeit in vollem Umfange für den functionellen Ausfall einzutreten. — Es wird noch ein Fall angeführt, wo ein bereits im Coma befindlicher Patient wenige Stunden vor dem Tode citronensaures Ammon erhielt und darauf in seinem Harn 15,6 % des Gesammtstickstoffes als Ammoniak aufwies. — Im Falle III waren unmittelbar vor dem Tode bedeutende Mengen von Fleischmilchsäure im Harn vorhanden (vergl. hierüber die in diesem Bande ref. Arbeit von Hahn, Massen, Nencki und Pawlow). Andreasch.

393. **G. Hoppe-Seyler: Ueber die Veränderungen des Urins bei Cholerakranken mit besonderer Berücksichtigung der**

Aetherschwefelsäureausscheidung[1]). Der Harn der Cholerakranken zeichnet sich durch einen starken Gehalt an Indoxyl aus; dessen Ausscheidung lässt bald nach und verschwindet während der reichlichen Diurese des Reactionsstadiums. Die Vermehrung der Aetherschwefelsäuren ist stets auf die vermehrte Indoxylausscheidung zu beziehen, welche ihrerseits auf eine reichliche Indolbildung im Darme hinweist. Die nach Ablauf der Indoxylausscheidung noch vorhandene Vermehrung der Aetherschwefelsäuren ist auf andere durch die Fäulniss im Darme gebildete Substanzen zurückzuführen. Oft zeigte der Harn der Cholerakranken starke Acetessigsäurereaction und enthielt viel Ammoniak. Beim Choleratyphoid scheint das normale Verhältniss von Säuren und Alkalien im Blute ähnlich wie beim Coma diabeticum verändert zu sein, sodass es sich hierbei um eine Säureintoxication handelt. Andreasch.

394. Lincoln Paijkull: **Beiträge zur Kenntniss von der Chemie der serösen Exsudate**[2]). Die Aufgabe der Untersuchung war zunächst die, über das Vorkommen der vom Ref. in Ascitesflüssigkeiten gefundenen Mucoïdsubstanzen [J. Th. **20**, 419] weitere Aufschlüsse zu erhalten. Einige im Laufe der Arbeit gemachten Beobachtungen führten indessen zu einer Erweiterung des ursprünglichen Planes und machten theils eine besondere Prüfung der Flüssigkeiten auf Nucleoalbumin und theils auch eine quantitative Analyse derselben nothwendig. Es kamen zur Untersuchung 16 Ascitesflüssigkeiten von 9 Patienten (also in einigen Fällen von verschiedenen Punctionen desselben Ascites), 3 pleuritische Exsudate von 2 Patienten und endlich 5 Hydrocèleflüssigkeiten von derselben Anzahl Personen. Mit Ausnahme von 2 Fällen (6 und 7 der Tabelle), in welchen an der Richtigkeit der Diagnose trotzdem nicht zu zweifeln ist, sind nur solche Fälle untersucht worden, in welchem die Diagnose entweder postmortal oder durch Operation constatirt werden konnte. Die Untersuchung auf Mucoïdsubstanzen geschah nach dem vom Ref. [J. Th. **20**, 419] angegebenen Verfahren. Das Ergebniss der Unter-

1) Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 43. — 2) Bidrag till kännedomen af de serösa exsudateus kemi. Upsala Läkareförenings Förhandlingar Bd. 27.

suchung war ein positives mit Ausnahme von denjenigen Fällen von Hydrocele, in welchen eine Inflammation der Tunica vaginalis nicht zu erkennen war: In diesen Fällen war das Resultat, wahrscheinlich in Folge der geringen Menge der zur Untersuchung disponiblen Flüssigkeit, ein unsicheres. In den meisten Fällen konnte der Verf. übrigens nur die Gegenwart von Mucoïdsubstanzen überhaupt constatiren, und nur in 4 Fällen (No. 2, 4, 5 und 7) war es ihm möglich, sowohl das eigentliche Mucoïd wie auch die Mucinalbumose gesondert nachzuweisen. Wie in den vom Ref. beobachteten Fällen kam auch hier die Mucinalbumose in weit reichlicherer Menge als das Mucoïd vor. — In vielen Fällen ist es ferner P. gelungen, in den Transsudaten eine durch Essigsäure fällbare Substanz nachzuweisen, die keine zu der Mucingruppe gehörende Substanz ist. Durch Zusatz von Essigsäure zu 0,5 % kann die Substanz ausgefällt werden, besonders wenn die Flüssigkeit nicht reich an Salzen ist, bezw. wenn die letzteren durch Dialyse entfernt worden sind. Durch wiederholtes Auflösen in Wasser durch Zusatz von möglichst wenig Alkali und Ausfällen mit Esssigsäure hat P. die Substanz gereinigt und durch Digestion mit Pepsinchlorwasserstoffsäure von der Nucleoalbuminnatur derselben sich überzeugt. Bezüglich des Vorkommens von Nucleoalbumin in Transsudaten hat P. die Beobachtung gemacht, dass diese Substanz, welche allem Anscheine nach von macerirten oder zerfallenen Zellen stammt, nur in solchen Fällen vorkommt, wo eine inflammatorische Reizung zu constatiren ist, bei Abwesenheit solcher Reizung dagegen in den Flüssigkeiten fehlt. Die Anzahl der von P. beobachteten Fälle ist allerdings nicht gross, und er will desshalb auch aus seinen Untersuchungen keine ganz bestimmten Schlüsse ziehen, er will vielmehr hierdurch die Anregung zu fortgesetzten Untersuchungen gegeben haben. — Die quantitativen Analysen sind bezüglich der festen Stoffe, des Gesammteiweisses, der Globulin- und Albuminmenge wie auch bezüglich der Salze und Extractivstoffe nach allgemein bekannten Methoden ausgeführt worden. Das Nucleoalbumin wurde durch Zusatz von Essigsäure zu 0,5 % (wobei das Paraglobulin in Lösung bleibt) gefällt, der Niederschlag auf dem Filtrum mit Wasser ausgewaschen, mit Alcohol und Aether vollständig erschöpft, getrocknet und gewogen. Eine exacte Methode

No. d. Kranken-geschichte	Diagnose der Krankheit	Wasser	Feste Stoffe	Gesammte Proteïnstoffe	Serum-albumin	Serum-globulin	Nucleo-albumin	Mucoïd-substanzen	Unlösliche Salze	Lösliche Salze	Chloride	Extractiv-stoffe	Alkalescenz Na_2CO_3
1	Cancer ventr. u. Perit. cancerosa .	96,505	3,495	2,617	1,501	1,015	0,101	0,177	0,0242	0,768	0,7512	0,0858	0,0771
1	Punction kurz vor dem Tode . .	96,313	3,687	2,533	—	—	—	—	—	—	—	—	—
2	Cancer ventr. u. Perit. cancerosa .	94,466	5,534	4,538	2,739	1,725	0,074	0,205	0,0584	0,9217	0,6215	0,0159	0,1468
	2. Punction	95,114	4,886	3,758	2,324	1,274	0,160	0,273	0,0176	0,8035	0,5656	0,3069	0,1508
	3. Punction	95,045	4,955	4,080	2,650	1,317	0,113	0,228	0,0208	0,7805	0,5574	0,0737	0,1081
3	Sarcoma retroperit. u. perit. adhaesiva	94,039	5,961	5,066	2,843	2,100	0,123	0,177	0,0405	0,8274	0,5728	0,0271	0,1224
	2. Punction	94,345	5,655	4,556	—	—	—	—	—	—	—	—	0,1137
9	Papilloma ovarii et periton. . .	93,723	6,277	4,927	2,973	1,865	0,089	0,187	0,0356	0,9004	0,6703	0,4142	0,1531
8	Peritonitis tuberculosa	92,970	7,030	6,030	3,201	2,706	0.123	0,098	0,0190	0,8467	0,5907	0,1345	0,0905
4	Cirrhosis hepatis	97,539	2,461	1,447	0,848	0.599	0	0,045	0,0191	0,8470	0,6221	0,1488	0,1470
	2. Punction	97,750	2,250	1,253	0,759	0,494	0	0,065	0,0137	0,8585	0,6317	0,1248	0,1493
6	Cirrhosis hepatis	94,425	5,575	4,584	2,558	2,026	0	0,177	0,0235	0,8570	0,6672	0,1103	0,1046
5	Compr. v. porta u. ins. cordis . .	98,153	1,847	0,849	0,468	0.381	0	0,281	0,0101	0,8422	0,6103	0,1457	0,1371
7	Nephr. chronic.	97,217	2,783	1,244	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2. Punction	97,647	2,353	1,302	—	—	0,028	—	0,0213	0,8959	0,6853	0,132	0,1000
	3. Punction	97,482	2,518	1,482	0,731	0,722	0,029	0,043	0,0127	0,8814	0,6816	0,142	0,1338
3	Pleuritis sarcomatosa	93,958	6,042	4,891	1,935	2,756	0,200	0,180	0,0207	0,9000	0,6024	0,2303	—
	2. Punction	95,919	4,081	3,065	1,595	1,4704	—	—	—	—	—	—	0,0863
10	Pleuritis simplex	93,722	6,278	5,219	2,956	2,2630	0,092	0,241	0,0285	0,858	0,5800	0,1725	0,2413
11	Hydrocele simplex	94,076	5,924	4,827	3,629	1,1980	0	?	0,0231	0,9773	0,6766	0,0966	—
12	Hydrocele simplex	—	—	6,135	—	—	0	—	—	—	—	—	—
13	Hydrocele metica	93,796	6,204	5,077	2,771	2,1845	0,1213	vorh.	—	—		—	0,1318
14	Hydrocele metica		6,1221		—	—	0,1034		—	—		—	—
[illegible]	Hydrocele inflam.	93,384	6,616	5,447			vorh.	—		—	—		—

zur Bestimmung der Mucoïdsubstanzen giebt es gegenwärtig nicht, die gefundenen Zahlen können nur als annähernde gelten. Die benutzte Methode war folgende: Die Flüssigkeit wurde durch Erhitzen zum Sieden unter vorsichtigem Essigsäurezusatz enteiweisst. Das Filtrat, mit dem Waschwasser vereinigt, wurde genau neutralisirt, im Wasserbade stark concentrirt und mit Alcohol gefällt. Der durch Spuren von Eiweiss verunreinigte Niederschlag wurde mit Alcohol und Aether erschöpfend behandelt, getrocknet und gewogen. Dann wurde eingeäschert und wiederum gewogen. Die vorstehende, etwas abgekürzte Tabelle enthält die wichtigsten analytischen Daten. Die Nummern der ersten Colonne entsprechen den Nummern der dem Aufsatze beigelegten Krankengeschichten. Sämmtliche Zahlenwerthe sind auf 100 Theile Flüssigkeit berechnet. Hammarsten.

395. **Friedr. Krüger: Die Zusammensetzung des Blutes in einem Falle von hochgradiger Anämie und einem solchen von Leukämie**[1]. Die Bestimmungen nach der Alex. Schmidt'schen Untersuchungsmethode ergaben:

	Spec. Gewicht des		Trockenrückstand			Gewichtsmenge		Rückstand von 100 Blutkörperchen	Relat. Hämoglobingehalt, Extinctionscoëfficienten.	Fibrin in 100 Blut
	Blutes	Serum	von 100 Blut	von 100 Serum	d. Körperchen in 100 Blut	der Blutkörperchen in 100 Blut	des Serums in 100 Blut			
Normal	1055,7	1029,6	19,89	9,44	13,74	34,96	65,04	39,74	0,81	0,20
Anämie	1029,5	1021,0	9,39	6,16	3,81	9,42	90,58	40,45	0,20	0,31
Anämie	1029,5	1020,4	9,41	6,15	3,90	10,40	89.60	37,50	0,19	0,31
Leukämie	1054,8	1037,5	18,63	11,90	10,82	34,29	65,71	31,55	0,43	—

Andreasch.

396. **Olof Hammarsten: Untersuchung des Inhaltes eines Ganglions**[2]. Verf. hat Gelegenheit gehabt, den Inhalt eines gänseei-

[1]) St. Petersburger medic. Wochenschr. 1892, No. 21. — [2]) Ett stort ganglion på underbenet. Upsala Läkareförenings Förh. Bd. 27.

grossen Ganglions zu untersuchen, welches am linken Unterschenkel eines 37jährigen Arbeiters seinen Sitz hatte, und welches von Professor Lennander exstirpirt wurde. Eine Communication des Ganglions mit irgend einer Gelenkhöhle war nicht zu constatiren. Der Inhalt stellte eine grauweisse, gallertähnliche Masse von ziemlich stark alkalischer Reaction dar, welche bei microscopischer Untersuchung keine anderen Formbestandtheile als Fetttröpfchen und einzelne fettdegenerirte Zellen von dem Aussehen der Eiterzellen zeigte. Bei Verdünnung mit Wasser verflüssigte sich der Inhalt allmählich und nach Verlauf von 24 Stunden konnte ein ganz klares, ungefärbtes, nur wenig fadenziehendes Filtrat erhalten werden. Der Rückstand auf dem Filtrum war so geringfügig, dass er nicht untersucht werden konnte. Die Hauptmasse der Flüssigkeit wurde mit überschüssigem Alcohol versetzt; es schied sich dabei ein reichlicher, grobfaseriger Niederschlag aus. Durch Auflösen in Wasser und nochmaliges Fällen mit Alcohol wurde der Niederschlag gereinigt. Die Lösung dieses gereinigten Stoffes in Wasser verhielt sich zu Reagentien in allen Beziehungen wie das ursprüngliche Filtrat. — Die Lösung gerann beim Sieden, selbst nach vorsichtigem Zusatz von ein wenig Essigsäure, gar nicht und wurde dabei höchstens schwach bläulich weiss, opalisirend. Von Essigsäure, Salzsäure, Salpetersäure, Ferrocyankalium und Essigsäure, wie auch von NaCl und Essigsäure wurde die Lösung gar nicht gefällt, ebensowenig von Quecksilberchlorid allein oder Quecksilberchlorid und Salzsäure. Magnesiumsulfat in Substanz im Ueberschuss eingetragen, erzeugte sogar bei Körpertemperatur keinen Niederschlag. Nach Zusatz von Essigsäure oder Salzsäure zu der salzgesättigten Lösung schied sich dagegen eine dicke, gelatinöse Masse aus. Bei Sättigung mit Ammoniumsulfat schieden sich schleimige Fäden und Massen aus. Kupfersulfat, Eisenchlorid, Bleizucker und Bleiessig verwandelten die Lösung in eine schleimige, dicke Masse. Das Millon'sche Reagens erzeugte eine ähnliche klumpige Fällung, die indessen beim Sieden sich weder roth noch gelb färbte. Die Substanz enthielt bleischwärzenden Schwefel, spaltete aber beim Sieden mit Salzsäure keine Schwefelsäure ab, bestand also nicht aus Chondroïtsäure, welcher sie sonst sehr ähnelte. Die Substanz reducirte Kupferoxydhydrat nicht direct;

nach dem Sieden mit einer Säure reducirte sie dagegen stark. Die elementare Zusammensetzung, auf aschefreie Substanz berechnet, war folgende: 45,74 % C, 6,00 % H, 5,68 % N, 42,58 % O + S. Es handelte sich also hier um eine der Mucingruppe angehörende Substanz, welche mit dem Pseudomucin grosse Aehnlichkeit zeigte. Dem niedrigen Stickstoffgehalte nach steht sie dem Colloïd nahe und dürfte vielleicht als lösliches Colloïd aufzufassen sein. Hammarsten.

397. **Uschinsky: Zur Frage von der Schwefelwasserstoffvergiftung**[1]. Der Verf. studirte die Wirkung des Schwefelwasserstoffs auf Thiere und seine Wirkung auf das Blut. Er verdünnt eine kleine Menge von Frosch-, Kaninchen- oder Rinderblut mit Wasser oder physiologischer Kochsalzlösung bis im Spectrum deutliche Streifen erscheinen. Zu dieser Flüssigkeit setzt er bestimmte Mengen Schwefelwasserstoff in wässeriger Lösung und beobachtet die Zeit der ersten Erscheinung des Streifens von Schwefelmethämoglobin im Roth neben C im Spectrum. Diese Zeit steht in Abhängigkeit von der Menge des zugesetzten H_2S. — Bei $^1/_2$ CC. Blut, welches auf das 20 fache verdünnt wurde, erscheint der charakteristische Streifen auf Zusatz von 2 Mgrm. H_2S schon nach 15—20 Secunden, auf Zusatz von 0,2 Mgrm. erst nach 8—9 Minuten. Ist die Verbindung gebildet, so bleibt sie beständig. Sie entsteht nur in sauerstoffhaltigem Blut, und wird nur von einem Theil des Hämoglobin gebildet, während ein anderer Theil unverändert bleibt. Grössere Mengen H_2S zerlegen das Hämoglobin, man bekommt nur unbestimmte und undeutliche Streifen im Spectrum, das Blut wird schmutziggrün und es scheidet sich Schwefel und Eiweiss aus. Nach Vergiftungsversuchen an Thieren zeigt das Blut unmittelbar nach dem Tode zwei Oxyhämoglobinstreifen und normales Verhalten. Selten kann man gleich nach dem Tode den Schwefelmethämoglobinstreifen sehen. Er entsteht manchmal nach einiger Zeit, wenn das Blut in dem Gefässe steht. Dieses Verhalten deutet Verf. als Bestätigung der Angabe Hoppe-Seyler's, dass der H_2S bereits vor der Schwefelmethämoglobinbildung giftig wirkt, indem er im Blutserum als solcher und als Natriumsulfid gelöst ist. Das schwefel-

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **17**, 220—228.

methämoglobinhaltige Blut ist ungiftig, selbst in Mengen, welche es ermöglichen, dass S-Methämoglobin spectroscopisch nachzuweisen. Verf. constatirte, dass nach einer Stunde der S-Methämoglobinstreifen verschwunden ist und nimmt die Ausscheidung desselben durch die Nieren und die Leber an. Verf. widerlegt auch die Ansicht von Schulz, dass die narcotische Wirkung des Sulfonals durch den bei der Spaltung desselben entwickelten H_2S eintrete, indem er einerseits die narcotische Wirkung des H_2S nicht beobachten, andrerseits die Bildung von H_2S aus Sulfonal durch absterbende Gewebe nicht bestätigen konnte. Er betrachtet den von Schulz beobachteten H_2S als eine Folge eingetretener Fäulniss. Kerry.

398. **D. Hansemann: Ueber Ochronose**[1]. Verf. reiht an die zwei bereits bekannten Fälle von Schwarzfärbung der Knorpel [Virchow, Virchow's Arch. 1866 und Bostroem, Festschr. f. Virchow **2**, 179] noch einen dritten an. Derselbe betraf einen 41jährigen Patienten; aus der ausführlich mitgetheilten Krankengeschichte sei hervorgehoben, dass der Urin dunkel bis schwarz gefärbt war und beim Stehen nachdunkelte. Er enthielt 9 °/₀₀ Albumin, aber weder Indikan, noch Blut, noch Gallenfarbstoff. Die Section ergab eigenthümliche Pigmentveränderungen der Knorpel; am schwärzesten sind die Rippenknorpel, die Knorpel der Symphyse, des Sternoclaviculargelenkes, die Zwischenwirbelscheiben und die Intersternalknorpel. Andere Knorpel sind rauchgrau gefärbt. Auch in den Nieren und der Aorta fand sich Pigment. Die von Salkowski vorgenommene Harnuntersuchung ergab, dass der Farbstoff von Amylalcohol nicht aufgenommen wurde; auch liess sich ein Zusammenhang des Farbstoffs mit Melanin nicht nachweisen. Die schwarz gefärbten Knorpel lösten sich fast vollständig in Natronlauge, doch gelang es nicht, den Farbstoff aus diesen Lösungen abzuscheiden. Als der sterilisirte Harn einem Hunde subcutan injicirt wurde, ging in einem Falle der Farbstoff in den Harn über, in dem anderen nicht. Bei beiden Hunden zeigten sich die Lymphdrüsen stark pigmentirt. Andreasch.

---

[1] Berliner klin. Wochenschr. 1892. No. 27.

399. **Friedr. Müller: Ueber Icterus**[1]. Verf. hat eine Methode ausgearbeitet, welche das Hydrobilirubin oder Urobilin von dem Gallenfarbstoff (Bilirubin) zu trennen und beide Farbstoffe quantitativ zu bestimmen gestattet. Die Methode soll an anderem Orte mitgetheilt werden. Nach Isolirung des Urobilins wurde dasselbe in saurem Alcohol gelöst und mit dem Glan'schen Spectrophotometer quantitativ bestimmt. Im Harn von Gesunden betrug der Concentrationsgrad von Spuren bis 0,00795[2], die Tagesmenge bis zu 20,256 Mgrm. Unter pathologischen Verhältnissen fand sich vielfach eine Vermehrung des Hydrobilirubingehaltes; untersucht wurden Fälle von Pneumonie, Erysipel, Phthise, Herzfehlern, Scharlach, Hirntumor, Lebercirrhose, Carcinom; der Extinctionscoëfficient schwankte von 0,877 bis zu 15,344, während er in der Norm von Spuren bis 0,1439 anstieg. Aus der Zusammenstellung lässt sich entnehmen, dass das Auftreten von Icterus mit dem des Hydrobilirubins in keinem geraden Verhältnisse steht; einerseits fanden sich oft grosse Mengen von Urobilin bei Kranken, die keine Spur von Icterus hatten (Phthisis, Scarlatina), andererseits gingen gerade die stärksten Formen von Icterus ohne Urobilinurie einher. Durch Versuche von Dietrich Gerhardt [über Hydrobilirubin und seine Beziehungen zum Icterus Ing.-Dissert. Berlin 1889] wurde ferner gezeigt, dass das Blut und die Transsudate von Leichen nur dann Hydrobilirubin enthielten, wenn es intra vitam im Harn reichlich vorhanden war, sowohl bei icterischen Patienten als auch bei solchen, die keine Spur von Gelbfärbung der Haut dargeboten hatten; dass aber Bilirubin nur dort nachweisbar war, wo Icterus, wenn auch nur leichtesten Grades vorhanden war. Es ist damit erwiesen, dass die Anwesenheit von Hydrobilirubin in den Körpersäften und im Harn nicht zum Icterus führt, dass vielmehr der Icterus stets an die Anwesenheit von gewöhnlichen Gallenfarbstoff gebunden ist, dass also ein Urobilinicterus, d. h. Gelbfärbung der Haut, durch Hydrobilirubin nicht existirt. — Verf. wendet sich zur Frage woher das

---

1) Nach einem in der medic. Section der schles. Gesellsch. f. vaterl. Cultur gehaltenen Vortrage. Separatabd. 12 pag. — 2) Bei der Berechnung des Concentrationsgrades c = Mgrm. im CC. wurde die Vierordt'sche Zahl A = 0,0552 zu Grunde gelegt.

Hydrobilirubin stamme. Man hat die Bildung bald in die Gewebe und das Blut, bald in die Niere, bald in die Leber und endlich in den Darm verlegt. Für letztere Annahme sprechen gewisse klinische Erfahrungen. Sobald nämlich ein vollständiger Verschluss des Ductus choledochus eintritt, gleichgiltig ob durch Catarrh, Steine oder Neubildungen, so verschwindet das Urobilin aus den Stühlen und aus dem Harn. Löst sich ein solcher Verschluss wieder, wird der Stuhl wieder gallehaltig, so tritt an demselben Tage das Hydrobilirubin im Harn wieder auf. Diese Erfahrungen lassen sich am besten so deuten, dass das Hydrobilirubin im Darm aus Gallenfarbstoff gebildet wird, dass es dann vermehrt ist, wenn viel Gallenfarbstoff in den Darm ergossen und dort reducirt und resorbirt wird, dass es dann fehlt, wenn der Darm acholisch ist. Verf. führt zur Stütze dieser Ansicht folgenden Versuch an. Ein Mann mit hochgradigem Icterus, in dessen Koth und Harn keine Spur von Hydrobilirubin aufzufinden war, erhielt durch die Schlundsonde während einiger Tage urobilinfreie Schweinegalle in den Magen eingeführt (25—125 Grm.). Am 2. Tage war in den Fäces und am 3. im Harne Hydrobilirubin nachzuweisen; nach Aufhören der Gallezufuhr fehlte der Körper wieder im Koth und im Harn (nach 2 resp. 1 Tag). Wenn die Annahme richtig ist, dass Fäulnissprocesse im Darm die Ursache der Hydrobilirubinbildung sind, dann darf bei vollständigem Fehlen aller Fäulnissvorgänge Urobilin weder im Koth noch im Harn auftreten. Dieser Zustand kommt nur im intrauterinen Leben vor. In der That enthält das Meconium massenhaft Bilirubin, aber kein Urobilin, ebenso ist der Harn der Neugeborenen vollständig frei von Hydrobilirubin. Bereits am dritten Lebenstage fand sich der reducirte Farbstoff im Stuhl und Harn vor. Ein Parallelismus zwischen der Urobilinmenge im Koth und im Harn braucht nicht zu bestehen, da die Bildung und Resorption nicht immer gleichen Schritt halten. So enthielt der Stuhl eines gesunden Mannes bei reiner Milchnahrung 89,45, bei reiner Fleischnahrung 83,004 Mgrm. Hydrobilirubin, der Harn 20,065. Bei einem Falle von schwerem Herzfehler waren im Stuhl 104,922, im Harn 21,63 Mgrm. Hydrobilirubin, bei hypertrophischer Lebercirrhose fanden sich 187,6 resp. 93,47 Mgrm., also im Stuhl das 2—3 fache

der Norm. Die Urobilinurie nach Resorption von Blutergüssen, bei Infectionskrankheiten, die mit Schädigung des Blutes einhergehen, sowie bei der Einwirkung von Blutgiften (Antifebrin) hat man so erklären wollen, dass das der Zerstörung anheimfallende Blut in den hämorrhagischen Lerden oder in den Geweben zu Hydrobilirubin reducirt wird. Verf. vertritt dagegen die Meinung, dass der frei gewordene Blutfarbstoff in der Leber zu Gallenfarbstoff umgewandelt wird, dass Polycholie resp. eine abnorm reichliche Bildung von Gallenfarbstoff (Pleiochromie) die Folge ist. Diese massenhafte Gallenergiessung würde wiederum zu vermehrter Hydrobilirubinbildung und -Resorption führen. Andreasch.

400. E. Pick: **Zur Kenntniss des Toluylendiamin-Icterus**[1]. Der Verf. hat mittels eines von ihm ausführlich beschriebenen Viscometers, welcher nach der Art des Engler'schen construirt ist, die specifische Viscosität der Galle bestimmt, um zu untersuchen, in wie weit die Vergiftung mit Toluylendiamin und der durch dasselbe bedingte Icterus mit einer Consistenz-Veränderung der Galle in Zusammenhang stehe. Er gelangt zu dem Resultate, dass ein derartiger Zusammenhang nicht besteht, der Icterus also nicht in ursächliche Verbindung mit einer nennenswerthen Consistens-Veränderung gebracht werden könne. Nachdem andererseits in den Ausführungsgängen der Galle nie ein Hinderniss gefunden werden konnte, der Icterus aber hepatogener Natur ist, spricht Verf. die Vermuthung aus, dass es Aenderungen der Flüssigkeitsströmung in der Leber sind, die den Uebertritt der Galle in die Lymphgefässe begünstigen, ohne hierfür experimentelle Belege zu bringen. Kerry.

401. Rennvers: **Beitrag zur diagnostischen Bedeutung der Tuberculinreaction sowie zur Frage des Urobilinicterus**[2]. In einem Falle von Lungeninfarct stellte sich 8 Tage nach Auftreten desselben ohne Fieber ein allgemeiner Icterus ein, welcher bis zum Tode andauerte. Der Harn der Patientin war dunkelbraun, zeigte niemals die Gmelin'sche Gallenfarbstoffreaction, enthielt keine Gallensäure,

---

1) Wiener klin. Wochenschr. 1892, Nr. 21. — 2) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 12.

dagegen stets reichlich Urobilin. Die Untersuchung der Fäces ergab, dass die Gallenabscheidung in den Darm nicht behindert war. Die Section ergab keinen Anhaltspunkt für die Annahme eines Resorptionsicterus, keine Veränderung der Gallengänge, der Ductus choledochus war gut durchgängig. Der Icterus trat demnach nur in Folge der Resorption des mannsfaustgrossen hämorrhagischen Infarctes ein und wird vom Verf. als typischer Urobilinicterus angesprochen.

Kerry.

402. **E. Roos: Ueber das Vorkommen von Diaminen bei Krankheiten**[1]). Baumann und Udránszky [J. Th. **19**, 450] haben nach der Auffindung der Diamine bei dem Cystinkranken dieselben in den Ausscheidungen bei den verschiedensten, besonders bacteritischen Erkrankungen gesucht, doch ohne jeden Erfolg. Verf. hat Diamine in zwei Fällen gefunden. Der erste Fall betraf einen jungen Mann der in Batavia Malaria und Dysenterie acquirirt hatte. Aus etwa 500 Grm. der breiigen Fäces liessen sich nach Herstellung des Alcoholextractes und Behandlung desselben mit Benzoylchlorid und Lauge etc. etwa 0,3 Grm. einer krystallisirten Substanz vom Schmelzpunkte 130° gewinnen, die sich durch die Elementaranalyse als Dibenzoylpentamethylendiamin $(CH_2)_5 (NHC_7H_5O)_2$ zu erkennen gab. In einem anderen Falle von Malaria fehlten die Diamine, es scheint daher die Bildung mit der complicirenden Darmerkrankung im Zusammenhang zu stehen. Im zweiten Falle handelte es sich um einen Patienten mit Gonorrhoe, bei welchem sich im Spitale eine heftige Cholerine eingestellt hatte. Hier erhielt man aus 700 Grm. des fast wässerigen Stuhles 0,05 Grm. eines krystallisirten Körpers vom Schmelzpunkte 175°, der durch sein Verhalten keinen Zweifel übrig liess, dass man es mit Dibezoyltetramethylendiamin zu thun habe.

Andreasch.

403. **O. Leichtenstern: Ueber die Charcot-Robin'schen Krystalle in den Fäces nebst einer Bemerkung über Taenia nana in Deutschland**[2]). Verf. behauptet auf Grund seiner jahrelangen

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 192—200. — [2]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 25.

Erfahrung, dass die häufigste Ursache des Vorkommens Charcot-scher Krystalle im Darm die Gegenwart von Entozoen ist. Die Krystalle sind nahezu constant bei Ankylostomiasis; in 272 Fällen hat er sie beobachtet, nur in wenigen Fällen, wo sehr spärliche Ankylostomiasis vorhanden war, nicht. Bei Anguillula intestinalis fand sie Verf. stets bei seinen 5 beobachteten Fällen. Ziemlich häufig findet sie Verf. bei Askaris, Lumbricoides und Oxyuris, häufig bei Taenia saginata und solium, dagegen fehlten sie bei einem beobachteten Fall von Taenia nana. Verf. behauptet, dass die Krystalle dort entstehen, wo die Parasiten ihren Sitz im Darm haben und belegt dies durch Sectionsbefunde. Nach vollständiger Abtreibung der Parasiten verschwinden die Krystalle wie mit einem Schlage vollständig und dauernd, während eine unvollständige Abtreibung durch das Bestehen der Krystalle erkannt wird. Beim Verreiben des Kothes mit Mineralsäure oder Essigsäure verschwinden die Charcot'schen Krystalle, ebenso beim Behandeln mit Alkalien, (im Gegensatz zu den Krystallen der Fettsäuren). Kerry.

404. **W. D. Halliburton: Mucin bei Myxoedem. Weitere Analysen**[1]). Nachtrag zu J. Th. **18**, 324. Zur Bestimmung des Mucin, welches allerdings auf diesem Wege nicht von Nuclein getrennt werden kann, werden die Organe mit zehnfach verdünntem gesättigtem Barytwasser extrahirt, und die Lösung mit einem starken Ueberschuss von 10 % Essigsäure gefällt. Der Niederschlag wurde nach 24 Stunden gesammelt, mit 10 % Essigsäure, Wasser und Alcohol gewaschen und bei 110° getrocknet. Wie ein specieller Versuch zeigte, beeinflusste zweitägiges Verweilen in Alcohol die Löslichkeit des Mucin nicht. In einem langsam verlaufenden Fall von Myxoedem, welcher eine 40jährige Patientin (S. A. C.) betraf, wurde so in Leber, Hirn und Niere 0,67, 0,132 und 0,260 % Mucin + Nucleïn gefunden. In der Haut, im Herzmuskel und in den Herzsehnen (incl. Klappen) 0,088, 0,26 und 5,22 % Mucin. Der Mucingehalt in der (sehr fetten) Haut war abnorm

[1]) Mucin in myxoedema. Further analyses. Journ. of. pathol. and bacteriol. May 1892, pag. 6.

niedrig, sehr hoch dagegen in dem (sonst nahezu Mucin-freien) Herzmuskel, sowie in den Herzsehnen. Die Sehnen von drei normalen Schafherzen (mit 17,524 % festen Bestandtheilen) lieferten im Mittel 1,395 % Mucin, für normale menschliche Herzsehnen (18,003 % feste Bestandtheile) wurden Spuren bis 1,916 %, im Mittel 1,03 % gefunden; das Bindegewebe des Herzens zeichnet sich also durch seinen hohen Mucingehalt aus. Bei Myxoedem wurde stets ein das normale Mittel etwas übersteigender Werth für dasselbe gefunden, doch ist der oben erwähnte Werth ein aussergewöhnlich hoher. Herter.

XVII. Enzyme, Fermentorganismen, Fäulniss, Desinfection.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Enzyme.

*H. Baum, zur Lehre vom Antagonismus. Ing.-Diss. Rostock 1892. 43 pag.

405. O. Nasse, über Antagonismus.

406. G. Tammann, die Reactionen der ungeformten Fermente.

407. Jacobson, Untersuchungen über lösliche Fermente.

408. Cl. Fermi, die Gelatine als Reagens zur Demonstration der Gegenwart des Trypsin und ähnlicher Enzyme.

409. Cl. Fermi, weitere Untersuchungen über die tryptischen Fermente der Mikroorganismen.

*Cl. Fermi, Beitrag zum Studium der von den Mikroorganismen abgesonderten diastatischen und Inversionsfermente. Centralbl. f. Bacteriol. u. Parasitenk. 12, 713—715. F. führt die Mikroorganismen an, bei welchen er ein oder beide Fermente gefunden hat.

410. H. W. Conn, Isolirung eines „Lab"-Fermentes aus Bacterienculturen.

*A. P. Fokker, über ein durch Cholerabacillen gebildetes Enzym. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 50, pag. 1151. Aus den Gelatineculturen wird durch Alcohol eine peptonartige Substanz gefällt, die Labwirkungen besitzt.

*d'Arsonval, physiologische Wirkung sehr niedriger Temperaturen. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 808—809. Versuche von d'A. und von Dastre zeigten, dass Temperaturen von — 40 bis 50° die Wirksamkeit löslicher Fermente nicht beeinträchtigen. Temperaturen nahe an — 100° (erhalten nach Thilorier durch Mischung fester Kohlensäure mit Schwefeläther) machten Invertin (in Glycerin gelöst) unwirksam, während sie die Wirkungsfähigkeit der Hefe nicht schädigten. R. Pictet bestätigte dieses verschiedene Verhalten von löslichen Fermenten und von Fermentorganismen.

Herter.

411. W. Sigmund, Beziehungen zwischen fettspaltenden und glycosidspaltenden Fermenten.

*E. R. Moritz und T. A. Glendinning, über die Wirkungsweise der Diastase. Journ. chem. Soc. 1892, I, 689—695. Berliner Ber. **25**, Referatb. 800.

*H. van Laer, Beiträge zur Geschichte der Kohlehydratfermente. Zeitschr. f. d. ges. Brauwesen **15**, Nr. 36—40.

Diastatische Fermente im Blute. Cap. V.

Gährungen, Gährungsproducte, Spaltpilze.

*J. Wortmann, Untersuchungen über reine Hefen. Landw. Jahrb. **21**, 901—937.

*T. Kosutany, Einfluss der verschiedenen Weinhefen auf den Charakter des Weines. Landw. Versuchsstat. **40**, 217—245.

*Alfr. Rau, die Bernsteinsäure als Product der alcoholischen Gährung zuckerhaltiger Flüssigkeiten, nebst Studien über die quantitative Bestimmung derselben. Arch. f. Hygiene **14**, 225—242.

412. L. Boutroux, über die Brodgährung.

*P. F. Frankland und J. S. Lumsden, die Zersetzung von Mannit und Dextrose durch den Bacillus aethaceticus. Chem. News **65**, 213—214; chem. Centralbl. 1892, I, 897.

*P. F. Frankland und J. Mac Gregor, die Vergährung von Arabinose durch den Bacillus aethaceticus. Chem. News **66**, 33; chem. Centralbl. 1892, II, 532.

*A. Rodes und Gabriel Roux, Bacillus Eberth und Bacillus coli. Einige Thatsachen, die Gährung der Galactose und der Lactose betreffend. Mém. soc. biolog. 1892, 173—177.

*M. Nencki, über die Stoffwechselproducte zweier Euterentzündung veranlassenden Mikroben. Landw. Jahrb. f. d. Schweiz **5**; chem. Centralbl. 1892, II, 228. Die Untersuchungen erstrecken sich auf den von Guillebeau isolirten Bacillus und den Streptococcus mastitis sporadicae (Nencki). Ersterer ist ein Kurzstäbchen, das in Zuckerbouillon Gase entwickelt; er gehört zu den facultativen Anaëroben und vergährt Zucker und Glycerin zu Alcohol unter Bildung von Wasserstoff, Essig- und Kohlensäure. Dies erklärt auch den Schwund des Milchzuckers in der Milch bei der parenchymatösen Mastitis, sowie die Blähung beim Reifen des Emmenthaler Käses. Die Streptococcen mast. sporad. wachsen gut auf Bouillon; Milch wird nach Kurzem sauer und gerinnt. Die Coccen sind facultative Anaëroben. Aus Traubenzucker, Milchzucker und Glycerin wird Kohlensäure und rechtsdrehende Milchsäure gebildet. Bei der Einwirkung auf Eiweissstoffe und Peptone entwickeln sich Spuren einer jodoformbildenden Substanz, Essigsäure, Buttersäure und Ammoniak. Die Coccen wirken nicht auf Stärke und Fette ein und bilden keine Enzyme oder Toxalbumine. Mit den Coccen inficirte Milch ist nicht pathogen.

413. Adolf Mayer, Studien über die Milchsäuregährung.

*T. Purdie und J. Wallace Walker, Spaltung der Milchsäure in ihre optisch-activen Componenten. Chem. News **66**, 33. Dieselbe ist Verff. mit Hilfe der Strychninsalze geglückt, von denen das linksmilchsaure im Wasser beträchtlich schwerer löslich ist. Damit ist bewiesen, dass die Gährungsmilchsäure ein Gemenge von Fleischmilchsäure und der von Schardinger erhaltenen Linksmilchsäure ist.

414. A. Blachstein, Beiträge zur Biologie der Typhusbacillen.

*Ch. Richet, über die Wirkung einiger Metallsalze auf die Milchsäuregährung. Compt. rend. **112**, Nr. 25.

*E. Buchner, Notiz aus der Gährungschemie. Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, 1161—1163. Wie bekannt werden die optisch-activen Modificationen verschiedener organischer Säuren mit asymmetrischen Kohlenstoffatomen von Mycelpilzen nicht gleichmässig assimilirt; so kann man nach Pasteur aus Traubensäure Linksweinsäure erhalten. B. untersuchte, ob ähnliche Unterschiede in der Verwendbarkeit für die Ernährung der Mycelpilze auch zwischen stereochemisch isomeren Verbindungen, welche nur relativ asymmetrische Kohlenstoffatome besitzen [von Bayer, Annal. Chem. Pharm. **245**, 139], wie zwischen Körpern vom Typus der Fumar- und der Maleïnsäure nachzuweisen seien. Bei einer Reihe von Parallelversuchen, die im Einzelnen mitgetheilt werden, zeigte sich sowohl für Penicillium

glaucum bei Zimmertemperatur als für Aspergillus niger bei 30—35°, dass, während Fumarsäure zur Bildung der Körpersubstanz der Mycelpilze sehr geeignet ist, Maleïnsäure keine Verwendung finden kann.

Andreasch.

*E. v. Sommaruga, über Stoffwechselproducte der Mikroorganismen. Zeitschr. f. Hygiene u. Infectionskr. **12**, 273—297. Referat im nächsten Bande.

415. A. Villiers über die Gährung der Stärke durch die Thätigkeit des Buttersäurefermentes.

416. Derselbe, über die Wirkungsweise des Buttersäurefermentes bei der Umwandlung der Stärke in Dextrin.

*B. Gosio, Einwirkung von Mikrophyten auf feste Arsenverbindungen. Mittheilung aus den Laboratori scientifici della Direzione di Sanità; Ber. d. d. chem. Gesellsch. **25**, Referatb. 346.

*Justine Salberg, über die Zersetzung des Traubenzuckers durch die Erysipelcoccen. Ing.-Diss. Warschau 1892.

*Schardinger, über das Vorkommen Gährung erregender Spaltpilze im Trinkwasser und ihre Bedeutung für die hygienische Beurtheilung desselben. Wiener medic. Wochenschrift 1892, Nr. 28.

*A. B. Griffiths, über einen neuen im Regenwasser aufgefundenen Bacillus. Bull. soc. chim. [3] **7**, 332—334. Der Bacillus (B. pluviatilis) erzeugte bei der Cultur auf peptonisirter Gelatine ein in perlmutterglänzenden Prismen krystallisirendes Ptomaïn $C_9H_{31}N_2O_5$, das nicht giftig ist, aber stark harntreibend wirkt.

*Lortet und Despeignes, die Regenwürmer und die Bacillen der Tuberculose. Compt. rend. **114**, 186—187.

*C. Chabrié, über die Natur der Krystalle und der Gase, welche sich in den Culturen von Urobacillus septicus und liquefaciens[1]) entwickeln. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 170—172. Die von Bouchard und von Charrin beobachteten Krystalle bestehen nach Verf. aus Ammoniummagnesiumphosphat; das in Gelatine-Culturen entwickelte Gas ist Stickstoff.

Herter.

*Ch. Achard und Jules Renault, über die Bacillen der urinösen Infection. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 311—315.

*Ch. Achard und Jules Renault, über den Harnstoff und die Urinbacillen. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 928—930. Verff. prüften verschiedene aus dem Urin oder der Niere stammende Bacterien, typische Bacterium coli-Formen oder verwandte auf

---

[1]) Vergl. Bouchard, Leçons sur les maladies par ralentissement de la nutrition, 1879, pag. 251.

ihre Fähigkeit, Harnstoff zu zersetzen. Die Resultate waren negativ, im Gegentheil hinderte der Harnstoff die Entwickelung derselben schon zu 1⁰/₀. Herter.

*Ch. Achard und Jules Renault, über die verschiedenen Typen von Urinbacillen, welche der Gruppe des Bacterium coli angehören. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 983—987.

*Charrin und Phisalix, dauernder Verlust der chromogenen Function bei Bacillus pyocyaneus. Compt. rend. **114**. 1565—1568.

*A. B. Griffiths, über den Farbstoff von Mikrococcus prodigiosus. Compt. rend. **115**, 321—322. Verf. gewann den Farbstoff aus Culturen auf Kartoffeln durch Auflösen in Alcohol, Fällen mit Wasser, Wiederlösen in Alcohol und Eintrocknen der Lösung bei 40⁰. Die Analysen des Rückstandes führten zu der Formel $C_{38}H_{56}NO_5$. Die alcoholische rothe Lösung zeigt im Spectroscop zwei Absorptionsstreifen, einen im Blau, einen im Grün; nach dem Ansäuern zeigt sich eine karminrothe Färbung, Alkalien färben gelb. Der Mikrococcus prodigiosus ist es, welcher die von Prillieux beschriebene Corrosion der Getreidekörner bewirkt; Bespritzen mit Eisen- oder Kupfersulfat tödtet den Parasiten. Herter.

*Charrin und Phisalix, dauernde Aufhebung der chromogenen Function des Bacillus pyocyaneus. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 576—579. Durch Züchtung bei 42,5⁰ durch mehrere Generationen verliert der B. pyocyaneus dauernd seine Fähigkeit, Farbstoff zu produciren, ohne seine pathogenen Eigenschaften zu verändern. Herter.

*Henri Jumelle, über eine neue chromogene Bacterienart. Spirillum luteum. Compt. rend, **115**, 843—846. J. beschreibt ein bewegliches gekrümmtes Bacterium von gelber Farbe, welches sich im Boden findet und aërobisch lebt. Es verflüssigt langsam die Gelatine und kann in einem stickstoffreien Medium leben; in letzterem Falle nimmt es eine fast runde, coccenartige Gestalt an. Herter.

*A. Overbeck, die Fettfarbstoffproduction bei Spaltpilzen. Nova Acta d. kais. Leop.-Carol. Deutsch. Acad. **55**. 399—416; chem. Centralbl. 1892, I, pag. 393.

*Beyerinck, über einen Leim schwärzenden und Käse blaufleckig machenden Spaltpilz. Botan. Ztg. 1891, pag. 705. Der Pilz, vom Verf. Bacillus cyaneo-fuscus genannt, bildet bewegliche Stäbchen von wechselnder Länge, ist streng aërob, verflüssigt Gelatine und gedeiht in Milch und auf Gelatine, dagegen weder auf weinsaurem Ammon, noch auf Asparagin, noch auf Zucker mit Ammonsalzen, dagegen langsam auf Zucker mit Asparagin. Der

ungefärbte Bacillus scheidet einen blauen Farbstoff aus. Mittlere Temperatur, schon unter 22° C. schwächt den Bacillus; bei 10° gedeiht er in einer $^1/_2$%igen Peptonlösung gut. Loew.

*Alex. Fawitzky, über Farbstoffproduction durch den Pneumoniecoccus (Fränkel). Deutsches Arch. f. klin. Medic. **50**, 151—168.

*L. Viron, über einige lösliche Farbstoffe, welche durch Bacteriaceen in medicinalen destillirten Wässern gebildet werden. Compt. rend. **114**, 179—181. Es handelt sich nach V. zum Theil um gefärbte zoogläische Massen (Barnouvin), zum Theil um wirklich gelöste Farbstoffe, welche das Chamberland'sche Filter passiren. Aus einem Orangenblüthenwasser, welches sich stark grün gefärbt hatte, stellte Verf. drei Farbstoffe dar, einen durch Methylalcohol erhältlichen, welcher Wasser zunächst violett, dann braun färbt, durch V.'s Carbazol-Reagens (15 Grm. Carbazol auf 100 reiner Schwefelsäure) nicht verändert wird, mit Salpetersäure und Salzsäure sich roth färbt wie der (flüchtige) Ader'sche Farbstoff, einen zweiten, welcher sich in concentrirtem Alcohol mit gelber Farbe löst, mit dem Carbazol-Reagens einen indigoblauen Niederschlag gebend, und einen dritten, sich mit grüner Farbe im Wasser lösenden. Als Erzeuger der Farbstoffe hat V. einen dem Micrococcus cyaneus von Schröter ähnlichen Coccus isolirt: Ein anderer Organismus, von Verf. als Bacillus aurantii bezeichnet, liefert ein gelbes, in Wasser und in Aethylalcohol lösliches Pigment, welches durch gelatinöse Thonerde gefällt wird; Verf. bezeichnet es als Aurantioluteïn. Aus einer dritten Cultur wurde ein im Licht leicht zersetzliches, grün gefärbtes Aurantiochlorin erhalten. Schliesslich isolirte Verf. einen dem Bacillus fluorescens liquefaciens ähnlichen Mikroorganismus, welcher eine grünlich gelbe Fluorescenz erzeugt und, abweichend von den oben erwähnten, pathogen wirkt. Herter.

*M. W. Beyerinck, Notiz über die Cholerarothreaction. Centralbl. f. Bacteriol. u. Parasitenk. **12**, 715.

417. A. B. Griffiths, über ein durch die Cultur von Micrococcus tetragenus erhaltenes Ptomaïn.

*J. Ferran, über eine neue chemische Function des Komma-Bacillus der asiatischen Cholera. Compt. rend. **115**, 361—362. Der Bacillus zerlegt Milchzucker und bildet Paramilchsäure. In milchzuckerhaltigen Medien vegetirt derselbe zunächst sehr üppig, aber die Entwickelung steht bald still wegen der sich ausbildenden Acidität. Herter.

*Blachstein und Schubenko, einige bacteriologische Beobachtungen zur Aetiologie der Cholera während der jüngsten Epidemie in Baku. Wratsch 1892, pag. 1050. Es wurden in den Excrementen Cholerakranker ausser Kommabacillen noch andere Bacillenarten gefunden, erstere häufig in verschwindender Anzahl. Während Reinculturen jeder einzelnen Species auf Mäuse wenig oder gar nicht wirkten, erwiesen sich die Mischungen der Reinculturen als sehr wirksam. Tammann.

418. Petri und Alb. Maassen, über die Bildung von Schwefelwasserstoff durch die Krankheit erregenden Bacterien unter besonderer Berücksichtigung des Schweinerothlaufes.

*J. Y. Buchanan, über das Vorkommen von Schwefel im Schlamm und in den Knötchen des Meeres und seine Bedeutung für die Art ihrer Bildung. Proc. roy. soc. Edinburgh **18**, 17—39.

*Teissier, G. Roux und Pittion, über ein neues pathogenes Diplobacterium aus dem Blut und dem Urin von Influenza-Kranken. Compt. rend. **114**, 857—860.

*R. Wurtz, über den Austritt der normalen Bacterien des Organismus aus den natürlichen Höhlen während des Lebens. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 992—994. Wurtz und Herman[1], sowie Lesage und Macaigne[2]) zeigten, dass in gewissen Fällen das Bacterium coli im Körper verbreitet gefunden wird, besonders bei Diarrhöe und Verschwärung des Darms. Letienne[3]) fand wenige Augenblicke nach dem Tode B. coli in der Galle. W. constatirte bei Thieren, welche durch Einwirkung der Kälte[4]) (— 10°) gestorben waren, bei Kaninchen, häufiger bei Meerschweinchen und Mäusen das Vorkommen von B. coli im Herzblut. Daneben fand sich unter anderen Proteus vulg. und eine dem Streptococcus pyogenes ähnliche Form. Aehnliche Resultate erhielt W. bei Mäusen, welche an Asphyxie gestorben waren. Verhungerte Thiere zeigten diese Erscheinung nicht. Dieselbe scheint mit Congestion des Darmcanals zusammenzuhängen. Herter.

*A. Charrin, Verbreitung der Mikroben im Organismus. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 995—996.

419. O. Loew, ein Beitrag zur Kenntniss der chemischen Fähigkeiten der Bacterien.

420. O. Loew, über einen Bacillus, welcher Ameisensäure und Formaldehyd assimiliren kann.

---

1) Wurtz und Herman, Arch. de méd. expér. 1891, 734. — 2) Lesage und Macaigne, ibid., 1892. 350. — 3) Letienne, ibid., 1891, 761. — 4) Vergl. Bouchard, Internat. med. Congress 1890.

421. J. Forster, Wachsthum und Entwickelung einiger Mikroben bei niederen Temperaturen.

*J. Kijanizin, Untersuchungen über den Einfluss der Temperatur, der Feuchtigkeit und des Luftzutrittes auf die Bildung von Ptomaïnen. Vierteljahrsschr. f. ger. Medic. 3, pag. 1.

*C. Phisalix, über die Vererbung von Charakteren, welche Bacillus anthracis unter dem Einfluss einer dysgenetischen Temperatur erwirbt. Compt. rend. **114**, 684—686.

*C. Phisalix, experimentelle Wiedererzeugung der sporenbildenden Eigenschaft bei Bacillus anthracis, welcher derselben vorher durch Hitze beraubt wurde. Compl. rend. **115**, 253—255.

*E. Kotljar, zur Frage nach dem Einfluss des Lichts auf Bacterien. Wratsch 1892, pag. 975—978.

*P. Chmelewsky, zur Frage nach der Wirkung des Sonnenlichts und des electrischen Lichts auf Eiter-Mikroben. Wratsch 1892, pag. 93.

*A. Certes, über die Vitalität der Keime microscopischer Organismen der süssen und salzigen Gewässer. Compt. rend. **114**. 425—428.

*G. Gautier, über die Mikroben tödtende Wirkung der interstitiellen Electrolyse. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 939—942.

*G. Bombicci, über die Widerstandsfähigkeit des Tetanus virus gegenüber der Fäulniss. Arch. per le Scienze med. XV, 13. Citirt nach Centralbl. f. klin. Med. 1892, Nr. 14. Der Tetanuserreger widersteht der Fäulniss in Luft, Wasser und Erde lange Zeit. Die Resistenz ist in der Luft am grössten und wird im Boden von der Temperatur beeinflusst, dergestalt, dass die Bacillen bei höherer Temperatur länger widerstehen als bei niederer. Die Bacillen vermehren sich zunächst, später bilden sie Sporen, welche schliesslich nicht mehr nachweisbar sind. Die Bacillen behalten, so lange sie nachweisbar sind. ihre Virulenz. Während im Sandboden die Bacillen den Fäulnissherd nicht überschreiten, findet dies im Erdboden sonst eventuell statt. Rosenfeld.

J. Zumpf, über die Gährung im menschlichen Dickdarm und die sie hervorrufenden Mikroben. Cap. VIII.

Fr. Kuhn, über Hefegährung und die Bildung brennbarer Gase im Magen. Cap. VIII.

Magengase, Schwefelwasserstoff im Magen. Cap. VIII.

Berthelot und G. André, über die Fäulniss des Blutes. Cap. 5.

H. Winternitz, Fäulniss der Milch. Cap. VI.

Desinfection, Antiseptik, Conservirung.

*L. Nencki nnd J. Zawadzki, ein Apparat zur Haussterilisirung von Milch. Gazeta Lekarska 1892, Nr. 45, pag. 974.

*Ad. Heider, über die Wirksamkeit der Desinfectionsmittel bei erhöhter Temperatur. Arch. f. Hygiene **15**, 341—386.

*De Christmas und Respaut, Notizen über die zusammengesetzten Antiseptica. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 41—43. Ausgehend von der Erfahrung, dass Gemische verschiedener Antiseptica wirksamer sind als die einfachen Mittel, haben Verff. mit einer Reihe von Gemischen experimentirt. Sie fanden, dass ein Gemisch von Benzoësäure 1, Phenol 8, Chlorzink 1 Theil bereits zu 1 % Staphylococcen in Bouillon. binnen 30 Secunden tödtet, Milzbrandbacillen, B. pyocyaneus, Diphtherie- und Typhusbacillen in einer Minute. Ebenso wirksam sind die Gemische: Benzoësäure 1, Phenol 8. Oxalsäure 1, sowie: Phenol 9, Salicylsäure 1. Das Gemisch: Phenol 8 Grm., Salicylsäure 1 Grm., Pfeffermünzöl 10 Tropfen besitzt dieselbe Wirksamkeit bereits in ½ %iger Lösung. Urin und Speichel, sowie die Mundhöhle werden durch eine derartige Lösung sterilisirt. tuberculöse Sputa durch eine 1 %ige Lösung in 10 bis 15 Minuten.
Herter.

*E. Sundvik, Versuche über die relative Antiseptik bei isomeren Benzol- und Methanderivaten. Fincha Cähnse sallsh. handl. 1892; Berliner Ber. **25**, Referatb. 802. Bezieht sich auf das Verhalten der Hippursäure und der isomeren Acetylamidobenzoësäure. von denen die letztere viel grössere antifermentative Eigenschaften hat.

*W. H. Gilbert, Betrachtungen über Europhen. Balneologisches Centralbl., II. Jahrg., Nr. 13.

*O. W. Petersen, über Europhen, ein neues Verbandmittel. Wratsch 1892, Nr. 2. Europhen ist Isobutylorthokresoljodid mit 28,1 % Jod.

*Albert Robin, die antiseptischen Eigenschaften des Antipyrin. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 295—296. Verf. erinnert gelegentlich einer Publication von Vianna[1]) an seine Untersuchungen über die antiseptische Wirkung von Antipyrin bei innerer Darreichung[2]).
Herter.

*Hans Aronson, über die antiseptischen Eigenschaften des Formaldehyds. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 30.

422. Jakowski, einige Bemerkungen über die antiseptische Wirkung des Pyoctanins.

---

[1]) Vianna, Nouveau traitement antiseptique de la diphtérie par l'antipyrine. Mém. soc. biolog. 1892, 109—118. — [2]) Robin, L'antipyrine. son action sur la nutrition. Bull. acad. de méd. 6 Déc. 1887.

*R. Emmerich, Oxychinaseptol oder Diaphtherin, ein neues Antisepticum. Münchener medic. Wochenschr. 1892, Nr. 19. Der Körper stellt eine labile Verbindung von 1 Mol. Oxychinolin mit dem bis jetzt unbekannten phenolsulfonsauren Oxychinolin dar: $HO - C_9H_6NH - O - SO_2 - C_6H_4 - O - NHC_9H_6 - OH$.

*Hans Hammer, über die desinficirende Wirkung der Kresole und die Herstellung neutraler wässriger Kresollösungen. Arch. f. Hygiene **14**, 116—134.

423. J. Fodor, Kresylkalk, ein neues Desinfectionsmittel.

424. G. Rigler, Untersuchung von Kresylkalklösung.

425. Alex. Szana, Untersuchung über die desinficirende Wirkung der Seife.

*L. de Santi, Mittheilung über die Sterilisirung des Wassers durch Präcipitation. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 711—713.

*Arloing, über die Einwirkung mineralischer Filter auf Flüssigkeiten, welche von Mikroben erzeugte Substanzen enthalten. Compt. rend. **114**. 1455—1457.

*H. Viallanes, Untersuchungen über die Filtration des Wassers durch die Mollusken und Anwendungen auf die Ostreicultur und die Oceanographie. Compt. rend. **114**, 1386—1388.

*J. Uffelmann, die Selbstreinigung der Flüsse mit besonderer Rücksicht auf Städtereinigung. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 18.

*Ludw. Pfeiffer und Ludw. Eisenlohr, zur Frage der Selbstreinigung der Flüsse. Arch. f. Hygiene **14**, 190—201.

*Th. Bokorny, einige Versuche über die Abnahme des Wassers an organischer Substanz durch Algenvegetation. Arch. f. Hygiene **14**, 202—208.

*A. und P. Buisine, Reinigung der Abwässer durch Eisensulfat. Compt. rend. **115**, 661—664.

Nitrification, Fixirung des Stickstoffs.

426. S. Winogradsky, über die Bildung und die Oxydation der Nitrite während der Nitrification.

427. E. Bréal, über das Vorkommen eines aëroben Ferments im Stroh, welches die Nitrate reducirt.

*Th. Schloesing und Em. Laurent, über die Fixirung freien Stickstoffs durch die Pflanzen. Compt. rend. **113**, 776—778; Ann. Inst. Pasteur, février 1892. Verff. haben ihre Untersuchungen [J. Th. **21**, 388] von den Leguminosen auf andere Pflanzen ausgedehnt und nach denselben Methoden weiter gearbeitet. In Versuchen, in welchen durch Bedecken mit geglühtem Quarzsand

die Erde frei von niederen grünen Pflanzen gehalten wurde, konnte nur bei Leguminosen (Erbsen) die Aufnahme von gasförmigem Stickstoff constatirt werden, nicht aber bei anderen höheren Pflanzen (Hafer, Senf, Kresse etc.). In den Versuchen, wo eine Vegetation von Moosen (Bryum, Leptobryum) und Algen (Conferva, Psillaria, Nitzschia) sich einstellte, wurde eine Aufnahme von 24 bis 38 Mgrm. Stickstoff nachgewiesen. Es können also auch niedere grüne Pflanzen den Stickstoff direct aus der Luft entnehmen. Verff. arbeiteten mit Unterstützung von Gagnebien. Herter.

*Th. Schloesing und Em. Laurent, über die Fixirung freien Stickstoffs durch die Pflanzen. Compt. rend. **115**, 659—661. 732—735. Verff. theilen neue Versuche mit, in denen, zum Unterschied der früheren, dem Nährboden reichlich Nitrate zugesetzt waren. Auch in diesen Versuchen wurde durch andere höhere Pflanzen als Leguminosen, nämlich durch Hafer, Gras, Kartoffeln, Raps, kein Stickstoff fixirt. Auch die Controlversuche, in denen durch Aufstreuen von geglühtem Quarzsand die Ansiedelung von niederen grünen Pflanzen verhindert wurde, zeigten keine Fixirung von Stickstoff, trotzdem die verwandte Erde die gewöhnlichen Mikroben enthielt. Weitere Versuche wurden mit annähernd reinen Culturen von Algen und Moosen ausgeführt, deren Bestimmung von Bornet vorgenommen wurde. Die Fixirung von Stickstoff wurde sicher nachgewiesen für Nostoc punctiforme und minutum. Im Laufe der 5 bis 6 Monate dauernden Versuche bildete sich 543 bis 1476 Mgrm. organischer Substanz mit 4,0 bis 5,0% Stickstoff. Es wurden 33,0 bis 62,6 Mgrm. Stickstoff fixirt, welcher sich in den Pflanzen aufhäufte. Dagegen wurde durch zwei Moose, Brachythecium rutabulum und Barbula muralis, sowie durch eine Oscillariee, Microcoleus vaginatus kein Stickstoff gebunden, ebensowenig durch Erdportionen ohne grüne Vegetation. Verff. halten gegenüber Berthelot daran fest, dass nur die Vegetation der Oberfläche, nicht aber die Mikroben der tieferen Schichten den freien Stickstoff zu fixiren vermögen. Herter.

*Arm. Gautier und R. Drouin, Bemerkungen über den Mechanismus der Fixirung von Stickstoff durch den Boden und die Vegetation. Compt. rend. **114**, 19.

*P. Pichard, über den Einfluss, welchen in nacktem Boden der Gehalt an Thon und an organischem Stickstoff auf die Fixirung atmosphärischen Stickstoffs, auf die Conservirung des Stickstoffs und auf die Nitrification ausüben. Compt. rend. **114**, 81—84.

*Derselbe, Vergleichung der Nitrification durch Humus und unveränderte organische Materie, und Einfluss des Gehalts an Stickstoff im Humus auf die Nitrification. Ibid., 490—493.

*E. Chuard, über die Existenz von Erscheinungen der Nitrification in an organischen Substanzen reichen Medien mit saurer Reaction. Compt. rend. **114**, 181—184.

*de Vogué, Fixirung des ammoniakalischen Stickstoffs auf Stroh. Compt. rend. **115**, 25—26.

428. Berthelot, neue Untersuchungen über die Fixirung von atmosphärischem Stickstoff durch die Mikroben.

Fixirung des Stickstoffes durch die Pflanzen. Vergl. auch Cap. XV.

---

405. **O. Nasse: Ueber Antagonismus**[1]). Von dem Antagonismus, unter welchem hier »Antagonismus der Gifte« verstanden werden soll, wird gehandelt in der allgomeinen Pharmakodynamik, einem Zweig der medicinischen Wissenschaften, der zu der allgemeinen Physiologie in engster Beziehung steht. Ist doch die immer wiederkehrende Frage, wie wirken fremde Molecüle oder auch die den Organismen eigenen Substanzen, wenn sie in abnormer Menge vorhanden sind, auf die Organismen, eine physiologische Frage, deren Bearbeitung nöthig wäre, auch wenn niemals in praxi dergleichen vorkäme. Aus der Einführung von fremden Stoffen oder auf der Vermehrung der normalen, mögen dieselben nun stark giftig oder mehr indifferent gewesen sein, hat die Physiologie viel Belehrung über die verschiedenartigsten Functionen, animale sowohl wie vegetative geschöpft. Kommen zwei wirksame Molecüle gleichzeitig (oder ganz rasch nach einander) in den Organismus, so kann es sich ereignen, dass jegliche Veränderung desselben ausbleibt. Die beiden Stoffe wären dann Antidota oder Gegengifte im allgemeinsten Sinne des Wortes Gift. Wenn man hierbei absieht von dem Fall, dass die beiden Substanzen chemisch auf einander wirken, wie eine Säure und eine Base oder wie Kochsalz und Höllenstein, so kann man einen besonderen Fall als Antagonismus unterscheiden, nämlich den, in welchem die beiden Substanzen genau an derselben Stelle des Organismus aber im entgegengesetzten Sinne angreifen, die eine erregend, die andere lähmend. Die Schwierigkeiten bei dem Studium des Antagonismus liegen zunächst darin, dass der

---

[1]) Naturforschende Gesellschaft zu Rostock. Sitzung vom 31. Mai 1892. (Separatabdruck aus der „Rostocker Zeitung“ No. 275. 1892.)

Ort der Giftwirkung sich keineswegs immer so genau bestimmen lässt wie etwa bei dem Curare, dann aber weiter auch darin, dass der Ort bis zu einem gewissen Grade abhängt von der Menge des Giftes, indem mit Zunahme der Menge eine Ausbreitung eintritt, wie u. A. bei der Einwirkung des Atropins auf die Iris. So ist es denn verständlich, dass mit Vertiefung der Erkenntniss manche Stoffe nicht mehr als Antagonisten angesehen werden, die früher als solche galten. Aber auch in scheinbar ganz einwurfsfreien Fällen von Antagonismus, wie z. B. bei dem zwischen Atropin und Muscarin wird vielfach das Verhältniss nicht so aufgefasst, dass die Wirkungen der beiden Substanzen sich aufheben wie Plus und Minus zu Null, sondern ein sogenannter einseitiger Antagonismus angenommen. Hiermit soll ausgedrückt werden, dass zwar eine Erregung aufgehoben werden kann durch den entsprechenden lähmenden Stoff, nicht aber umgekehrt eingetretene Lähmung durch den erregenden Stoff. Also der Antagonismus im ursprünglichen und vollen Sinn des Wortes, jetzt häufig als doppelseitiger Antagonismus dem einseitigen gegenübergestellt, wird von vielen, übrigens keineswegs von allen Forschern geleugnet. Die Versuche und Beobachtungen aber, welche diese Trennung stützen sollen, können bei näherer Betrachtung nicht als beweisend angesehen werden, hauptsächlich weil in denselben die Forderung einer möglichst gleichzeitigen Wirkung der beiden Antagonisten fast niemals erfüllt worden ist. Wenn aber die beiden Substanzen nicht gleichzeitig in den Körper eingeführt werden, so ist es nicht ausgeschlossen, dass, in freilich einstweilen nicht vollkommen aufzuklärender Weise, der zuerst eingeführte Stoff sich gewissermaassen festgesetzt hat in dem betreffenden Organ (etwa wie Alkaloide in der Leber oder wie Coffeïn bei Rana temporaria), oder dass der Lähmung — denn nur um den Fall, dass die Lähmung die erste Wirkung ist, handelt es sich ja — secundäre Störungen gefolgt sind. So musste es denn als eine lohnende Aufgabe erscheinen, die durch genaue Kenntniss des Ortes ihrer Wirkung als Antagonisten erkannten Substanzen gleichzeitig in den Thierkörper einzuführen, und nun, zunächst bezüglich eines bestimmten Organs, festzustellen, ob und bei welcher Mischung der beiden Substanzen die Wirkung Null eintrete, und ob dieses Mischungsverhält-

niss ein constantes, von den absoluten Mengen unabhängiges sei. Versuche an Thieren, an denen sich auch ganz ohne Eingriffe manche Veränderungen, so besonders die der Pulsfrequenz, verfolgen lassen, stossen, weil doch ein Ausprobiren, ein öfteres Wiederholen der Versuche mit wechselnden Mischungen der Antagonisten nothwendig ist, naturgemäss auf grosse Schwierigkeiten der verschiedensten Art, zumal die Einführung eigentlich nur eine intravenöse sein kann. Bessere Resultate würden Experimente mit dem isolirten Herzen versprechen, weil dasselbe sich leicht und rasch mit solchen wechselnden Mischungen füllen lässt. Derartige Versuche sind fast gleichzeitig mit der hier mitzutheilenden Untersuchung von Stokvis gemacht worden und zwar mit dem Resultat, »dass es in der That chemische Substanzen giebt, welche in ihrer Wirkung als gegenseitige Antagonisten betrachtet werden müssen.« Noch mehr aber war zu erwarten, wenn man, statt mit dem Herzen oder einem beliebigen anderen isolirten Organ in der eben besprochenen Weise zu arbeiten, versuchte, die an den Vorgängen in den Organen oder Geweben betheiligten Agentien zu benutzen. Die Berechtigung zu einem solchen Verfahren müsste allerdings erst nachgewiesen werden. Man wird davon ausgehen, dass die wirksamen (giftigen) Substanzen die normalen Vorgänge nur quantitativ verändern, entweder beschleunigen (Erregung) oder verlangsamen (Lähmung). Weiter ist es wahrscheinlich, dass diese Vorgänge, chemische Zersetzungen, veranlasst werden — zum mindesten in ihren Anfängen — durch Agentien fermentartiger Natur (Organfermente). Wird diese Anschauung angenommen, so ist es endlich schon wieder als sicher zu betrachten, dass durch die wirksamen Stoffe nicht, wie man früher vielfach geglaubt hat, die zu zersetzenden Massen (Substrate) beeinflusst werden, sondern eben jene in neuerer Zeit mehr und mehr in ihrer Bedeutung geschätzten Agentien fermentartiger Natur. Die hierin liegende Erklärung des Wesens der Giftwirkung in bestimmten Fällen (nämlich in erster Linie bei chemisch indifferenten Substanzen, dann aber auch bei chemisch stark eingreifenden Mitteln in sehr geringen Mengen) stützt sich auf die Thatsache, dass wenn der Verlauf von enzymatischen Processen durch fremde Molecüle geändert wird, nicht die Substrate, sondern die Enzyme selbst beinflusst, in ihrer Thätigkeit

gefördert oder gehemmt werden. Da nun die Organfermente viel schwerer zu beschaffen sind als die Drüsenfermente oder Enzyme, schien es schliesslich am besten, mit den letzteren zu arbeiten. Wenn dann ein solcher enzymatischer Process bei gleichzeitigem Zusatze von zwei in entgegengesetztem Sinn wirkenden Stoffen unverändert blieb, oder wenn auch nur das hierbei erhaltene, in Zahlen ausdrückbare Resultat gleich gefunden wurde dem arithmetischen Mittel aus der Summe der Werthe in zwei Einzelversuchen (natürlich Gleichheit von Menge und Zeit vorausgesetzt), so war an einem Antagonismus im Sinne von Plus und Minus nicht zu zweifeln. H. Baum[1]) hat nach dieser Richtung hin Versuche angestellt mit Invertin als Enzym und Rohrzucker als Substrat und unter dem Zusatz von Chlorkalium und Chlorammonium in einer und von Chinin und Curare in einer zweiten Versuchsreihe. Chlorkalium und Chinin waren aus früheren Arbeiten als die Invertirung des Rohrzuckers hemmende, Chlorammonium und Curare als dieselbe beschleunigende Substanzen bekannt. Hier seien nur wenige Daten mitgetheilt. 1. In einem Versuche wurde in einer Invertin-Rohrzuckerlösung mit 3 % KCl und 4,8 % NH_4Cl das Reductionsvermögen von der gleichen Höhe gefunden wie in der Invertin-Rohrzuckerlösung ohne jeglichen Zusatz. 2. In einem anderen Versuche ergab sich als Reductionsvermögen a) bei 5 % KCl 1,6, b) bei 2 % NH_4Cl 5,4, c) bei 5 % KCl + 2 % NH_4Cl 3,6, während das arithmetische Mittel aus a und b beträgt 3,5. 3. In einem dritten Versuche betrug das Reductionsvermögen a) bei 0,1 % Curare 10,5, b) bei 0,06 % Chinin 0,8, c) bei 0,1 % Curare + 0,06 % Chinin 5,3, während das arithmetische Mittel aus a und b sich auf 5,6 berechnet. Mit vollkommener Sicherheit ist somit ein Antagonismus im Sinne von Plus und Minus für Enzyme festgestellt worden und wird sich zweifellos auch im lebenden Thier bei richtiger Anstellung der Versuche (Gleichzeitigkeit der Einführung beider Stoffe) ebenso zeigen lassen, wie er von Stokvis für isolirte Organe bereits nachgewiesen worden ist. Auf einen Punkt ist dabei noch aufmerksam zu machen: ein bestimmtes Mengenverhältniss der beiden Antagonisten zu einander.

---

[1]) Zur Lehre vom Antagonismus, Ing.-Diss. Rostock 1892.

bei welchem der Erfolg Null eintritt, lässt sich nicht angeben. Es ändert sich dieses Verhältniss einerseits mit der Versuchsdauer und andererseits bei gleicher Versuchsdauer mit der absoluten Menge der angewendeten Substanzen, — ein Resultat, das übrigens bis zu einem gewissen Grade vorauszusehen war, und auch ganz ähnlich von Stokvis für isolirte Organe (Herz) erhalten worden ist. Sehr viel complicirter wird alles in den Organismen selbst, da hier zu der Abhängigkeit der Giftwirkung von Grösse der Dosis und Dauer der Wirkung als Drittes noch hinzukommt, dass die Stoffe an dem Ort ihrer Wirkung nicht dauernd bleiben. — Es ist die Untersuchung über den Antagonismus vollständig in die Physiologie der Enzyme hinübergespielt worden, indem die Eigenschaft der Enzyme ganz wie Organe oder Organismen in ihrer Thätigkeit durch die verschiedenartigsten Substanzen beeinflusst, gehemmt oder gefördert zu werden zum Austrag der Differenzen benutzt worden ist. Diese Eigenschaft der Enzyme ist vielleicht von weit allgemeinerer Bedeutung, als man anfänglich vermuthen konnte. So ist es, um nur ein Beispiel herauszugreifen, wahrscheinlich, dass die »hochcomplicirten Eiweisskörper«, an welche H. Buchner die in letzter Zeit so viel besprochene keimtödtende Wirkung des Blutserums gebunden denkt, Enzyme sind. Buchner theilt von diesen Eiweisskörpern, welche er Alexine (Schutzstoffe) nennt, mit, dass die keimtödtende Wirkung bei Verdünnen des Serums mit der 5- bis 10fachen Menge Wassers erlischt, aber in ihrem vollen Umfange wieder hergestellt werden kann durch Zusatz von so viel Chlornatrium, dass die Flüssigkeit 0,7 % Chlornatrium enthält. Diese Thatsache liesse sich so deuten, dass der Wasserzusatz Globuline zur Ausscheidung gebracht habe. Es könnten dann entweder diese Globuline selbst die gesuchten Alexine sein, was freilich sehr unwahrscheinlich ist, oder sie könnten bei ihrer Ausscheidung die unbekannten Alexine mit zu Boden gerissen haben. Bei der Wiederauflösung des Niederschlages durch nachträglichen Salzzusatz würden dann jedenfalls die wirksamen Substanzen wieder in Lösung kommen und wirkungsfähig werden. Da nun bekanntlich Fermente durch Niederschläge leicht mitgerissen werden, so spricht die eben erwähnte Erscheinung keinenfalls gegen eine fermentartige Natur der Alexine. Ebensowenig steht

mit dieser in Widerspruch die zerstörende Wirkung, welche die Alexine verschiedener Thiere auf einander ausüben, sowie ihre allgemeine Zerstörbarkeit durch Erwärmen. Indess finden sich bei Buchner noch andere Beobachtungen, die sich einzig und allein unter der Annahme, die »hochcomplicirten Eiweisskörper« seien Fermente, verstehen. Diese Beobachtungen sind: dass manche Salze (so Magnesiumsulfat) das Chlornatrium zu ersetzen nicht im Stande sind und dann ganz besonders, dass gewisse Salze, nämlich die Ammoniumsalze, die keimtödtende Wirkung des Serums steigern. Nicht unmöglich erscheint es, dass die Steigerung der keimtödtenden Wirkung des Blutserums durch neutrale an und für sich ziemlich indifferente Salze, welche ähnlich auch schon von Fodor bemerkt worden ist, sich bei Infectionen praktisch verwerthen liesse.

406. **G. Tammann: Die Reactionen der ungeformten Fermente**[1]). Der Referent hatte sich zur Aufgabe gestellt, die Unterschiede zwischen den Reactionen, hervorgerufen durch ungeformte Fermente und denen durch Säuren veranlassten analogen Reactionen, in qualitativer und quantitativer Hinsicht zu untersuchen. — Viele Substanzen besitzen die Fähigkeit, sich in wässriger Lösung bei gewöhnlicher Temperatur sehr langsam, bei höherer über 100° in deutlich wahrnehmbarerer Weise unter Aufnahme von Wasser zu spalten, zu hydrolysiren. Die bei gewöhnlicher Temperatur unmerkbare Hydrolyse wird durch Zusatz von verdünnten Säuren oder ungeformten Fermenten zu den Lösungen solcher Stoffe sehr merklich beschleunigt. Hierbei besteht ein bemerkenswerther Unterschied zwischen Wirkungsfähigkeit der Säuren und der ungeformten Fermente. Jede beliebige Säure wirkt hydrolytisch und zwar nach Maassgabe ihrer Affinitätscoëfficienten (Ostwald) oder was dasselbe besagt — die Geschwindigkeit der Hydrolyse ist proportional der Menge von in der Lösung der Säure vorhandenen Wasserstoffjonen (Arrhenius). Falls der der Wirkung der Säure unterliegende Stoff fähig ist, sich hydrolytisch zu spalten, so wird ein Zusatz jeder be-

1) Zeitschr. f. physikalische Chem. 3, p. 25, 1889, sowie Zeitschr. für physiol. Chem. 16, 271—328; Journ. d. russ. physik.-chem. Gesellsch. 24. 698—722.

liebigen Säure die Geschwindigkeit dieser Spaltung beschleunigen, nicht aber so der Zusatz eines beliebigen ungeformten Ferments. Emulsin spaltet wohl Glycoside, nicht aber die ebenfalls der Hydrolyse fähigen Kohlenhydrate. Die ungeformten Fermente verhalten sich in dieser Hinsicht zu den Säuren wie Specialreagentien zu Gruppenreagentien. Weil jenen das die Hydrolyse immer beschleunigende Wasserstoffjon fehlt, so kann ihre Wirkungsfähigkeit nur eine specielle auswählende, nicht allgemeine, wie bei den Säuren sein. Gewöhnlich begnügen sich die Autoren mit dem Nachweise, dass das fragliche Ferment eine gewisse Spaltung hervorzurufen vermag, sich aber unwirksam erweist betreffs anderer Stoffe. Die quantitativen Verhältnisse der Reactionen ungeformter Fermente, wie der Verlauf derselben sind aber wohl kaum berührt worden. Daher ist eine der wichtigsten Fragen betreffs Reactionsfähigkeit der ungeformten Fermente diejenige: »ob und unter welchen Bedingungen ein Ferment die ganze Menge des vorhandenen Stoffes spalten kann«, bisher unentschieden geblieben. In der Literatur finden sich die widersprechendsten Angaben, die einer eingehenden Discussion, allerdings ohne ein entscheidendes Resultat zu erhalten, unterworfen wurden. Ein solches wurde erst bei der Untersuchung der Spaltung von Salicin durch Emulsin erzielt. Je 100 CC. folgender Reactionsgemische enthielten immer 3,007 Grm. Salicin und die in der Tabelle verzeichneten Mengen Emulsin in Milligrammen. Nachdem die Reactionsgemische folgenden Temperaturen ausgesetzt worden waren, wurde durch Bestimmung des bei der Spaltung sich bildenden Zuckers die Reaction in ihrem Verlaufe verfolgt; nachdem dieselbe aufgehört hatte, die Menge des Zuckers in der Lösung nicht mehr wuchs, waren folgende Mengen von Salicin in $^0/_0$ der ursprünglich vorhandenen Menge gespalten:

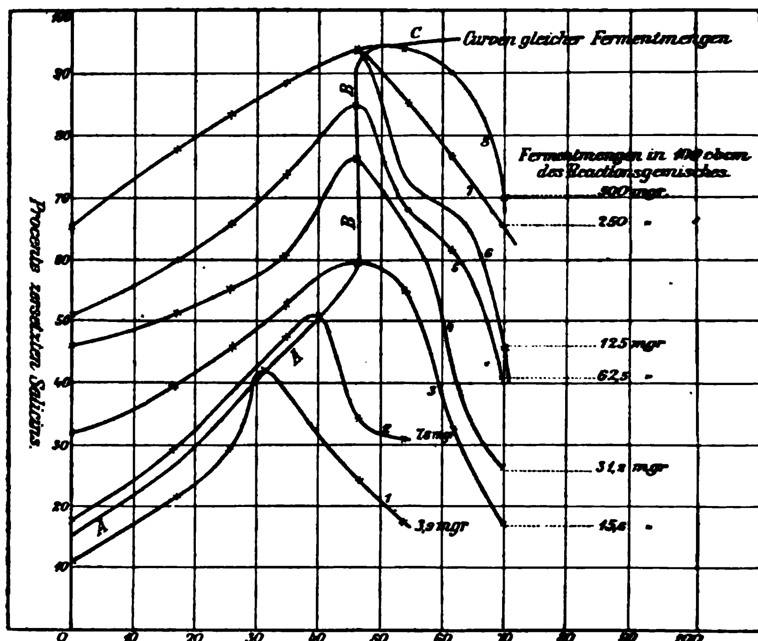
Menge des Emulsins	Temperatur 26°	45°	65°
	Menge des gespaltenen Salicins in $^0/_0$ des ursprünglich vorhandenen		
250	100	100	65,4
125	100	100	50,4
62,5	100	—	33,6
31,2	100	—	16,8

Menge des Emulsins	Temperatur 26°	45°	65°
	Menge des gespaltenen Salicins in % des ursprünglich vorhandenen		
15,6	99	78	5,7
7,8	91	60	—
1,9	71	25	—
1,0	—	14	—
0,5	25	—	—
0,2	9,5	—	—
0,1	8,6	—	—

Zugleich mit dem Stillstande der Reaction in jenen Reactionsgemischen verschwindet das Emulsin aus jenen Lösungen, dieselben sind nicht mehr im Stande Amygdalin zu spalten. Wie aus der Tabelle ersichtlich, sind die Temperatur und Menge des ungeformten Ferments die Bedingungen, von denen die Mengen des gespaltenen Stoffes abhängen, diese sind durch jene eng begrenzt. Durch dieses Resultat finden viele Widersprüche in den Angaben anderer Autoren ihre Lösung, wohl jede Reaction eines ungeformten Ferments kann vollständig aber auch unvollständig sein. Unter Einfluss grosser Fermentmengen kann bei niedrigen Temperaturen Vollständigkeit der Reaction erreicht werden. Es ist bekannt, dass bei der Hydrolyse unter Einfluss von Säuren die Menge des ursprünglich vorhandenen Stoffes A zu der während der Zeit ϑ umgesetzten Menge x in folgender Beziehung stehen: der Werth $\frac{1}{\vartheta} \log \frac{A}{A-x}$ ist für alle Werthe von ϑ und x derselbe, er stellt die Constante der Reactionsgeschwindigkeit dar. Untersuchungen über den Verlauf der Reactionen von Emulsin auf Salicin und von Invertin auf Rohzucker lehrten, dass die Fermentreactionen nur falls relativ grosse Fermentmengen bei niederen Temperaturen wirken, nach jenem Gesetz verlaufen. Bei höheren Temperaturen, sowie bei Anwesenheit von geringen Fermentmengen nimmt jener Werth mit der Zeit beständig ab; es müssen daher während der Reaction Ursachen wirken, die die Reaction verzögern. Dieselben können zweierlei Natur sein. 1. Braucht die Menge des wirksamen Ferments während der Reaction nicht constant zu sein. Das ungeformte Ferment kann bei niederen Temperaturen

von Microorganismen allmählich zerstört werden, bei höheren Temperaturen wird das ungeformte Ferment in Lösung zerfallen; beide Ursachen wirken verzögernd auf den Verlauf der Reaction, da die Menge des wirkenden Agens beständig abnimmt. 2. Können die Spaltungsproducte, wie es auch sonst vorkommt, verzögernd auf den Gang der Reaction wirken. Besonders über die letztere Ursache der Verzögerung hat der Ref. eingehendere Versuche angestellt. Als Resultat ergab sich, dass bei der Spaltung des Amygdalin durch Emulsin am stärksten verzögernd ein Zusatz von Blausäure, dann ein solcher von Benzaldehyd und schliesslich am schwächsten ein solcher von Dextrose wirkt. Bei der analogen Spaltung von Salicin wirkt ein Zusatz von Saligenin stärker verzögernd, als ein solcher von Traubenzucker. Die verzögernde Wirkung der Spaltungsproducte kann wohl nur durch Annahme einer theilweisen Verwandlung des Ferments in eine unwirksame Modification erklärt werden. Ueber den Einfluss der Menge des Ferments und der Temperatur auf die in gleichen Zeiten gespaltenen Substanzmengen giebt umstehendes Diagramm einen Ueberblick. Zu Lösungen, die in 100 CC. je 3 Grm. Salicin und die im Diagramm verzeichneten Mengen von Emulsin in Milligrammen enthielten, waren nach 24 Stunden die als Ordinaten eingezeichneten Salicinmengen (in Procenten) gespalten. Die Menge des in gleichen Zeiten gespaltenen Salicin nimmt mit steigender Temperatur bis zu einem Maximum zu. Die Temperatur dieser maximalen Leistungsfähigkeit des Ferments darf aber nicht als eine das Ferment characterisirende constante Eigenschaft (ähnlich wie der Schmelzpunkt eines Stoffes) angesprochen werden, sondern dieselbe hängt von der Menge des Ferments ab. Bei sehr geringen Fermentmengen sind auch Maxima in der Nähe von 0° zu erwarten. Bei Vermehrung der Fermentmenge erhebt sich die Temperatur des Maximums, um schliesslich, Curvenzweig B, bei grösseren Fermentmengen unabhängig von der Fermentmenge zu werden. Diese Verhältnisse sind bei der Feststellung der Temperaturen grösster Wirkungsfähigkeit zu berücksichtigen. Ein Theil der in der Literatur so häufig vorkommenden sich widersprechenden Angaben betreffs der Temperaturen grösster Wirkungsfähigkeit ist auf Nichtberücksichtigung dieser Verhältnisse zuückzuführen. Ferner wurden die Temperaturen der grössten Wirksamkeit von Emulsin auf Salicin,

Amygdalin, Coniferin und Arbutin für eine Menge von 62 Mgrm. Emulsin à 100 CC. bestimmt, also für eine Fermentconcentration. die innerhalb des Concentrationsgebietes liegt, in der die Temperatur der grössten Wirkungsfähigkeit unabhängig von der Fermentmenge ist. Es stellte sich heraus, dass die Temperatur der grössten Wirkungsfähigkeit des Emulsin jenen vier Stoffen gegenüber bestimmt



nicht sehr verschieden ist, wahrscheinlich sehr nahezu dieselbe bleibt. Vergleicht man den Einfluss der Temperatur auf die Geschwindigkeit ein und derselben Reaction, die Inversion des Rohzuckers einmal hervorgerufen durch Säuren, das andere Mal durch Invertin, so findet man sehr characteristische Unterschiede. Die Geschwindigkeit der Inversion durch Säuren wächst mit steigender Temperatur beständig und viel rascher als die Geschwindigkeit der durch Invertin veranlassten Reaction, deren Geschwindigkeit für die untersuchte Concentration bei 55 ° ein Maximum erreicht.

Tammann.

407. **Jacobsen: Untersuchungen über lösliche Fermente**[1]. Der Verf. stellt sich die Aufgabe, zu begründen, ob die Tödtungstemperaturen der Fermente dieselben bleiben für die specifische Wirkung der Fermente und die nach Schönbein allen Fermenten anhaftende Thätigkeit, Wasserstoffsuperoxyd zu spalten. Als Versuchsfermente benutzte Verf. Emulsin, Pankreasferment und Diastase. Bei den Versuchen mit Emulsin ergab sich, dass beim Erhitzen der wässrigen Emulsinlösung auf 69° nur eine geringe Schwächung der specifischen Fermentwirkung auftritt, während die Fähigkeit, H_2O_2 zu katalysiren bereits auf $^1/_{10}$ gesunken ist. Die Erhitzung auf 72° hebt die katalytische Wirkung vollständig auf, während die specifische Fermentwirkung nur um die Hälfte heruntergeht. Auch bei dem Pankreasauszug zeigte sich, dass die Erhitzung auf 62° die katalytische Wirkung vernichtet, während die specifische Wirkung auf Stärke erhalten bleibt. Auch trockene Fermente, deren Tödtungstemperatur bekanntlich viel höher liegt, büssen ihre katalytische Wirkung früher ein als die specifische. So ist eine Temperatur von 130° beim Emulsin oder 120° bei dem Pulver des getrockneten Pankreas nicht im Stande, die specifische Wirkung aufzuheben, während bei diesen Temperaturen die katalytische Wirkung verschwunden ist. Wenn der Verf. das Ferment bis zur Erschöpfung seiner katalytischen Kraft auf H_2O_2 einwirken liess, dasselbe hierauf aus der Lösung durch Fällen mit Alcohol und Wiederaufnehmen mit Wasser zurückgewann, so konnte er die specifische Wirkung des unabgeschwächten Fermentes nachweisen, während die katalytische Wirkung nicht mehr eintrat. Dasselbe Verhalten zeigte sich bei einer Pankreaslösung. Die Erschöpfung der katalytischen Kraft leistet hier dem H_2O_2 gegenüber dasselbe, was in den früheren Fällen die Erhitzung hervorbrachte. Auch das Aussalzen der Fermente (Emulsin, Pankreasferment und Diastase) mit schwefelsaurem Natrium beraubt dieselben ihrer katalytischen Wirkung, ohne ihre specifische Wirkung zu verändern. Der Zusatz von Kalilauge zu abgemessenen Mengen der drei Versuchsfermente wirkt bis 0,112 % bei Emulsin, bis 0,13 % bei Pankreatin, bis 0,112 % bei Diastase

[1]) Zeitschr. f. physiol. Chemie **16**, 340—369.

auf die Sauerstoffentwicklung durch die Katalyse erheblich beschleunigend ein, während bei 0,28 % zu Emulsin, bei 0,178 % zu Pankreatin, bei 0,3 % zu Diastase die Sauerstoffentwicklung erloschen ist. Salzsäure bewirkt selbst bei Zusätzen von 0,007 % bis 0,009 % bereits eine Verzögerung der Katalyse, während Zusätze von 0,0174 % bis 0,048 % eine vollkommene Sistirung hervorrufen. Die specifische Kraft der Fermente wird durch den für die katalytische Kraft tödtlichen Salzsäurezusatz nicht verändert, während bei dem KOH die specifische Wirkung gleichzeitig mit der katalytischen erlischt. Die Halogensalze von Na, K, Ba, NH_3 und Ca wirken bereits in Concentrationen von 0,5 % verzögernd auf die Katalyse und zwar sind die Kaliumsalze die schwächsten, die Baryum- und Calciumsalze die stärksten. Bei den Sulfaten, Sulfiden und Hypersulfiden ist der Zusatz von 0,25 % Natriumsulfhydrat, 0,5 % Magnesiumsulfat wirkungslos, während die andern Salze in den erwähnten Concentrationen eine Abschwächung hervorrufen. Auch die Nitrate und Nitrite, die Phosphate, ferner die Salze der Arsen-, Antimon- und Chlorsäure, die Salze der organischen Säuren, endlich Rhodankalium, Harnstoff, Aether, Chloroform, Chloralhydrat, Blausäure, Cyanamid, Hydroxylamin bewirken Hemmung resp. Erlöschen der katalytischen Kraft, während die specifische Wirkung theils unverändert bleibt, theils erst nach längerer Zeit oder in stärkerer Concentration verändert wird. So konnte Verf. bezüglich der Blausäure einen Einfluss auf die specifische Wirkung gar nicht nachweisen. Nähere Details mögen in der an Tabellen sehr reichen Originalarbeit nachgelesen werden. Kerry.

408. **Cl. Fermi: Die Gelatine als Reagens zum Nachweise der Gegenwart des Trypsins und ähnlicher Enzyme**[1]). Die mit des Verf.'s Methode [vergl. J. Th. **21**, 468] erhaltenen Resultate sind folgende: Die keimenden Samen des Hanfs, der Bohne, der Linse, der Sonnenblume, der Wicke enthalten, entgegengesetzt den Untersuchungen von Gorup-Besanez, keine proteolytischen Fermente. Die Larven von Tenebrio molitor enthalten ein sehr energisch wirkendes

1) La gelatina come reagente per dimostrare la presenza della tripsina e di enzimi consimili. Arch. per le Sc. Med. **14**, No. 8, pag. 159.

Ferment, auch Lumbricus terrestris enthält eins, die Taenia mediocannelata und Ascaris lumbricoides enthalten keine Spuren, die saugenden Insecten erzeugen ein schwächeres Ferment und in geringerer Quantität als die mit einem Kauapparat ausgerüsteten Insecten. Das Pankreas eines menschlichen Foetus von 18 ctm. enthielt schon Trypsin. Dickdarm und Dünndarm enthalten schon früher ein eigenthümliches tryptisches Ferment. Rosenfeld.

409. **Cl. Fermi: Weitere Untersuchungen über die tryptischen Fermente der Microorganismen**[1]). Verf. bespricht die Schwierigkeit der Reindarstellung von Enzymen, welche an der Unmöglichkeit scheitert, die Enzyme von den »gemischten Proteïnkörpern« zu trennen. Auch langes Liegenlassen in absolutem Alcohol macht die Eiweisskörper nach Versuchen des Verf. nicht unlöslich in Glycerin. Verf. fand jedoch, dass Micrococcus prodigiosus und Bacillus pyocyaneus auch auf eiweissfreien Nährboden (1 %₀ Phosphorammonium, 0,1 %₀ saures phosphorsaures Kalium, 0,02 schwefelsaure Magnesia, 4—5 %₀ Glycerin) ihr proteolytisches Ferment bilden. Verf. nimmt an, dass es so gelingen werde, reine Enzyme zu erhalten. Verf. setzte seine früheren Versuche über die Widerstandsfähigkeit der Fermente gegen höhere Temperaturen fort und fand, dass bei einstündigem Erhitzen unter 55° das proteolytische Ferment von Micrococcus ascoformis, Bacillus ramosus, Staphylococcus pyogenes aureus, Buttersäurebacillus, Schimmelpilze zu Grunde geht; zwischen 55—60° wird das Ferment von Heubacillus, Sarcina aurantiaca, B. fluorescens, B. megaterium, zwischen 60—65 von B. Milleri, zwischen 65—70 von Trychophyton tonsur., von Käsespirillen und von Bacillen des Kieler Hafens vernichtet. Bei 70° gehen aber alle Fermente zu Grunde, eine Beziehung zwischen dem Widerstande des Fermentes und der Widerstandsfähigkeit der Bacillen gegen die Erhitzung lässt sich aber nicht nachweisen. Die Fermente der Vibrionen sind die widerstandsfähigsten. Verf. prüfte die Fermente von M. prodigiosus, Käsespirillen, B. subtilis, Trychophyton tonsurans, B. pyocyaneus, Koch's Vibrio auf ihre Diffusionsfähigkeit durch Pergamentpapier und fand, dass übereinstimmend mit dem Trypsin, Invertin, Pepsin eine solche Fähig-

[1]) Arch. f. Hygiene **14**, 1—44.

keit nicht nachgewiesen werden konnte. — Die Wirkung der proteolytischen Fermente (von M. prod., B. pyocyan., B. Milleri, Vibrio Koch und Käsespirillen) wird durch eine Atmosphäre von Stickstoff, Kohlensäure, Kohlenoxyd und Wasserstoff nicht beeinflusst. Schwefelwasserstoffgas verhindert die Fermentwirkung bei M. prodigiosus vollständig, die des B. pyocyaneus und des Choleravibrio theilweise. Trypin wird in seiner Wirkung weder durch Sauerstoffabschluss noch durch H_2S und die übrigen Gase beeinflusst. Von 15 untersuchten Pilzfermenten lösten nur 4 Fibrin (B. Milleri, B. Finkler-Prior, Käsespirillen, Vibrio cholerae). Starres Blutserum wird von den meisten der verflüssigenden Bacterien verflüssigt. Von Fermenten des Finkler-Prior und Vibrio cholerae wird dasselbe gelöst. Flüssiges Blutserum bleibt, mit den Fermenten versetzt, noch nach 2 Monaten gerinnbar. Hühnereiweiss wird von keinem der Fermente gelöst, ebensowenig Caseïn. Die Frage, ob die proteolytischen Fermente der Pilze auf Gelatine und auf Fibrin in Gegenwart von Säuren einwirken, welche Verf. schon in einer früheren Untersuchung berührte, wurde vom Verf. neuerdings ausführlich studirt. Die Pilzfermente von Cholera, Prodigiosus, Pyocyaneus, Käsespirillen, und Bac. Milleri verflüssigen sämmtlich starre Carbolgelatine bei Gegenwart von Essigsäure, gar nicht bei Gegenwart von Schwefelsäure (1 %). Das Pyocyaneusferment wirkt bei Anwesenheit aller untersuchten Säuren, wie HCl, Milchsäure, Aepfelsäure, HNO_3, Buttersäure, Ameisen-, Citronen- und Essigsäure (ausser H_2SO_4). Andere Fermente verhalten sich je nach den Säuren verschieden. In ähnlicher Weise fielen Versuche aus, flüssig gehaltene Gelatine nach 48stündiger Einwirkung der Fermente im Brutofen dann zum Erstarren zu bringen. Trypsin löst feste Gelatine nur in Gegenwart von Essigsäure, während flüssige Gelatine (100 Th. Gelatine, 1 CC. Trypsin, 1 % Säure 2 CC.) in Gegenwart aller obenerwähnten Säuren, mit Ausnahme der Schwefelsäure, ungelatinirbar wird. Hingegen wirken die Pilzfermente auch in Gegenwart von Säuren nicht auf Fibrin. Keines der vom Verf. geprüften Pilzfermente ist im Stande, wie das Pepsin in Gegenwart von Säure Fibrin zu lösen. Pilze, welche kein proteolytisches Ferment bilden (Weisse Hefe, Oidium lactis, M. tetragenus, Soor, B. Friedländer, B. Fitz, Typhus, Kapselbacterien) sind nicht im Stande

Gelatine zu beeinflussen, sodass demnach das lebende Protoplasma allein nicht im Stande ist, die Gelatine direct zu zersetzen und ungelatinirbar zu machen. Die Microben bilden ihr Ferment nicht nur auf gelöstem, sondern auch auf ungelöstem, auf peptonisirtem und auf einfachem Eiweiss. Auf Agar wird viel Ferment abgesondert, nicht aber auf Kartoffeln (bei Cholera, Finkler-Prior, Prodigiosus, Pyocyaneus). Auf Bouillon ist die Fermentabsonderung schwächer. Auf eiweissfreien Nährböden (Ammonsalze, am besten phosphorsaures und bernsteinsaures Ammon, Glycerin, oder Rohrzucker) gedeihen von 17 untersuchten Arten nur 3 gut. Prodigiosus und Pyocyaneus bilden hier Ferment, aber nur in Gegenwart von Glycerin, nicht bei Zusatz von Zucker. Eine Nährlösung aus Nährsalzen und 1 % Glycosiden (wie Salicin, Amygdalin, Saponin, Jalapin, Aesculin, Arbutin) ernährt bis auf den gut gedeihenden B. der Mastitis und B. Fitzianus die untersuchten Arten schlecht; Enzym bildet hier nur B. subtilis auf Ammonsalz mit Saponin. Eine Spur Ferment bildet Pyocyaneus auf Asparagin. Alkaloide, in $^1/_2$ % Lösung der Nährsalzlösung zugesetzt (wie Morphium, Strychnin, Brucin, Berberin, Chinin, Cocaïn, Curare, Antifebrin und Antipyrin (!)) hindern vollkommen die Entwicklung der untersuchten Bacterien. Antipyrin, Morphin, Strychnin hindern, zu 0,5 % zu Bouillon oder Gelatine zugesetzt, nicht die Entwicklung von Prodigiosus (und andere Arten), heben aber die Enzymbildung auf. Pyocyaneus scheidet hingegen in diesem Falle sein Enzym ab und wird nur durch Chinin daran verhindert. Kerry.

410. **H. W. Conn: Isolirung eines „Lab"-Fermentes aus Bacterienculturen**[1]). Es ist seit Jahren bekannt, dass gewisse Bacterienarten, wenn sie in Milch wachsen, zwei Fermente erzeugen, deren eines ein labähnliches, das andere ein proteolytisches, dem Trypsin verwandtes Ferment ist. Fermi hat gezeigt, dass letzteres in reiner Form isolirt werden kann; doch hat er dasselbe nicht vom Labfermente getrennt. Die Isolirungsmethode des Verf.'s ist folgende: Man zieht den Versuchsorganismus durch 8—10 Tage in Milch, schüttelt dann tüchtig mit sterilisirtem Wasser und filtrirt durch Porzellan. Der durch Alcohol im Filtrate erzeugte Niederschlag hat sowohl die Eigen-

[1]) Centralbl. f. Bacteriol. u. Parasitenk. 12, 223—227.

schaft, Milch zu gerinnen, als auch Gelatine zu peptonisiren, ist also weder reines Lab, noch reines proteolytisches Ferment. Man säuert mit 0,1 $^0/_0$iger Schwefelsäure an, und übersättigt mit Kochsalz, wodurch sich ein weisser Schaum absondert, der das ziemlich reine Labferment darstellt. Aus der Flüssigkeit kann das andere Ferment durch Alcohol gefällt werden. Getrocknet stellt der Schaum ein weisses Pulver dar, das noch Kochsalz und möglicherweise andere Unreinigkeiten enthält. Ganz vollständig ist jedoch diese Trennung nicht. Die Labfermentbildung wurde bei 4 aus Rahm gezüchteten Bacterien sicher nachgewiesen. Die Wirkung des Labfermentes war eine langsame, stets waren bis zur Gerinnung der Milch $1^1/_2$ bis 4 St. erforderlich. Andreasch.

411. **Wilh. Sigmund: Beziehungen zwischen fettspaltenden und glycosidspaltenden Fermenten**[1]. Verf. stellte glycosidspaltende Fermente (Myrosin und Emulsin) in der bekannten Weise dar und liess diese Fermente auf Fette einwirken, um zu entscheiden, ob dieselben zerlegend auf Fette einwirken. Zu diesem Behufe wurde eine sehr schwach alkalisch reagirende Myrosinlösung mit Lakmustinctur versetzt und mit einigen Cubikcentimetern säurefreien Olivenöles in verschlossenem Gefässe zusammengeschüttelt und einige Zeit bei 38°—40° gehalten. Die Reaction der alkalischen Lösung schlug bald um. Aehnliche Versuche mit Emulsin ergaben dasselbe Resultat. Auch Myrosin mit Chloroformwasser und säurefreiem Olivenöl geschüttelt ergab nach 24 St. saure Reaction und es liess sich Oelsäure nachweisen. Dieselben Versuche wurden auch unter quantitativer titrimetrischer Bestimmung der gebildeten freien Fettsäuren vorgenommen. Andererseits sind gewisse ölhaltige Pflanzensamen, wie Sommerraps, Hanf und Mohn, in welchen ein specifisch Glycosidspaltendes Ferment bisher nicht nachgewiesen wurde, im Stande, in Form ihrer wässrigen Extracte, ihrer Emulsionen und des aus ihnen isolirten Fermentes Glycoside, speciell Amygdalin und Salicin zu spalten, wie Verf. sowohl aus dem Nachweis der Spaltungsproducte (trotz Anwendung eines Antiseptiums, also mit Ausschluss eines organisirten Fermentes) beweisen konnte, als auch dadurch, dass durch

1) Monatsh. f. Chemie **13**, 567—577.

Kochen die zerlegende Wirkung auf die erwähnten Glycosiden entweder ganz aufgehoben wurde, oder erst nach mehreren Tagen eintrat, während sonst schon nach 24 St. die Spaltung nachgewiesen werden konnte. Endlich liess Verf. ganz frisches Kaninchenpankreas auf Glycoside einwirken und konnte auch hier zeigen, dass das fettspaltende thierische Enzym im frischen Zustande auch Glycoside zu spalten im Stande ist. Verf. konnte also nachweisen, dass sowohl die bisher ausschliesslich als glycosidspaltend aufgefassten Fermente nicht nur diese ätherartigen Verbindungen zerlegen, sondern auch zusammengesetzte Ester, wie die Fette zersetzen und umgekehrt, dass die als specifisch fettspaltend angesehenen Fermente auch Glycoside spalten. Kerry.

412. **Léon Boutroux: Ueber die Brodgährung**[1]. B. untersuchte zunächst Sauerteig, welchem seit langer Zeit keine Hefe zugesetzt worden war, und fand darin stets Hefen, mindestens fünf Arten, darunter zwei, deren Alcoholbildung sehr lebhaft war. Im Mehl fand er ferner drei Arten Bacterien, welche bei der Brodbereitung eine Rolle spielen könnten; der Bacillus α secernirt Diastasen, welche gekochtes Gluten auflösen und Stärkekleister saccharificiren ohne den Zucker anzugreifen; der Bacillus β ruft für sich in einem sterilen Gemisch von Mehl und Wasser eine Gährung hervor; das Bacterium γ aus der Kleie bringt feuchte Kleie zum Gähren. Weder die Bacterien noch die weniger wirksamen Hefen bewirken das Aufgehen des Brodteiges, hierzu sind kräftige Alcohol-Hefen erforderlich. Letztere sind also das wesentliche Agens; dass dieselben aber ausreichen, ohne Mithilfe von Bacterien, das Aufgehen zu bewirken, geht daraus hervor, dass man aus Mehl, Salzwasser und Brauerhefe Brod bereiten kann, auch wenn man dem Teig 0,3 % Weinsäure[2] zufügt. Das Substrat der Brodgährung ist nach Verf. der im Mehl präformirte Zucker; dazu kommt vielleicht noch der aus Dextrin durch Bacterienwirkung neugebildete. Die Stärke wird bei der Brodgährung nicht angegriffen; übrigens

[1]) Sur la fermentation panaire. Compt. rend. **118**, 203—206. — [2]) Vergl. Dünnenberger, Bacteriologische Untersuchungen über die beim Aufgehen des Brodteiges wirkenden Ursachen. Arch. d. Pharm. 1888, 544.

wirkt das Cerealin der Kleie nur auf gekochte, nicht auf rohe Stärke saccharificirend. Auch das Gluten bleibt bei der normalen Brodgährung unverändert. Die Wirkung der Hefe ist in zweifacher Beziehung günstig; sie lockert den Teig auf und verhindert die Entwicklung der Bacterien. Herter.

413. **Adolf Mayer: Studien über die Milchsäuregährung**[1]). Die Vorstellung, nach welcher die Bildung der Milchsäure aus Traubenzucker bei der Gährung ohne die Betheiligung freien Sauerstoffs oder das Freiwerden etwaiger Kohlensäure (aus 1 Molekül Traubenzucker 2 Moleküle Milchsäure) statthaben sollte, im Gegensatz zu den an anderen Gährungsprocessen gewonnen Erfahrungen, wird vom Verf. einer erneuerten Kritik unterzogen. Obgleich die Versuche noch nicht erlauben, jetzt schon eine andere Zersetzungsgleichung aufzustellen, so haben dieselben dennoch wesentlich neue Gesichtspunkte über diesen Vorgang zu Tage gefördert, welche in folgenden Sätzen zusammengefasst werden können: Die Milchsäuregährung wird durch Auschluss des Sauertoffs zwar in hohem Grade verlangsamt, aber nicht aufgehoben. Der freie Sauerstoff hat einen sehr begünstigenden Einfluss auf dieselbe, nicht nur im Anfang zur Ernährung des Gährungsorganismus, sondern auch später. Dennoch ist die Quantität des an der Milchsäuregährung betheiligten Sauerstoffs zu gering, um in die Gleichung aufgenommen werden zu können. In einigen Fällen konnte keine Ausscheidung etwaiger durch Gährung gebildeter Kohlensäure beobachtet werden. (Nur die Versuche mit Quecksilberluftabschluss sind für die Constatirung dieses Verhältnisses verwerthet.) Die Möglichkeit der Entstehung geringer Kohlensäuremengen ist dennoch nicht ausgeschlossen, weil dieselben ja in der Flüssigkeit gelöst sein können. Andererseits kann sehr leicht durch die nebenhergehenden Bacterienwirkungen in vielen Fällen das Auftreten einer reichlichen Kohlensäureausscheidung erklärt werden. Die Möglichkeit der Milchsäuregährung ohne merkbare Kohlensäureentwickelung ist durch diese Versuche also sichergestellt. Das Temperaturoptimum ist nicht so sehr von der Warmblütertemperatur entfernt, als von Vielen an-

---

[1]) Studiën over de melkzuurgisting: Maandblad voor Natuurwetenschappen te Amsterdam; 1892, No. 5.

genommen wurde; wenngleich dasselbe nicht scharf zu bestimmen ist, so liegt es doch sicher zwischen 30 und 40° C. Verf. betont besonders in dieser Beziehung die zwischen dem Optimum der Gährung und dem der Enzymwirkung bestehende Differenz, nach welcher letzteres (im Gegensatz zu demjenigen der Gährung) einen genau bestimmbaren Temperaturgrad vorstellt, bei der Gährung aber zwei Factoren: die Intensität des chemischen und diejenige des biologischen Processes jede für sich in Betracht gezogen werden müssen. Die Gährung hat also im uneigentlichen Sinne zwei Optima: das höhere, welches der grössten Intensität der Gährungswirkung selbst entspricht, und das niedere, welches am meisten geeignet ist zur Begünstigung der normalen Ernährung und der vollkommenen Entwicklung des Gährungsorganismus und so wieder in mittelbarer Weise der Gährung selber. Die Milchsäuregährung verläuft übrigens noch ziemlich leicht bei 22° und bei 50° C., letzterer Temperaturgrad wurde vom Verf. zu wiederholten Malen gewählt, in der Absicht, den Einfluss anderer Organismen möglichst zu eliminiren. Die Temperatur von 60° C. wird sogar einige Zeit durch den Milchsäuregährungsorganismus ohne Nachtheil ertragen. Wenn durch Zusatz von Calcium carbonicum, welches sich nach den Erfahrungen des Verf. zur Neutralisirung des sauren Gährungsproductes am besten bewährte, — etwas schlechter wirkte Magnesium carbonicum, noch schlechter das von anderen empfohlene Zinkcarbonat — ausgiebige Gelegenheit zur Abstumpfung der überschüssigen Säure dauernd geboten wurde, so wurde die Intensität und Extensität der Gährung sehr bedeutend vergrössert; unter diesen Umständen gelang es dem Verf., dieselbe in einzelnen Fällen bis zum Verbrauch der grösseren Hälfte des Zuckers (in einem Falle sogar bis zur Umwandlung von 87,3 % desselben) fortzusetzen. Als Gährungssubstrat wurde nach zahlreichen Vorversuchen sowohl die Kuhmilch, wie auch verdünnte Milchzuckerlösung der Dextrose vorgezogen; die Impfflüssigkeit war eine vorher 24 St. erwärmte wässrige Malzlösung. Die Milchsäurebestimmung geschah entweder durch einfache Säuretitration, oder durch wiederholte Aetherextraction, oder in den Fällen, in welchen $CaCO_3$ zugefügt war, auch noch durch Ablesung der mittels Quecksilberabschluss von der Aussenluft getrennten in den Röhren eines vom Verf. und Dr. Wolkoff construirten Apparates aufgefangenen Kohlensäure. Für die Details der

zahlreichen Versuche wird nicht nur auf das Original, sondern auch auf die Zeitschrift f. Spiritusindustrie zu Berlin (1891) verwiesen[1]).

Zeehuisen.

414. **A. Blachstein: Beiträge zu der Biologie der Typhusbacillen**[2]). Verf. fand, dass die Typhusbacillen aus Zucker nicht die gewöhnliche Fleischmilchsäure, sondern die Linksmilchsäure, deren Zinksalz rechtsdrehend ist, bilden. Es ist dies nach der Beobachtung von Schardinger der zweite die Linksmilchsäure bildender Mikrobe. Bl. betrachtet diese Eigenschaft der Typhusbacillen als ihnen eigenthümlich und als charakteristisches Unterscheidungsmerkmal gegenüber den Bacterium Coli commune-Arten. Die grösste Menge der Linksmilchsäure wurde erhalten durch frische aus Typhusstühlen gezüchtete Culturen. Aeltere Culturen oder Culturen aus der Milz von Typhusleichen bilden nur wenig von der Säure.

Pruszyński.

415 **A. Villiers: Ueber die Gährung der Stärke durch die Thätigkeit des Buttersäureferments**[3]). 416. **Derselbe: Ueber die Wirkungsweise des Buttersäureferments bei der Umwandlung der Stärke in Dextrin**[4]). Ad 415. Neben Dextrinen bildet sich aus Stärkekleister aus Kartoffeln durch die Thätigkeit von Bacillus amylobacter [J. Th. **21**, 478] in geringer Menge (3 ‰ der Stärke) ein anderes Kohlenhydrat, welches Verf. als Cellulosin bezeichnet. Aus der alcoholischen Lösung, aus welcher die Dextrine niedergeschlagen wurden, scheidet sich dasselbe nach einigen Wochen in schönen Krystallen ab, welche Wasser und ca. 4 % Alcohol ent-

1) Die meisten Spaltpilze bilden aus Kohlehydraten Milchsäuren und zwar in etwa 60 % ist es die optisch inactive, in 40 % der Fälle die Rechtsmilchsäure. (Linksmilchsäure ist bis jetzt nur in 2 Fällen erhalten worden.) Da wo optisch active Milchsäure entsteht, kann schon theoretisch die Menge nicht mehr als 50 % betragen; meistens ist sie viel niedriger. Die Gährtüchtigkeit ist übrigens, wie die Virulenz, bei einer und derselben Pilzart sehr schwankend und die bisherigen Untersuchungen haben die Ursachen hiervon noch lange nicht aufgeklärt. Nencki.

2) Contribution à la biologie du bacille typhique. Archives de sciences biolog. St. Petersbourg **1**, 199—211. Laboratorium von Nencki. — 3) Sur la fermentation de la fécule par l'action du ferment butyrique. Compt. rend. **112**, 536—538. — 4) Sur le mode d'action du ferment butyrique dans la transformation de la fécule en dextrine. Ibid. **113**, 144—145.

halten. An der Luft werden dieselben opak unter Verlust von Alcohol. Aus heissem Wasser werden luftbeständige Krystalle erhalten von der Formel $C_{12}H_{10}O_{10} + 3\,HO$. Getrocknet zieht die Substanz begierig 3 Moleküle Wasser an. Das Cellulosin, welches kaum süssen Geschmack besitzt, löst sich zu 1,3 Grm. in 100 CC. Wasser von 15°; die wasserfreie Substanz besitzt das Rotationsvermögen $\alpha_D = + 159{,}42°$; es schmilzt nicht ohne Zersetzung; es ist nicht gährungsfähig und reducirt Kupferlösung nicht. Kochende verdünnte Mineralsäuren verwandeln es in Glucose, doch ist die Umwandlung erst nach 24 Stunden vollständig. Es ist ohne Wirkung auf Phenylhydrazin. Nach Beendigung der Gährung bleibt ein unlöslicher Rückstand (im Mittel 5 % der Stärke), von der Zusammensetzung der Cellulose; durch kochende Mineralsäuren wird derselbe langsam verzuckert. Mit anderen Stärkearten werden nicht immer dieselben Producte gewonnen als mit Kartoffelstärke. Verf. erhielt zwei verschiedene krystallinische Cellulosine, auch beobachtete er Differenzen in den Dextrinen. Ad 416. Verf. versuchte festzustellen, ob bei der Vergährung des Stärkekleisters durch Bacillus amylobacter die Thätigkeit eines löslichen Ferments nachweisbar ist. Filtrirte Portionen der Culturflüssigkeit zeigten binnen 14 Tagen geringe Veränderungen des optischen Rotationsvermögens; auch verschwand in solchen Portionen nach einiger Zeit die Färbbarkeit durch Jod. Verf. glaubt deshalb obige Frage bejahen zu können. Herter.

417. A. B. Griffiths: **Ueber ein durch die Cultur von Micrococcus tetragenus erhaltenes Ptomaïn**[1]). Der Micrococcus tetragenus, welcher sich leicht aus dem Sputum der Phtisiker isoliren lässt, gedeiht gut auf verschiedenen Nährböden. Auf Peptongelatine cultivirt, bildet er in einigen Tagen ein Ptomaïn, welches nach den Methoden von Gautier und Brieger dargestellt werden kann. Es krystallisirt in weissen Nadeln, löslich in Wasser, schwach alkalisch reagirend; es bildet ein krystallinisches Chlorhydrat, sowie krystallinische Gold- und Platindoppelverbindungen. Es gibt Niederschläge mit Phosphormolybdänsäure, Phosphorwolframsäure,

1) Sur une ptomaïne obtenue par la culture du Micrococcus tetragenus. Compt. rend. 115, 418.

Pikrinsäure, Tannin, Nessler's Reagens. Nach den Analysen hat es die Formel $C_5H_6NO_2$. Die Substanz ist giftig. Herter.

418. **R. J. Petri und Alb. Maassen: Ueber die Bildung von Schwefelwasserstoff durch die krankheiterregenden Bacterien unter besonderer Berücksichtigung des Schweinerothlaufs**[1]. Die Verff. fanden, dass sämmtliche von ihnen untersuchten pathogenen Bacterien Schwefelwasserstoff aus ihren Nährlösungen entwickeln, eine Thatsache, welche für die anaëroben Bacterien des malignen Oedems, des Rauschbrandes und des Tetanus, sowie bei dem facultativen anaëroben Proteus und Cholera schon längst festgestellt ist. Die Verff. fanden den Schwefelwasserstoff in den Culturen der Mäusesepticämie, Menschen- und Taubendiphtherie, von Rotz- und Milzbrand, von dem Pfeiffer'schen Kapselbacillus, der Hühnercholera, Frettchenseuche, Cholera asiatica, des Vibrio Metschnikoff, bei den Spirillen von Finkler und von Miller, beim Typhusbacillus, bei dem Bacillus enteritidis in reichlicher Menge. Eine geringere Entwicklung zeigten die pathogenen Coccen, z. B. die verschiedenen Staphylococcen, die Streptococcen des Erysipels etc. Auch die Tuberkelbacillen bilden Schwefelwasserstoff. Die Verff. vermuthen, dass dieses giftige Gas bei Bacterienkrankheiten eine wichtige Rolle spiele und verweisen auf die grosse Aehnlichkeit gewisser Symptome septicämischer Bacterienkrankheiten mit den beobachteten Schwefelwasserstoffvergiftungen.

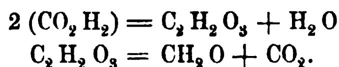
Kerry.

419. **O. Loew: Ein Beitrag zur Kenntniss der chemischen Fähigkeiten der Bacterien**[2]. Bekanntlich können viele Bacterienarten organische Stoffe sehr verschiedener Constitution zur Ernährung verwenden, wie Alcohole, Säuren, Basen, Ketone, Nitrile etc. Es schien geradezu eine Ausnahme, dass organische Stoffe ohne Giftnatur nicht zur Ernährung der Bacterien dienen könnten. Zu solchen Stoffen gehört nun, wie Verf. schon früher fand, das Pyridin und nach neueren Beobachtungen auch das Pinakon, Glyoxal und Aethylendiamin. Sehr schlechte Nährstoffe sind ferner das Diacetonamin, sowie maleïnsaure und citraconsaure Alkalien. Alle diese Stoffe wurden in 0,5 % iger, genau neutralisirter Lösung angewandt, das Aethylen-

[1]) Deutsche med. Wochenschr. 1892, No. 7. — [2]) Centralbl. f. Bact. 12. 361—364.

diamin als phosphorsaures Salz. Inficirt wurden die Lösungen mit Fäulnisspilzen sowohl, als mit einem energischen, Ameisensäure assimilirenden Spaltpilz. Als nach 2 Wochen bei jenen drei Lösungen keine Spur von Bacterienentwicklung sichtbar wurde, wurde noch 0,2 $^0/_0$ Pepton zugesetzt, worauf schon nach 2 Tagen starke Bacterienentwicklung eingetreten war. Es ist also anzunehmen, dass jene Stoffe den Pilzen bei der Eiweissbildung besondere Schwierigkeiten bereiten und die zur Eiweissbildung nöthigen Atomgruppirungen (Formaldehyd resp. Asparaginaldehyd) wahrscheinlich nicht mit der nöthigen Leichtigkeit hergestellt werden können. Loew.

420. O. Loew: **Ueber einen Bacillus, welcher Ameisensäure und Formaldehyd assimiliren kann**[1]. In einer Nährlösung, welche als einzigen organischen Nährstoff 0,5 $^0/_0$ formaldehydschwefligsaures Natron enthielt, entwickelte sich bei mehreren Versuchen stets nach 1—2 Wochen Stehen an der Luft ein schwach röthlicher Bacillus von 1 μ Breite und 2—2,5 μ Länge. Offenbar entwickelte sich von den vielen aus der Luft in die Lösung fallenden Bacillenarten stets nur diese eine Art, weil die anderen nicht die Fähigkeit hatten, diesen schlechten Nährstoff zu verwenden. Der Bacillus wächst nur langsam auf der Kartoffel oder Agar-Agar, verflüssigt Gelatine nur schwierig und wächst in Bouilloncultur ähnlich dem Milzbrandbacillus, Häute an der Oberfläche bildend. Er kann auch in Nährlösung von ameisensaurem Natron, wenn auch langsam, sich vermehren, also Ameisensäure assimiliren. Wahrscheinlich dürfte dabei die Ameisensäure auf dem Wege über Glyoxylsäure in Formaldehyd verwandelt werden, ehe Bildung von Eiweiss und Cellulose beginnen kann:



$$2\,(CO_2H_2) = C_2H_2O_3 + H_2O$$
$$C_2H_2O_3 = CH_2O + CO_2.$$

Dieser exquisite Aërob besitzt keine nitrificirenden Eigenschaften und erhielt den Namen Bacillus methylicus. Loew.

421. J. Forster: **Wachsthum und Entwickelung einiger Mikroben bei niederen Temperaturen**[1]. Die vom Verf. gemachten

[1]) Centralbl. f. Bacteriologie **12**, 462—465. — [1]) Voordracht, gehouden in de Vergadering van het Genootschap ter bevordering der Natuur-Genees- en Heelkunde te Amsterdam (4. Mai 1892).

Erfahrungen über die nach 10—12 Tagen auftretenden üppigen Bacterien-Vegetationen nicht nur des Nordseewassers, sondern auch des aus Flüssen und Sümpfen und des aus den Nordseedünen herkommenden Leitungswassers entsprachen völlig den von Fischer in Kiel am Ostseewasser gewonnenen Thatsachen. Die Lebensverhältnisse dieser Bacteriengattungen waren an niedrigere Temperaturen gebunden als diejenigen der meisten andern Bacterienspecies. Indem im hygienischen Laboratorium in Berlin nach dem Aufbewahren verschiedener Speisen bei 1—7° C. eine Bacterienentwickelung aufgetreten war, und die Erfahrung gelehrt hatte, dass unter Eis conservirtes aus Amerika und Australien importirtes Fleisch nach einer mehrwöchentlichen Fahrt einen faulenden Zustand darbot, so hat Verf. einige Versuche angestellt zur Erläuterung der biologischen und chemischen Processe, welche bei dieser Veränderung im Spiele sind. In frischem Fleisch, welches in Gelatineschalen im Eiscalorimeter gehalten wurde, entwickelten sich schon nach 3 Tagen mitunter sehr zahlreiche Bacteriencolonien. Nach 10 Tagen hatten die Culturen grosse Aehnlichkeit mit denjenigen des Canalwassers. Die Ammoniakbestimmung nach Schlösing ergab im frischen Fleisch pro Kilogramm 160 Milligramm NH_3, nach 3 Tagen 250, nach 6 Tagen 870. nach 10 Tagen 910 Milligramm, also eine sehr beträchtliche Zunahme des Ammoniakgehaltes, welche mit der Bacterienentwickelung gleichen Schritt hielt. Die Temperatur des schmelzenden Eises genügt also an und für sich nicht zur längeren Conservirung der Nahrungsmittel.

Zeehuisen.

422. **Jakowski: Einige Bemerkungen über die antiseptische Wirkung des Pyoctanins**[1]. Die Ergebnisse der Stilling'schen Versuche über die Wirkung des Pyoctanins veranlassten den Verf. experimentell zu prüfen, in welcher Weise dieses Mittel auf den B. anthracis, Staphyloc. aureus, B. typhi abdom. und den Friedländer'schen Mikroben wirken. Pyoctanin wurde zu Nährlösungen im Verhältniss von 1 : 5000 und 1 : 10 000 hinzugefügt; andererseits wurde die Oberfläche des Agar-Agar oder der Nährgelatine mit einer Pyoctaninlösung von 1:1000 und 1:3000 bestrichen. Ferner wurden im

[1]) Gazeta lekarska. 1892.

Reagensröhrchen die Culturen von B. pyocyaneus mit einer 1 $^0/_{00}$ igen Pyoctaninlösung übergossen. Das Ergebnis der Versuche des Verf. war folgendes: 1. Das blaue Pyoctanin wirkt stärker als das gelbe. 2. Pyoctanin hat die stärkste antiseptische Wirkung, wenn es zu Nährböden hinzugefügt wird. Schon im Verhältnisse von 1:10000 zu den Nährböden hinzugesetzt, verhindert das blaue Pyoctanin das Wachsthum der genannten Bacterien während 6 Tagen; eine etwas schwächere Wirkung hat das gelbe Pyoctanin. Nur der Staphyloc. aureus zeigte Wachsthum nach 48 St. 3. Wird die Oberfläche des Nährbodens mit der blauen Pyoctaninlösung im Verhältniss von 1:1000 bestrichen, so entwickelt sich der nachträglich geimpfte B. anthracis und der Staphyloc. aureus nicht. Wird die Oberfläche mit einer Lösung von 1 : 3000 bestrichen, so hat sie keine entwickelungshemmende Wirkung mehr. 4. Bepinselung von entwickelten Colonien mit 1 $^0/_{00}$ iger Pyoctaninlösung wirkt zerstörend auf dieselben. Dass die lebendigen Bacterien den Farbstoff in ihre Leibessubstanz aufnehmen, davon hat sich der Verf., indem er eine 1 $^0/_0$ ige Pyoctaninlösung zu frischen Culturen der Mikroben hinzufügte, durch microscopische Untersuchung überzeugt. Pruszyński.

423. **Josef Fodor: Kresylkalk, ein neues Desinfectionsmittel**[1]. Kresylsäure, d. h. Gemisch der 3 isomeren Kresole, zeigt stärkere desinficirende Wirkung als Carbolsäure, dabei ist sie nicht so giftig wie jene. Ihr Fehler liegt aber darin, dass sie in Wasser unlöslich ist, löslich jedoch nur durch Zugabe von Natronlauge und verschiedener Salze (salicyls. Natron). Verf. versuchte, ob es nicht möglich wäre, die Kresylsäure an Kalk zu binden und hierdurch deren Anwendung möglich zu machen, was auch gelang. Die Kresylkalklösung desinficirt Canalflüssigkeit, Typhus- wie Choleraculturen. 50 Grm. Kresylkalk (entsprechend 25 Grm. Handelskresol) sterilisiren 1000 Cbcm. Canalflüssigkeit in 4 Stunden; zur selben Wirkung waren 25 Grm. krystallisirte Carbolsäure nöthig. Typhus- und Choleraculturen werden durch Kresylkalk noch energischer desinficirt. Liebermann.

424. **Gust. Rigler: Untersuchungen von Kresylkalklösung**[2]. Fodor [vorstehendes Referat] lenkte die Aufmerksamkeit der Fachkreise auf Kresylkalk, als neues und wirksames Desinfectionsmittel. Verf. prüfte

[1]) Orvosi hetilap, Budapest 1892, pag. 385. — [2]) Orvosi hetilap, Budapest 1892, pag. 627.

dieses Mittel, besonders in Bezug auf seine desinficirende Wirkung dem Cholerabacillus gegenüber. Als Resultat aus einer Reihe von Versuchen ergibt sich, dass eine Lösung von 0,5 % des fraglichen Kresylkalkpräparates den Cholera asiatica-Bacillus innerhalb 10 Minuten zum Absterben bringt, wogegen dasselbe Resultat mit einer 0,5 %igen Lösung krystallisirter Carbolsäure erst nach 30 Minuten erreicht wird. In Anbetracht dessen, dass Kresylsäure die giftigen Eigenschaften nicht in jenem hohen Maase besitzt als Carbolsäure, ferner, dass sich Kresylkalk rasch und in jedem Verhältniss mit Wasser mengt und schliesslich, dass Kresylkalk bedeutend billiger zu stehen kommt, als krystallisirte Carbolsäure, kann die Anwendung des neuen Mittels nach Verf. wärmstens empfohlen werden. Liebermann.

425. **Alex. Szana: Untersuchung über die desinficirende Wirkung der Seife**[1]. Verf. untersuchte die desinficirende und antiseptische Wirkung der Seife und fand, dass sie selbst in den meisten Fällen keimfrei ist. Versuche, welche mit Cholerabacillenculturen, Staphylococcus pyog. aureus, Thyphusbacillen, Pneumococcus Friedländeri angestellt wurden, ergaben, dass Seife, wenn sie im Verhältniss von 1 Theil conc. Seifelösung zu 10 Theilen Bouilloncultur angewendet wird, auf jene Mikroben keine desinficirende Wirkung ausübt; dagegen wird eine Bouilloncultur von Anthraxbacillen, im selben Verhältnisse mit einer Seifenlösung versetzt, schon innerhalb einiger Minuten steril. Anthraxsporen werden nach Verf. in einigen Tagen getödtet. Bei Prüfung der antiseptischen Wirkung der Seife ergab sich, dass Seife, im Verhältniss von 1 : 60 zu in gutem Nährboden befindliche Anthraxbacillen gebracht, deren Entwickelung hemmt; dagegen sind noch so grosse Seifenmengen ohne Wirkung auf die Entwickelung der Cholerabacillen. Verf. hat zu seinen Versuchen gewöhnliche Waschseife, Glycerinseife und eine stark riechende „Moschusseife“ verwendet. Liebermann.

Die Angaben des Verf. bedürfen sehr der Nachprüfung. — N.

426. S. **Winogradsky: Ueber die Bildung und die Oxydation der Nitrite während der Nitrification**[2]. Verf.[3] beobachtete, dass in Reinculturen von Mikroben aus Ackererde verschiedener Gegenden in flüssigen Nährböden neben salpetriger Säure nur sehr wenig Salpetersäure gebildet wird [vgl. Müntz, J. Th. **21**, 492]. Wurden die Culturen nicht rein gezüchtet, so trat nach Verbrauch des Ammoniak eine lebhafte Oxydation der gebildeten Nitrite ein. Bei Weiterimpfung der Culturen auf neue Nährflüssigkeiten

---

[1]) Orvosi hetilap, Budapest 1892, pag. 423. — [2]) Sur la formation et l'oxydation des nitrates pendant la nitrification. Compt. rend. **113**, 89—91. — [3]) Winogradsky, Ann. de l'institut Pasteur 1890, No. 12; 1891, No. 2.

wurde diese Nitratbildung allmählich schwächer, besonders bei den aus europäischen Erden gezüchteten Culturen. In der 6. bis 8. Generation (nach 6—8 Monaten) nahm auch die Nitritbildung in den Culturen ab, nur in einer aus einer Erde aus Quito gewonnenen Reihe von Culturen erhielt sich die Nitritbildung in schwachem Maasse über ein Jahr. Die Nitritbildung geschieht durch die Nitromonaden, die Oxydation der Nitrate aber beruht auf der Thätigkeit von anderen specifischen Organismen, welche in nitrithaltigen Nährböden, flüssigen oder festen, vegetiren. Sie bilden kleine Stäbchen von unregelmässiger Form und wurden in Erde von Quito, von Java und von Zürich gefunden. Diese Organismen oxydiren salpetrige Säure, aber nicht Ammoniak.

Herter.

427. **E. Bréal: Ueber das Vorkommen eines aëroben Ferments im Stroh, welches die Nitrate reducirt**[1]. Im Stroh und wahrscheinlich auch in anderen vegetabilischen Resten ist ein Organismus enthalten, welcher Salpeter in wässriger Lösung schnell zerstört; B. wandte Lösungen mit 0,12 bis 10 $^0/_{00}$ Salpeter an. Zum Nachweis der Salpetersäure diente Diphenylaminsulfat. Aus der Salpetersäure wird weder Ammoniak noch Stickoxyd oder Stickstoffbioxyd gebildet, sondern freier Stickstoff; daneben bildet sich eine organische Stickstoffverbindung. $^1/_3$ bis $^2/_3$ des Stickstoffs der Nitrate entweicht gasförmig. In nitratfreien Lösungen entwickelt das Stroh kein Stickstoffgas. Durch obigen Process wird ein Verlust an Stickstoff herbeigeführt; nach Verf. ist dieser Verlust nicht zu befürchten für Ackerboden, weil derselbe nicht die genügende Feuchtigkeit enthält; in feuchtem Wiesen- und Waldboden kann die Reduction der Nitrate wohl statthaben; nach Boussingault ist in diesem Boden keine Salpetersäure zu finden. Herter.

428. **Berthelot: Neue Untersuchungen über die Fixirung von atmosphärischem Stickstoff durch die Mikroben**[2]. B. suchte den

---

1) De la présence, dans la paille, d'un ferment aérobie, réducteur des nitrates. Compt. rend. **114**, 681—683. — 2) Nouvelles recherches sur la fixation de l'azote atmosphérique par les microbes. Compt. rend. **115**, 569—574.

Process der Fixirung von Stickstoff durch die Mikroben der Ackererde näher zu bestimmen, indem er möglichst einfache Verhältnisse für seine Versuche wählte. Er benutzte als Nährboden nicht die Ackererde, sondern nur einen Bestandtheil derselben, die Humussäure, und zwar einerseits ein natürliches Product mit C 50,4, H 4,8, N 3,6, O 32,6, Asche 3,1, Wasser (bei 110° entweichend) 5,5 %, andererseits ein künstliches Product aus Zucker, frei von Asche und von Stickstoff. 5 Grm. der natürlichen Humussäure wurden mit 5 resp. 100 CC. destillirten Wassers und 2 CC. Wasser, in welchem sich niedere Organismen entwickelt hatten, in einer verschlossenen 6-Liter-Flasche ca. 4 Monate lang vom Juni bis October, vor directem Sonnenlicht geschützt, aufbewahrt; in derselben Weise wurden Versuche mit je 5 Grm. künstlicher Humussäure gemacht; der Zusatz des destillirten Wassers betrug hier 15—100 CC. In allen Flaschen entwickelten sich weissliche Mikroorganismen verschiedener Art, und es wurde eine erhebliche Menge Kohlensäure gebildet. In Flasche I vermehrte sich der in der Humussäure enthaltene Stickstoff von 0,1805 auf 0,1909 um 0,0104 Grm., in Flasche II wurde 0,0156 Grm. Stickstoff fixirt; Nitrate waren nicht gebildet worden, wohl aber eine Spur Ammoniak. (In einem ca. 3/4 Jahr dauernden Versuch mit 5 Grm. natürlicher Humussäure wurden 0,0545 Grm. Stickstoff assimilirt.) Die beiden Versuche mit künstlicher Humussäure ergaben nur einen Gewinn von 0,0026 resp. 0,0024 Grm. Stickstoff, wahrscheinlich, weil die Nährstoffe für die Entwickelung der Mikroben fehlten. Herter.

XVIII. Toxine, Toxalbumine, Bacterienproteïne, Alexine, Antitoxine, Immunisirung, Heilung.

Uebersicht der Literatur
(einschliesslich der kurzen Referate).

Toxine, Toxalbumine.

*F. Nissen, über die toxische Wirkung des Blutes bei Eiterungsprocessen. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 2.

*A. Bruschettini, Ausscheidung des Tetanusgiftes durch die Nierensecretion. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 16. Die schon früher vom Verf. bei künstlich tetanisirten Thieren bewiesene Ausscheidung des Tetanusgiftes durch den Harn wurde nun auch in zwei Fällen von Tetanus beim Menschen bestätigt. 3—10 CC. Harn erzeugten subcutan bei Mäusen und Kaninchen tetanische Symptome.
Buchner.

*C. Brunner, Ausscheidung des Tetanusgiftes durch die Secrete. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 19. Verf. hat schon vor Bruschettini die Ausscheidung des Tetanusgiftes bei tetanischen Versuchsthieren erwiesen, während analoge Versuche beim tetanuskranken Menschen negativ blieben.

*A. Favre, die Ursache der Eclampsie eine Ptomaïnämie. Virchow's Arch. **127**, 33—84.

*N. Gamaleïa, Action des ferments solubles sur les poisons diphthéritiques. Sem. méd. 1892, Nr. 10. Maltin, Invertin und Emulsin zeigten keine Einwirkung auf das Diphtheriegift. während Pepsin und Pankreatin dasselbe zersetzten unter Abspaltung einer, chronisches Siechthum bei den Versuchsthieren hervorrufenden, durch Alcohol fällbaren Substanz, welche Verf. für ein Nucleïn hält. Das eigentliche Diphtheriegift sei demgemäss ein Nucleoalbumin.
Buchner.

*N. Gamaleïa, über die Wirkung der löslichen Fermente auf das diphtheritische Gift. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 153—155. Das diphtheritische Gift wirkt nicht vom Darmcanal aus. G. prüfte nun, ob die löslichen Fermente, Maltin, Invertin, Emulsin, Pepsin, Trypsin dasselbe zu zerstören vermögen. 3 Wochen alte

Culturen des Diphtherie-Bacillus wurden durch Porzellan filtrirt und das Filtrat bei 35° unter Zusatz von Thymol digerirt. Nur die beiden zuletzt genannten Fermente beeinflussten die Giftigkeit der Flüssigkeit. Pepsin hob binnen 24 Stunden die specifische Wirkung des Diphtheriegiftes bei Meerschweinchen auf; Injectionen der damit behandelten Flüssigkeit riefen indessen eine chronische tödtliche Kachexie hervor; dieselbe gleicht dem Zustand, welchen das Diphtheriegift nach der Erhitzung auf 60° hervorbringt. (Bei der Digestion mit Pepsin wurden geringe Mengen Salzsäure hinzugefügt, welche an sich das diphtheritische Gift nicht beeinflussen.) Trypsin wirkt wie Pepsin, nur schneller. G. schliesst aus diesen Verhältnissen, in Uebereinstimmung mit den von Brieger und Fränkel angegebenen Reactionen, dass das Diphtheriegift ein Nucleoalbumin sei, welches durch die Verdauungssäfte in Albumin und ein toxisches Nucleïn gespalten werde. Herter.

*L. Viron, ein toxisches Albuminoid aus Wasserblasen im thierischen Körper. L'union pharm. 1892, Nr. 4; chem. Centralbl. 1892, I, 998. Die Flüssigkeit aus einer pathologischen Wasserblase eines Hammels gab weder beim Kochen noch mit Trichloressigsäure eine Fällung, aber eine Reaction mit Millon's Reagens. Durch Ammonsulfat wurde eine braune Substanz gefällt, die in heissem Wasser löslich und durch 95%igen Alcohol fällbar war. Durch mehrmalige Fällung wurde die Substanz weiss erhalten; sie gab dann mit Ferrocyankalium und Essigsäure eine Fällung und zeigte die Biuretreaction. Die Substanz erwiess sich als ungemein giftig. Durch die Anwesenheit dieses Toxalbumins kann man sich die Vergiftungen erklären, welche beim Platzen solcher Wasserblasen im Organismus eintreten.

*F. Hüppe, über Giftbildung durch Bacterien und über giftige Bacterien. Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 17. Verf. zeigt gegenüber R. Pfeiffer, dass die Wirkung abgetödteter Choleraculturen auf Meerschweinchen (Tod unter absinkender Temperatur) nichts Specifisches darbiete, da ähnliche Wirkungen auch durch abgetödtete Culturen anderer, nicht virulenter Bacterienarten, ferner durch proteolytische Enzyme, wie Papaïn und Pankreatin, endlich auch durch anderes „actives Eiweiss", z. B. Hundeserum u. s. w., hervorgerufen werden können. Die specifische Intoxication sei dem gegenüber dadurch charakterisirt, dass die virulenten Mikroben ungleich heftiger wirken als die weniger oder nicht virulenten; während die Körper der ersteren Kategorie, zu denen die immunisirenden Substanzen gehören, von virulenten und nicht virulenten Mikroben von Parasiten und Saprophyten gleichmässig gebildet werden und, im Gegensatze zu der beeinflussbaren Virulenz, unveränderlich sind.
Buchner.

*F. Hüppe, über die Aetiologie und Toxicologie der Cholera. Deutsche medic. Wochenschr. 1891, Nr. 53. Verf. gelang es, mit Scholl, die normalen Existenzbedingungen der Choleraerreger im Darm in Bezug auf Luftgehalt (Anaërobiose) und Nährmaterial durch Cultivirung in rohen Eiern nachzuahmen und darzuthun, dass unter diesen Verhältnissen eine wenig tiefgreifende Zersetzung stattfindet, wobei charakteristische Gifte entstehen, die zur Gruppe der Eiweisskörper gehören. Dasselbe Gift entsteht auf dem gleichen Nährboden auch bei Aërobiose, wird aber durch Oxydation weiter zersetzt. Die grössten Mengen von Gift erhält man desshalb nur bei Anaërobiose und zwar nur bei Ernährung mit genuinem Eiweiss. Buchner.

*H. Scholl, Untersuchungen über giftige Eiweisskörper bei Cholera asiatica und einigen Fäulnissprocessen. Arch. f. Hyg. **15**, 172—215. Gibt den genaueren Bericht über die vorerwähnten, mit Hüppe ausgeführten Untersuchungen. Die giftige Substanz zeigte die Reactionen der Peptone („Cholera-Toxopepton").

*N. Gamaleïa, Experimentaluntersuchungen über das Choleragift. Arch. de médec. experim. 1892, **4**, 173; Centralbl. f. d. medic. Wissensch. 1892, pag. 679.

*Jobert, über die Resistenz des Virus der Rabies gegen die Wirkung anhaltender Kälte. Compt. rend. **118**, 277—278.

*M. Gruber und E. Wiener, Cholera-Studien. I. Ueber die intraperitoneale Cholerainfection der Meerschweinchen. Arch. f. Hyg. **15**, 241—313.

*M. Gruber, weitere Mittheilungen über vermeintliche und wirkliche Choleragifte. Wiener klin. Wochenschr. 1892, Nr. 48 und 49. G. hat die vorerwähnten Versuche von Hüppe-Scholl über Darstellung des Choleragiftes aus cholerainficirten Eiern nachgemacht und zeigt, dass ein Theil der beobachteten Giftwirkungen auf den bei Präparation der Eier sich abspaltenden Schwefelwasserstoff und ferner auf den im Alcoholniederschlag restirenden Alcohol zu beziehen ist. Vermeidet man diese Fehler, so erhält man aus Cholera-Eiculturen immerhin eiweissartige Gifte, welche als specifische Producte der Choleravibrionen anzusehen sind, doch sind die von ihnen ausgelösten Krankheitserscheinungen andere, als sie von Scholl beschrieben wurden. Die Wirkung beginnt erst nach $^1/_2$—1 Stunde (nicht sofort wie bei Scholl) und der Tod erfolgt unter absinkender Temperatur. Buchner.

*E. Guinochet, Beitrag zum Studium des Toxin des Diphtherie-Bacillus. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 480—482. Compt. rend. **114**, 1296—1298. D'Espine und Marignac beobachteten, dass Löffler's Diphtherie-Bacillus in Urin gezüchtet werden kann. Der Urin nimmt giftige Eigenschaften an, doch scheint dieser Urin

nach der Filtration schwächer zu wirken als die zur Cultur verwendete Bouillon. In dem giftigen Urin liess sich kein Albuminstoff nachweisen, was für die Frage nach der chemischen Natur des Diphtheriegiftes von Bedeutung ist. Herter.

*Arnaud und Charrin, Secretionen der Mikroben. Ihre Bildung. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 495–499. Verff. erinnern gelegentlich der Mittheilung Guinochet's (siehe oben) an ihre früheren Untersuchungen [J. Th. **21**, 478], welche mit künstlichen Nährlösungen angestellt, besser als Versuche mit complexen natürlichen Flüssigkeiten wie Urin zur Entscheidung der von G. angeregten Fragen dienen können. Herter.

*N. Wyrschikowsky, über die Wirkung der Verdauung auf das Virus der Tollwuth. Arch. f. Veterinärwissensch. 1891 (russisch). Ref. Centralbl. f. allgem. Path. 1892, Nr. 11. Das Virus der Tollwuth wird durch künstliche Verdauung zerstört.

*A. Calmette, Étude expérimentale du venin de Naja tripudians ou cobra capel. Ann. de l'inst. Pasteur 1892, 3. Das Gift der Cobra capella (Brillenschlange) zeigt im Glycerinextract grosse Haltbarkeit, verträgt 1stündige Erhitzung auf 90°. Dasselbe wirkt sehr heftig auf alle Thierspecies mit Ausnahme der Cobra selbst und einer anderen Schlangenart. Das Gift ist löslich in Wasser und verdünntem Alcohol, wird gefällt durch abs. Alcohol, Aether, Ammoniak, Tannin, Jod, ferner durch Platinchlorid und Goldchlorid. Letzterer Niederschlag allein ist in Wasser unlöslich und gleichzeitig ganz ungiftig, wesshalb Verf. das Goldchlorid als Heilmittel empfiehlt (subcutan). Bei Thieren wurden günstige Resultate erzielt.

Buchner.

429. L. Brieger und A. Wassermann, Beobachtungen über das Auftreten von Toxalbuminen beim Menschen.

*Br. Kallmeyer, zur Frage über den Nachweis von Toxin im Blute bei an Wundtetanus erkrankten Menschen. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 4.

*Cl. Fermi und F. Celli, Beitrag zur Kenntniss des Tetanusgiftes. Centralbl. f. Bact. **12**, Nr. 18, pag. 617—619. (Vorläufige Mittheilung.)

*K. Alt, Toxalbumine in dem Erbrochenen von Cholerakranken. Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 42. Durch Filtriren und Fällen mit Alcohol wurden aus dem Erbrochenen Eiweisskörper gewonnen, deren wässerige Lösung Ratten und Meerschweinchen subcutan in 4–24 Stunden unter Krämpfen und absinkender Temperatur tödtete. Zu seinen Versuchen war Verf. dadurch veranlasst, dass Schlangengift und auch Morphium bei Vergiftungen durch den Magen ausgeschieden zu werden pflegt. Buchner.

430. Vict. C. Vaughan, über einige neue Bacteriengifte; ihre Beziehung zum krankhaften Zustande und die Aenderung in unseren Anschauungen, zu welchen wir durch eine Betrachtung ihrer Wirkung geführt werden.

*Hugounenq und Eraud, über ein durch den Mikroben des blennorhagischen Eiters secernirtes Toxalbumin. Compt. rend. 118, 145—147. Aus Eiter von frischer Blennorhagie von Agar auf peptonhaltige Bouillon geimpft, entwickelte sich ein Mikrococcus mit den Eigenschaften des Neisser'schen. Durch Fällung mit 3 Volum Alcohol gab die filtrirte Bouillon einen Niederschlag, der durch nochmalige Fällung gereinigt die Eigenschaften eines leicht löslichen Albuminstoffes zeigte. Derselbe gerann nicht in der Hitze, wurde nicht gefällt durch Salpetersäure oder Magnesiumsulfat, wohl aber langsam durch Essigsäure und Ferrocyankalium. Fermentwirkungen zeigte derselbe nicht; er faulte leicht mit eigenthümlichem Geruch. Der Körper enthielt 11,45 % Stickstoff, ferner Phosphor, aber keinen Schwefel. Derselbe war unwirksam auf den Schleimhäuten der Urethra und des Auges, dagegen rief er eine heftige Orchitis hervor. Aus Culturen in Lösungen von Asparagin und Fleischsalzen lässt sich das Toxalbumin nicht erhalten.

Herter.

Bacterienproteïne.

431. Fr. Roemer, Darstellung und Wirkung proteïnhaltiger Bacterienextracte.

432. H. Buchner; Tuberculinreaction durch Proteïne nicht specifischer Bacterien.

433. Fr. Roemer, die chemische Reizbarkeit thierischer Zellen.

434. G. Klemperer, die Beziehungen verschiedener Bacteriengifte zur Immunisirung und Heilung.

435. H. Buchner, die neuen Gesichtspunkte in der Immunitätsfrage.

*A. Rodet und J. Courmont, über das gleichzeitige Vorkommen einer durch Alcohol fällbaren vaccinirenden und einer in Alcohol löslichen prädisponirenden Substanz in den Culturen von Staphylococcus pyogenes. Compt. rend. 118, 432—434.

*A. Charrin, die löslichen Substanzen des Bacillus pyocyaneus erregen Fieber. Compt. rend. 118, 559—560.

*A. Rodet und J. Courmont, über die Giftwirkung der löslichen Producte des Staphylococcus pyogenes. Compt. rend. soc. biolog. 44, 46—49.

436. M. Prudden und E. Hodenpyl, Studies on the action of dead bacteria in the living body.

*M. Prudden, a study of experimental Pneumonitis in the rabbit, induced by the intratracheal injection of dead tubercle bacilli. The New York Med. Journ., Decemb. 5. 1891.

*W. Vissmann, Wirkung todter Tuberkelbacillen und des Tuberculins auf den thierischen Organismus. Virchow's Arch. 129, 163. Bestätigt in allen wesentlichen Punkten die Angaben von Prudden und Hodenpyl (s. o.). Die Behandlung der geimpften Thiere mit Tuberculin änderte nichts an den Erscheinungen.

*N. Yamagiwa, über die Wirkung des Tuberculins auf die Impftuberculose. Virchow's Arch. 129, 337—380.

437. E. Pfuhl, Beitrag zur Behandlung tuberculöser Meerschweinchen mit Tuberculinum Kochii.

*H. Buchner, Tuberculin als Heilmittel bei Thieren. Münchener med. Wochenschr. 1891, Nr. 50. Berichtet über gemeinsam mit Roeder ausgeführte Behandlungsversuche an tuberculösen Meerschweinchen mit negativem Erfolg.

*W. Dönitz, über die Wirkung des Tuberculins auf die experimentelle Augentuberculose des Kaninchens. (Aus dem Institut für Infectionskrankheiten.) Deutsche med. Wochenschr. 1891, Nr. 47. Berichtet über günstige Heilerfolge mit Tuberculin gegenüber der experimentellen Augentuberculose der Kaninchen, wenn das Tuberculin in steigender, überhaupt grosser Dosis gegeben und andauernd eine nicht zu geringe Reaction unterhalten wird. (Zu berücksichtigen ist für die Beurtheilung allerdings die überhaupt geringere Empfänglichkeit der Kaninchen für Tuberculose. Ref.) Buchner.

438. S. Kitasato, über die Tuberculinbehandlung tuberculöser Meerschweinchen.

*E. Czaplewski und F. Roloff, Beiträge zur Kenntniss der Tuberculinwirkung bei der experimentellen Tuberculose der Kaninchen und Meerschweinchen. (Aus dem pathol. Institut zu Tübingen.) Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 29. Berichten, im Gegensatze zu Pfuhl und Dönitz (s. o.), über durchaus negative Behandlungsresultate.

*M. Kaposi, über die Behandlung von Lupus und anderen Hautkrankheiten mittelst Koch'scher Lymphe („Tuberculin"). Wien 1891.

*Röckl, Schütz, Lydtin, Ergebnisse der Versuche mit Tuberculin an Rindvieh. Arb. a. d. Kais. Ges.-A. 8, H. 1. Als ausreichende und zweckmässigste Dosis erwiesen sich 0,5 Grm. Tuberculin. Den sichersten Rückschluss auf das Vorhandensein von Tuberculose gestattet die Reaction, wenn die Steigerung der Körpertemperatur mindestens 1° beträgt und über 40° hinausgeht.

Buchner.

*E. Nocard, Emploi de la tuberculine comme moyen de diagnostic de la tuberculose bovine. Ann. d'hyg. publ. **26**, Nr. 5. Das Tuberculin erwies sich als ein zwar nicht absolut sicheres, aber doch ungemein werthvolles Hülfsmittel für die Diagnose.

*Straus und Gamaleïa, Beitrag zum Studium des tuberculösen Giftes. Arch. de médec. expérim. et d'anat. path. 1891, III, Nr. 6, pag. 705; Centralbl. f. d. medic. Wochenschr. 1892, pag. 486.

*Dieckerhoff und Lothes, Beiträge zur Beurtheilung des Malleïns. Berliner thierärztl. Wochenschr. **7**, Nr. 48—51. Das Malleïn erwies sich als ein gutes Mittel zur Diagnose der Rotzkrankheit der Pferde. Die Wirkung des Malleïns ist eine specifisch entzündliche auf die rotzigen Erkrankungsherde, analog der Wirkung des Tuberculins auf die tuberculösen Herde. Buchner.

*A. Babes, Notiz über eine aus Rotzculturen isolirte Substanz. Arch. de méd. expérim. et d'anat. pathol. **4**, 430—437; chem. Centralbl. 1892, II, 794. Die vom Verf. Morvin genannte Substanz hat andere Wirkungen wie das Malleïn von Hellmann und Preusse. Zur Darstellung wird das Filtrat der Bouillonculturen nach dem Ansäuern auf 78° erhitzt, nach Abfiltriren des Albumins mit Ammonium- oder Magnesiumsulfat gesättigt und der Niederschlag dialysirt. Die Flüssigkeit wird durch ein Chamberland'sches Filter gesaugt, bei 40° im Vacuum eingeengt, der Rest in Alcohol gegossen und die Fällung in glycerinhaltigem Wasser gelöst. Die Substanz hat thermische und toxische Eigenschaften wie das Tuberculin. Andreasch.

439. K. Kresling, über die Bereitung des Malleïns und seine Bestandtheile.

*V. C. Vaughan und F. G. Novi, Ptomaïne, Leukomaïne und Bacterienproteïne. Philadelphia 1891, Lea Brothers und Comp. (Englisch), 391 pag.

Alexine.

*G. Nuttall, Experimente über die bacterienfeindlichen Einflüsse des thierischen Körpers. Zeitschr. f. Hyg. **4**, 353.

*F. Nissen, zur Kenntniss der bacterienfeindlichen Eigenschaften des Blutes. Ibidem **6**, 487.

440. H. Buchner, Untersuchungen über die bacterienfeindlichen Wirkungen des Blutes und Blutserums.

*H. Buchner, über Immunität, deren natürliches Vorkommen und künstliche Erzeugung. Bericht für den VII. internationalen Congress für Hygiene. Münchener med. Wochenschr. 1891, Nr. 32 u. 33.

*H. Buchner, zur Nomenclatur der schützenden Eiweisskörper. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. 1892, 699.

441. L. Daremberg, sur le pouvoir globulicide du serum sanguin.
442. H. Buchner, die keimtödtende, die globulicide und die antitoxische Wirkung des Blutserums.
443. H. Buchner, über die Schutzstoffe des Serums.

*J. de Christmas, Étude sur les substances microbicides du sérum et des organes d'animaux à sang chaud. Ann. de l'inst. Pasteur 1891, Nr. 8.

444. H. Bitter, über die bacterienfeindlichen Stoffe thierischer Organe.

*H. Kionka, Versuche über die bacterientödtende Wirkung des Blutes. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. **12**, 321—329. Hat die Angaben von de Christmas (s. o.) nachgeprüft, welcher die bacterienfeindliche Wirkung des Blutes theils durch Concentrationsdifferenzen, theils durch den Einfluss der Kohlensäure erklären will, dieselben indess in keiner Hinsicht bestätigt gefunden. Ebenso widerlegt Verf. durch Versuche die Behauptung von Hafkine, wonach Typhusbacillen, die unmittelbar dem Kranken entnommen sind, durch die verschiedenen Körpersäfte keine Abtödtung erfahren sollen. Buchner.

445. A. v. Székely und A. Szana, experimentelle Untersuchungen über die Veränderungen der sogenannten microbiciden Kraft des Blutes während und nach der Infection des Organismus.

*E. H. Hankin, über das Alexin der Ratte. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. **11**, Nr. 23.

*E. H. Hankin, Report on the bactericidal action of alexins. Brit. med. Journ. 1892, 1. Oct., Nr. 1657.

*R. Emmerich, J. Tsuboi, J. Steinmetz und O. Löw, ist die bacterientödtende Eigenschaft des Blutserums eine Lebensäusserung oder ein rein chemischer Vorgang? Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. **12**, 364 u. ff.

*H. Buchner, über die bacterientödtende Wirkung des Blutserums. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. **12**, 855.

*E. Metschnikoff, l'immunité dans les maladies infectieuses. La sem. méd. 1892, 469.

*C. A. Pekelharing, la propriété bactéricide du sang. La sem. méd. 1892, 503. Erinnert gegenüber dem vorstehenden Aufsatz von Metschnikoff daran, dass er schon vor zwei Jahren die Tödtung der Sporen des Anthraxbacillus durch Kaninchenblut bewiesen habe, wesshalb die Wirkung keinesfalls auf blossen Concentrationsdifferenzen beruhen könne.

446. E. H. Hankin, über den Ursprung und das Vorkommen von Alexinen im Organismus.

Antitoxine, Immunisirung, Heilung.

*Behring, über Desinfection am lebenden Organismus. Deutsche med. Wochenschr 1891, Nr. 52

447. Behring und Frank, experimentelle Beiträge zur Lehre von der Bekämpfung der Infectionskrankheiten. Ueber einige Eigenschaften des Tetanusheilserums.

*Behring, die Blutserumtherapie bei Diphtherie und Tetanus. „Einleitung." Zeitschr. f. Hyg. **12**, 1—9.

448. Behring, über Immunisirung und Heilung von Versuchsthieren beim Tetanus.

449. Behring und Wernicke, über Immunisirung und Heilung von Versuchsthieren bei der Diphtherie.

450. Behring, die practischen Ziele der Blutserumtherapie und die Immunisirungsmethoden zum Zweck der Gewinnung von Heilserum.

451. Behring, Blutserumtherapie II. Das Tetanusheilserum und seine Anwendung auf tetanuskranke Menschen.

452. L. Brieger, S. Kitasato und A. Wassermann, über Immunität und Giftfestigung.

453. A. Wassermann, über Immunität und Giftfestigung.

454. L. Brieger und A. Wassermann, über künstliche Schutzimpfung von Thieren gegen Cholera asiatica.

455. P. Ehrlich, über Immunität durch Vererbung und Säugung.

456. L. Brieger und P. Ehrlich, über die Uebertragung von Immunität durch Milch.

*G. Tizzoni und G. Cattani, über die erbliche Ueberlieferung der Immunität gegen Tetanus. Vorläufige Mittheilung. Deutsche med. Wochenschr. 1892, Nr. 18. Die Nachkommen eines gegen Tetanus immunisirten Kaninchen- und Rattenpaares erwiesen sich gegen kleine Dosen von Tetanusgift theilweise oder völlig immun. während andere Thiere vom gleichen Alter, jedoch von nicht immunisirten Eltern abstammend, der nämlichen Impfung erlagen. Die Verff. schliessen daher auf eine gewisse Vererbungsfähigkeit der Tetanus-Immunität. Buchner.

457. G. Klemperer, Untersuchungen über künstlichen Impfschutz gegen Choleraintoxication.

458. G. und F. Klemperer, über die Heilung von Infectionskrankheiten durch nachträgliche Immunisirung.

459. G. Klemperer, klinischer Bericht über 20 Fälle specifisch behandelter Pneumonie.

460. G. Klemperer, Untersuchungen über Schutzimpfung des Menschen gegen asiatische Cholera.

461. G. Klemperer, weitere Untersuchungen über Schutzimpfung des Menschen gegen asiatische Cholera.
462. A. Lazarus, über die antitoxische Wirkung des Blutserums Choleragеheilter.
463. R. Stern, über Immunität gegen Abdominaltyphus.

*H. Bitter, über Festigung von Versuchsthieren gegen die Toxine der Typhusbacillen. Zeitschr. f. Hyg. **12**, 298–304. Durch vorsichtig gesteigerte intravenöse Injection von keimfrei filtrirter, auf $^1/_{10}$ eingeengter Typhus-Bouilloncultur gelang es, Kaninchen allmählich giftfest zu machen. Das Serum der so behandelten Thiere schützte andere Kaninchen gegen die Einführung tödtlicher Dosen von giftiger Typhusbouillon.

*Schütz, Versuche zur Immunisirung von Pferden und Schafen gegen Tetanus. Zeitschr. f. Hyg. **12**, 58—81.

*G. Tizzoni und G. Cattani, fernere Untersuchungen über das Tetanus-Antitoxin. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. 1891, **10**, Nr. 23. Aus Serum tetanusimmuner Thiere wurden durch Magnesiumsulfat die Globuline (nach Hammarsten) ausgefällt und es konnte gezeigt werden, dass diesen allein, dagegen nicht dem übrigen Rest des Serums antitoxische Eigenschaften zukommen.

*G. Tizzoni und G. Cattani, über die Wichtigkeit der Milz bei der experimentellen Immunisirung des Kaninchens gegen den Tetanus. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. 1892, **11**, 352. Bei entmilzten Kaninchen konnte eine Immunisirung nicht erzielt werden, während gleich schwere, nicht entmilzte Controlkaninchen unter gleichen Bedingungen Immunität gegen Tetanus gewannen. Die Verff. schreiben desshalb der Milz eine specifische Rolle für die Erzeugung der Immunität zu, die durch Knochenmark und Lymphdrüsen nicht vicariirend übernommen werden könne.

*A. Kanthack, ist die Milz von Wichtigkeit bei der experimentellen Immunisirung des Kaninchens gegen den Bacillus pyocyaneus? Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. 1892. **12**, 227—229. Im Gegensatz zu den vorstehenden Resultaten von Tizzoni und Cattani bei Tetanus findet Verf die Entmilzung ohne Einfluss auf den Vorgang der Immunisirung gegen B. pyocyaneus beim Kaninchen, ebensowenig auf die bereits erworbene Immunität.

*G. Tizzoni und E. Centanni, über das Vorhandensein eines gegen Tuberculose immunisirenden Princips im Blute von Thieren, welche nach der Methode von Koch behandelt worden sind. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. 1892, **11**, 82.

*G. Casali, siebenter mit dem Antitoxin von Tizzoni-Cattani behandelter Fall von Tetanus traumaticus. Heilung. Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. 1892, **12**, 56—60.

464. L. Vaillard, sur quelques points concernant l'immunité contre le tétanos.

*L. Vaillard, de l'action des humeurs d'un animal, immunisé contre le tétanos, sur le virus de cette maladie. Ann. de l'inst. Pasteur 1892, Nr. 10. Tetanussporen, welche durch 1stündiges Erhitzen auf 80° alles anhaftenden Toxins beraubt sind, können in Serum tetanusimmuner Thiere im Reagensglas zur Auskeimung gelangen und hochvirulente Culturen liefern. Auch im Körper des immunen Thieres können analog Tetanussporen, sofern sie nur vor der Aufnahme durch Phagocyten geschützt sind, zur Auskeimung gelangen und bei Uebertragung auf andere nicht immune Thiere dann Tetanus erzeugen.

*E. A. v. Schweinitz, die Hervorbringung von Immunität mit den während des Wachsthums des Schweine-Cholerabacillus gebildeten chemischen Substanzen. Med. news, 4. Oct. 1890, pag. 11. Durch subcutane Injection des in Culturen des Schweine-Cholerabacillus hauptsächlich gebildeten Ptomaïn [J. Th. **20**, 445], welches Verf. als Sucholotoxin bezeichnet, gelang es, Meerschweinchen immun gegen die Krankheit zu machen. Ebenso wirkte das Sucholo-Albumin, welches sich in den Culturen bildet und ein neuer von Verf. dargestellter Körper. In grossen Dosen wirken die Sucholotoxine letal. Herter.

*E. A. v. Schweinitz, die Enzyme oder löslichen Fermente des Schweine-Cholera-Keims. Med. news, 1. Oct. 1892, pag. 4. Nach Fermi [J. Th. **20**, 451) lässt sich die Bildung von löslichen Fermenten bei den Mikroorganismen nachweisen, welche in Kohlehydrat enthaltenden Medien Gasentwickelung hervorrufen Dass der Schweine-Cholerabacillus unter diesen Umständen Gase producirt, hat Smith nachgewiesen; nach Verf. bestehen dieselben zu ca. einem Viertel aus Wasserstoff, zu drei Viertel aus Kohlensäure; daneben bildet sich Essigsäure und Bernsteinsäure. Lösliche Fermente werden von dem Bacillus producirt, besonders wenn derselbe in sterilisirter Milch gezüchtet wird. Nach ca. 3 Wochen kann man die Keime abfiltriren oder tödten (durch Erwärmen auf 54° während einiger Stunden oder durch Zusatz gesättigter Thymollösung). In der so sterilisirten Culturflüssigkeit gibt Alcohol einen Niederschlag, der neben Albumose und Pepton die löslichen Fermente enthält. Durch Aufnehmen in Wasser, Fällung mit basischem Calciumphosphat, Wiederauflösen in Wasser und Fällen mit Alcohol zu wiederholten Malen wird ein weisses Pulver erhalten, welches Trypsin und Diastase enthält; es verflüssigt Gelatine, löst Fibrin und Albumin auf und saccharificirt Stärke. Die Trennung beider Fermente beruht darauf, dass nur das letztere in Glycerin

löslich ist. Das Trypsin, welches in geringerer Menge zugegen ist, kann auch durch gesättigte Salzlösung niedergeschlagen werden. Aus Culturen in Fermi's Flüssigkeit (Ammoniumphosphat 1%, saures Kaliumphosphat 0,1%, Magnesiumsulfat 0,02%, Glycerin 4—5%) wurde keine Diastase, sondern nur etwas Trypsin erhalten. Beide Fermente werden beim Erhitzen über 55° zerstört; sie enthalten Stickstoff, geben aber keine Eiweissreactionen. Die Fermente besitzen starke physiologische Wirkung; Meerschweinchen von ca. ein Pfund Gewicht werden durch 0,05 Grm. derselben getödtet, kleinere Gaben (0,04 Grm.) bewirken Immunität gegen die Schweine-Cholera. Vielleicht hängt die immunisirende Wirkung des Blutserums von dem Gehalt an Fermenten ab. Herter.

*E. A. v. Schweinitz, die Erzeugung von Immunität gegen Schweine-Cholera bei Meerschweinchen vermittelst des Blutserums immunisirter Thiere. Med. news, 24. Sept. 1892. pag. 7.

*N. Ketscher, über die durch die Milch übertragene Immunität gegen die Cholera. Compt. rend. **115**, 690—692.

*N. Gamaleïa, de l'immunité contre le choléra conférée par le lait des chèvres vaccinées. Sem. méd. 1892, Nr. 54.

*Th. Weyl, zur Theorie der Immunität gegen Milzbrand. Zeitschr. f. Hyg. **11**, 381—392. W. brachte bei verschiedenen milzbrand-immunen Thiere in eine angelegte Hauttasche Fäden mit angetrockneten Milzbrandsporen und fand, dass letztere nach sechstägigem Verweilen im Körper einer Taube, nach viertägigem Verweilen im Körper eines Huhnes, nach neunzigtägigem Verweilen im Körper eines künstlich immunisirten Kaninchens ihre Virulenz für Mäuse, sowie die Wachsthumsfähigkeit auf Agar und Bouillon eingebüsst hatten.

465. R. Emmerich und Jiro Tsuboi, die Natur der Schutz- und Heilsubstanz des Blutes.

*E. Zimmer, Untersuchungen über das Zustandekommen der Diphtherie-Immunität bei Thieren. Deutsche med. Wochenschr. 1892, Nr. 16.

*A. Serafini ed E. Erriquez, sull' azione del sangue di animali immuni inoculato ad animali suscettibili pel carbonchio. Annali dell' Istituto d'Igiene sperimentale d. R. Univers. di Roma. Vol. I. Fasc. II.

*E. Metschnikoff et E. Roux, sur la propriété bactéricide du sang de rat. Ann. de l'inst. Pasteur 1891, Nr. 8, pag. 479.

*Petermann, sur la substance bactéricide du sang décrite par le professeur Ogata. Ibidem, pag. 506.

*Roudenko, Influence du sang de grenouille sur la résistance des souris contre le charbon. Ibidem, pag. 515.

*E. Enderlen, Versuche über die Wirkung von sterilem Hundeserum auf Milzbrandbacillen. Münchener med. Wochenschr. 1891, Nr. 18. Sämmtliche 5 vorstehende Arbeiten beziehen sich auf die in den Berichten der Kais. Japan. Universität Tokio 1890 von Ogata und Jasuhara publicirten Versuche „über die Einflüsse einiger Thierblutarten auf Milzbrandbacillen", deren Angaben von den vorstehenden Autoren nicht bestätigt werden konnten.

*Charrin und Roger, Abschwächung der Virus im Blut der vaccinirten Thiere. Compt. rend. soc. biolog. **44**, 620—623.

*Arloing, über das Vorkommen und die Natur der phylacogenen Substanz in den gewöhnlichen flüssigen Culturen von Bacillus anthracis. Compt. rend. **114**, 1521—1523. Nach A. gehört die immunisirende Substanz zu den in Alcohol löslichen.

Herter.

*J. Massart, le chimiotoxisme des leucocytes et l'immunité. Ann. de l'inst. Pasteur 1892, Nr. 5.

*E. Metschnikoff, l'immunité des cobayes contre le vibrio Metschnikovii. Ann. de l'inst. Pasteur 1891, Nr. 8, pag. 465.

*Petermann, Recherches sur l'immunité contre le charbon au moyen des albumoses extraites des cultures. Ibidem, 1892, Nr. 1. Konnte Angaben Hankin's über aus Milzbrandculturen oder thierischen Organen zu gewinnende, gegen Milzbrand immunisirende Albumosen nicht bestätigen.

*Perroncito, schützt die durch Milzbrandimpfung erlangte Immunität vor Tuberculose? Centralbl. f. Bact. u. Parasitenk. **11**, Nr. 14. P. will einen günstigen immunisirenden und heilenden Einfluss der Milzbrandschutzimpfung gegenüber der Tuberculose (Perlsucht) der Kühe wahrgenommen haben. Bei Kaninchen gelang es P. nicht, das gleiche zu bestätigen.

*Glogowski, über die Dauer des Schutzes der ersten Impfung. Zeitschr. f. Medicinalbeamte 1892, Nr. 8.

*Glogowski, weitere Beiträge zur Frage der Schutzdauer der ersten Impfung. Ibidem, Nr. 12. Aus den von Verf. zahlreich und mit positivem Erfolg ausgeführten Revaccinationen, 6—10 Jahre nach der ersten Impfung, ergibt sich, dass nicht im 12. Jahre, wie das Reichsimpfgesetz annimmt, sondern bereits vom 6. Jahre nach der ersten Vaccination ab der Impfschutz erloschen und die Empfänglichkeit für Blattern wieder vorhanden sei.

*J. Héricourt et Ch. Richet, la vaccination tuberculeuse sur le chien. Compt. rend. 1892, 14 u. 23. Intravenöse Injection von Bacillen der Geflügeltuberculose vermag nach den sehr

bemerkenswerthen Resultaten der Verff., namentlich bei mehrmaliger Wiederholung, bei Hunden schützend zu wirken gegenüber späterer intravenöser Einführung von Bacillen der menschlichen Tuberculose. 21 Controlthiere erlagen, während die schutzgeimpften am Leben blieben. Bei Meerschweinchen und Kaninchen gelang es bisher nicht, das gleiche zu erweisen.

*E. Klein, ein weiterer Beitrag zur Immunitätsfrage. Centralbl. für Bact. u. Parasitenk. **11**, Nr. 19. Die Versuchsergebnisse sprechen dafür, dass die Vernichtung von Milzbrandbacillen und -Sporen, sowie anderen für den Frosch nicht pathogenen Bacterien nicht an der Impfstelle im Dorsallymphsack durch Phagocyten, sondern in den Körpersäften und durch Wirkung der letzteren erfolgt.

*E. Klein und C. F. Coxwell, ein Beitrag zur Immunitätsfrage. Ibidem, Nr. 15. Nach den Versuchen geht bei Fröschen und Ratten, die von Natur gegen Milzbrand immun sind, durch die Narkose mit einer Mischung von gleichen Theilen Chloroform und Aether die Immunität verloren.

*Lorenz, Immunisirungsversuche gegen Schweinerothlauf. Thiermedicin. Rundschau **6**, Nr. 13 u. 14.

*A. Kanthack, Immunity, Phagocytosis and Chemotaxis. Brit. med. Journ. 1892, Nr. 1662.

*Pott, über Schutzimpfung und Bacteriotherapie. Therap. Monatsh. **6**, 1—4 und 70—74.

*A. Gottstein, die neueren Untersuchungen über die specifische Heilmethode der Infectionskrankheiten durch Heilserum und Antitoxine. Therap. Monatsh. **6**, 279—282 und 344—351.

*Peter Albertoni, die Therapie des Tetanus. Therap. Monatsh. **6**, 437—438.

---

429. **L. Brieger und A. Wassermann: Beobachtungen über das Auftreten von Toxalbuminen beim Menschen.**[1]) Nissen hat zuerst im circulirenden Blute des lebenden tetanischen Menschen einen Tetanus erregenden Stoff gefunden; ebenso konnte Kitasato im Herzblute eines an Tetanus Verstorbenen die Gegenwart des Tetanusgiftes constatiren. Verff. theilen einige weitere Fälle mit. Die Organe eines Typhuskranken wurden mit einer Lösung von 40 Grm. Glycerin und 60 CC. physiol. Kochsalzlösung ausgezogen, keimfrei filtrirt und das Filtrat mit Alcohol gefällt. Der Nieder-

---

[1]) Charité-Annalen; durch Chem. Centralbl. 1892, II, 927.

schlag, wieder in Wasser gelöst und mit 70 $^0/_0$ igem Alcohol gefällt, gab schliesslich die bekannten Eiweissreactionen. 0,1 Grm. in 1 CC. Wasser gelöst, tödtete Meerschweinchen bei intraperitonealer Injection in 3 Tagen. 5 CC. keimfreies Blutserum einer Typhusleiche tödteten ein Meerschweinchen schon nach 12 Stunden; aus dem Serum und dem Milzextracte konnte in der beschriebenen Weise eine Substanz gewonnen werden, die in einer Menge von 0,03 Grm. Mäuse und in einer solchen von 0,1 Grm. Meerschweichen nach 24—28 Stunden tödtete. In diesem Typhusfalle konnte man beobachten, dass der Organismus ungemein stark vom Typhusgifte überschwemmt war, während die typhöse Infection eigentlich nur local war. — Das Blutserum eines an Diphtherie gestorbenen Knaben enthielt Diphtherietoxalbumine. Die localen Erscheinungen hatten sich in diesem Falle bereits zurückgebildet; daraus wird es verständlich, dass selbst im Reconvalescenzstadium der Diphtherie noch schwere Allgemeinstörungen und selbst plötzlicher Tod eintreten können. — Durch die beträchtliche Anhäufung von Toxalbuminen kann eine Nierenreizung zu Stande gebracht werden, wodurch dann die Gifte durch den Harn abgeschieden werden, was durch den Nachweis von Toxalbuminen im Harn eines Erysipelkranken constatirt werden konnte.

Andreasch.

430. **Victor C. Vaughan: Ueber einige neue Bacteriengifte; ihre Beziehung zum krankhaften Zustande und die Aenderung in unseren Anschauungen, zu welchen wir durch eine Betrachtung ihrer Wirkung geführt werden.**[1]) Verf. hat schon in einem im Mai 1888 in der Section für Kinderkrankheiten der New-York Academy of Medicine gehaltenen Vortrage[2]) seine Meinung dahin ausgesprochen, dass die Ursache der Cholera aestiva (summer diarrhoea of infancy) nicht in der Gegenwart von specifisch pathogenen, sondern von Fäulniss-Mikroorganismen zu suchen sei, welch' letztere die Krankheit und eventuell den Tod herbeiführen, indem sie giftige Substanzen im Darme ausbilden. Da Booker[3]) mit grösster Sorg-

[1]) The Medical News, Philadelphia. 16. August 1890. — [2]) Transactions of the Paediatric Society 1888 und Medical News, 9. June 1888. — [3]) Transactions IX. Int. Med. Congr. vol. III und Trans. Amer. Pædiatric Soc. 1889.

falt 33 Arten von Bacterien aus dem Darminhalt von an der Cholera aestiva erkrankten Kindern isolirt hat, hat sich Verf. die Frage gestellt, ob nicht auf chemischem Wege der Nachweis geliefert werden könnte, dass eine oder mehrere dieser Bacterienarten in ursächlichem Zusammenhang mit der Krankheit stehen. Es wurden Flaschen von sterilisirter Fleischbrühe mit den von Booker X, a und A genannten Bacterien geimpft und während 10 Tagen im Brutofen bei 37 ° C. stehen gelassen. Dann wurde zweimal durch schweres Filtrirpapier gefiltert und das zweite Filtrat in schwach mit Essigsäure angesäuerten absoluten Alcohol tropfen gelassen. Jedes Filtrat aus den drei Culturen ergab nach dem Hineinfallen in den absoluten Alcohol einen voluminösen flockigen Niederschlag. Die Niederschläge von X und a wurden in Wasser gelöst und nochmals mit absolutem Alcohol ausgefällt. Der Niederschlag von A, welcher so gut wie in Wasser unlöslich war, wurde nach tüchtigem Umrühren in Wasser durch Zusatz von viel absolutem Alcohol zum Absitzen gebracht. Sämmtliche Niederschläge wurden im Vacuum über H_2SO_4 getrocknet. Der Niederschlag von der Cultur a erweist sich auf dem Thonteller als ein dunkelgefärbter, poröser, in Wasser leicht löslicher Körper, welcher weder durch Kochen, noch durch Kochen und Zusatz von Salpetersäure aus seiner wässrigen Lösung ausgefällt wird. Auch wird er nicht ausgefällt durch Sättigung mit Na_2SO_4, noch durch einen Strom von Kohlensäure und ist daher kein Globulin. Durch Sättigung mit Ammonsulfat wird er ausgefällt und darf daher nicht als Pepton betrachtet werden. Er gibt die Xantho-Proteïn- und die Biuret-Reaction und riecht beim Verbrennen nach verbrannten Federn. Der Eiweisskörper aus der Cultur X ist von hellerer Farbe und weniger leicht löslich in Wasser, als jener von der Cultur a, aber in ihren sonstigen Eigenschaften stimmen die beiden Körper überein. Der Körper aus der Cultur A ist so gut wie unlöslich in Wasser. Es sollen weitere Mittheilungen über die chemischen Eigenschaften dieser Körper folgen. Alle drei Körper sind höchst giftig. Kleine Quantitäten, unter die Haut von jungen Katzen und Hunden gebracht, verursachen Erbrechen und Durchfall mit nachfolgendem tödtlichem Collaps. 10 Mgrm. des trockenen Eiweisskörpers von a tödteten ein grosses Meerschweinchen innerhalb

10 Stunden. Bedeutend geringere Mengen genügten, um den Tod herbeizuführen, jedoch war die Zeitdauer eine längere als die eben angegebene. In ihren physiologischen Wirkungen besteht somit eine gewisse Uebereinstimmung in diesen morphologisch so verschiedenen Bacterien X, a und A; alle drei bewirken die Bildung von ähnlich wirkenden Giften. Solche Bacterien sollen toxicogene (toxicogenic) Bacterien genannt werden. Wahrscheinlich sind noch viele unter den von Booker isolirten Bacterien solche, welche Gifte produciren. Der Verf. lässt sich nun auf theoretische Erörterungen und Folgerungen ein, bezüglich welcher auf das Original verwiesen werden muss. Abel.

431. Fr. Roemer: **Darstellung und Wirkung proteïnhaltiger Bacterienextracte.**[1]) Verf., früher Mitarbeiter von Ref. bei dessen Untersuchungen über Bacterienproteïne [Berl. klin. Wochenschr. 1890 No. 47] hat die bezüglichen Forschungen im Stricker'schen Laboratorium in Wien selbstständig fortgeführt und ist dabei zu bemerkenswerthen Resultaten gelangt. Ungefähr gleichzeitig mit Ref. kam er dahin, die bisher geübte Extraction der eiweissartigen Bestandtheile des Bacterienkörpers mittelst schwacher Kalilösung zu ersetzen durch einfaches, längerdauerndes Auskochen oder wochenlanges Stehenlassen der mehrmals aufgekochten, von Culturen auf festem Nährboden gewonnenen Bacterienmasse mit Wasser. Die so erhaltenen Extracte zeigten nach der Filtration durch Chamberland einen Gehalt an Eiweissstoffen, der nur aus den Bacterienzellen stammen konnte; sie wirkten subcutan bei Thieren positiv chemotactisch auf Leukocyten, erzeugten bei Einführung in's Blut oder auch subcutan allgemeine Leukocytose und bewirkten deutliche Temperatursteigerung von 1,2^{0} bis 2,4^{0} — Alles in Bestätigung der von Ref. über die Wirkung der Alkaliproteïne aus Bacterien früher gemachten Angaben. Ferner constatirte Roemer unter dem Einflusse der Bacterienproteïne eine formative Reizung der Leukocyten, bei denen er Theilungsvorgänge im Blute nach dem Typus der Amitose beobachtete. Gemeinsam mit Gärtner wies er nach [J. Th. **21**, 480], dass Injection der proteïnhaltigen Extracte in's Blut von Hunden den Lymphstrom aus dem

1) Berliner klin. Wochenschr. 1891, No. 51.

Ductus thoracicus gewaltig steigert. Endlich zeigte er (was seitdem durch Ref. und dann durch Klemperer bestätigt wurde), dass das Tuberculin Koch's nicht nur seiner Abstammung, sondern auch seinen Wirkungen nach zu den Bacterienproteïnen gehört. Insbesondere gelang es, die von Koch als specifisch bezeichnete Tuberculinreaction bei tuberculösen Meerschweinchen durch proteïnhaltige Extracte des B. pyocyaneus in vollem Umfange ebenfalls hervorzurufen. Verf. führt dann den Weg an, der ihn zu den Studien über die Bacterienextracte führte. Er hatte beobachtet, dass bei subcutaner Injection von steriler Bacterienemulsion des B. pyocyaneus bei Kaninchen zunächst im Blute eine Verminderung der Leukocytenzahl und erst nach 24 Stunden eine Zunahme erfolgt, während die Alkaliproteïne nach den Versuchen von Ref. von vornherein Zunahme bedingen. Da die anfängliche Verminderung der Leukocyten auch eintrat, wenn Roemer nicht die Gesammtemulsion, sondern das Filtrat derselben ohne die todten Bacterien injicirte, so musste es sich um einen in diesem Extract enthaltenen bacteriellen Stoff handeln. Verf. gibt schliesslich eine Reihe mit den gewonnenen Extracten angestellter chemischer Reactionen an, aus denen hervorgeht, dass bei längerem Kochen das Extract immer reicher an Eiweissstoffen wird und dass Kochen und Stehenlassen combinirt, das reichhaltigste Extract lieferten. Buchner.

432. **H. Buchner: Tuberculinreaction durch Proteïne nicht specifischer Bacterien.**[1]) Verf. hatte sofort nach Koch's erster Mittheilung über sein Tuberculin darauf hingewiesen [Münchener med. Wochenschr. 1890, No. 47], dass die wirksamen Stoffe weder Toxalbumine noch Stoffwechsel producte, sondern nur Körper aus der Reihe der von Verf. schon früher bezüglich ihrer Wirkungsweise erforschten Bacterienproteïne sein können. Die späteren Angaben von Koch und alle weiteren Ermittelungen haben dies bestätigt. Das Tuberkelbacillen-Proteïn, d. h. die bei Extraction des Tuberkelbacilleninhalts in wässrige Lösung übergehenden Proteïnstoffe besitzen vermuthlich specifische, von denen anderer Bacterienproteïne verschiedene Eigenschaften. Aber bis jetzt sind derartige

---

[1]) Münchener med. Wochenschr. 1891, No. 49.

specifische Verschiedenheiten noch nicht nachgewiesen; wenigstens die von Koch als charakteristisch für Tuberculin angegebene Wirkung auf tuberculöse Meerschweinchen lässt sich, wie dies bereits von Roemer gezeigt wurde (s. vorstehendes Ref.) und von Verf. durch mehrere Versuchsreihen bestätigt wird, durch Proteïn des B. pyocyaneus, prodigiosus und Pneumobacillus ebenfalls hervorrufen. Die Bacterienproteïne zu diesen Versuchen wurden nach verbessertem Verfahren, anstatt wie früher (nach Nencki) mit Alkali, durch 36stündiges Auskochen der, auf festem Nährboden cultivirten Bacterienmasse mit destillirtem Wasser und nachheriges Filtriren durch Kieselguhr gewonnen. Besonders förderlich für die Gewinnung eiweissreicher Filtrate wirkt vorheriges scharfes Trocknen der feuchten Bacterienmasse vor dem Wasserzusatz. Es gelang auf diese Weise, aus B. pyocyaneus in maximo 50,89 $^0/_0$ der angewandten trockenen Bacterienmasse im Extract in Lösung zu erhalten, wobei ca. $^4/_5$ der gelösten Substanz als Proteïnstoffe sich charakterisirten. Chemisch unterscheiden sich die auf solche Weise gewonnenen, durch Ausfällung mit absolutem Alkohol aus den Extracten erhaltenen Bacterienproteïne gegenüber den mittelst Alkali dargestellten; aber die Wirkung im Thierkörper scheint ziemlich die nämliche zu sein: chemotactische Anlockung der Leukocyten bei subcutaner Einführung in offenen Glasröhrchen, Fiebererzeugung beim Hund bei subcutaner Injection; beim Menschen bewirkt subcutane Injection sehr kleiner Dosen (0,1 Mgrm. trockene Substanz) erysipelartige Schwellung, Röthung, erhöhte Hauttemperatur und Schmerzhaftigkeit; beim tuberculösen Meerschweinchen endlich ist die Wirkung, wie erwähnt, analog derjenigen des Tuberculins. Buchner.

433. **Fr. Roemer: Die chemische Reizbarkeit thierischer Zellen.**[1]) In der Einleitung gibt Verf. eine kurze Uebersicht der bisherigen Forschungen über die Wirkungen der Bacterienproteïne. 1890 machte Buchner bei seinen Versuchen über Hemmung der Milzbrandinfection durch den Pneumobacillus [Berliner klin. Wochenschr. 1890 No. 10] die Beobachtung, dass sterilisirte Emulsionen des Pneumobacillus subcutan bei Warmblütern stets locale

[1]) Virchow's Arch. **128**, 98—131.

Ansammlung von Eiterkörperchen verursachen. Später zeigte er mit Knüppel [Berliner klin. Wochenschr. 1890], No. 30, dass 17 chemisch und biologisch verschiedene Bacterienarten, in Form von sterilisirten Emulsionen Kaninchen unter die Haut gebracht, sämmtlich zu aseptischer Eiterinfiltration an der Injectionsstelle führten. Eingehende kritische Untersuchungen leiteten dann Buchner zur Erkenntniss der wichtigen Thatsache, dass die eitererregende chemische Substanz der Bacterienzelle selbst, nicht deren Stoffwechselproducten angehört. Es gelang Buchner, den wirksamen Stoff in der Form von Alkalialbuminaten nach einem ursprünglich von Nencki (1880) angegebenen Verfahren aus den Bacterienzellen chemisch darzustellen. Von einem festen Nährboden (Kartoffel, Agar) wird die Bacterienmasse abgeschabt und mit 0,5 $^0/_0$ Kalilauge verrieben; dabei bildet sich bei vielen Bacterienarten ein zäher Schleim, der sich bei Digestion im Wasserbade verflüssigt. Die Flüssigkeit wird wiederholt filtrirt und aus dem Filtrat durch verdünnte Essig- oder Salzsäure das Proteïn ausgefällt. Dasselbe wird auf einem Filter ausgewaschen und löst sich leicht im Wasser bei Zusatz einiger Tropfen Sodalösung. Durch gemeinschaftlich mit Fr. Lange unternommene Versuche konnte dann Buchner nachweisen, dass diese aus verschiedenen Bacterienarten gewonnenen «Alkaliproteïne» bei subcutaner Einführung in offenen Glasröhrchen stark chemotactisch auf Leukocyten wirken. Die aus pflanzlichen Samen nach dem gleichen Verfahren gewonnenen Proteïne — Glutencaseïn (aus Weizenkleber), Legumin (aus Erbsen) — zeigten sich ebenfalls als starke chemotactische Reizmittel. Basirend auf der von mehreren Autoren gemachten Beobachtung, dass bei Resorptionsvorgängen die Leukocyten betheiligt sind, wurden betreffs ihrer Chemotaxis auch Alkalialbuminate aus thierischen Zellen, aus Muskel, Leber, Lunge, Niere geprüft und ergaben in der That positives Resultat. Die chemotactische Reizwirkung der Bacterienproteïne scheint demnach zum Theil wenigstens von der Eiweissnatur dieser Substanzen bedingt zu sein, da auch verschiedene andere Eiweisskörper analoge Wirkung zeigen, während anderseits die eigentlichen Stoffwechsel- und Gährproducte der Bacterien (Ammoniak, Amine, Skatol u. s. w.) nach Buchner keine positive Chemotaxis zeigen. Verf. gibt dann

eine gedrängte Darstellung der von ihm, theils noch gemeinschaftlich mit Buchner, theils später selbstständig erforschten weiteren Wirkungen der Bacterienproteïne im thierischen Organismus. Injection von Alkaliproteïnen in's Blut von Kaninchen bewirkt in den nächstfolgenden Tagen starke Zunahme der Leukocytenzahl. Das Gleiche, in etwas geringeren Grade, bewirkt Injection von Glutencaseïn oder Alkalialbuminat aus Muskel, Leber u. s. w. Die klinisch wohlbekannte, bei entzündlich-exsudativen Processen selten fehlende Leukocytose erklärt sich demnach durch das Zugrundegehen von Bacterien, wobei deren plasmatische Leibesbestandtheile in die Gewebesäfte und durch die Lymphe in's Blut gelangen; der hierdurch auf die Leukocyten ausgeübte Reiz bewirkt Proliferation derselben und damit Leukocytose. Im gleichen Sinne können auch die eiweissartigen Zerfallsproducte der erkrankten Körperzellen selbst wirken. Ueber die erwähnte formative Reizung der Leukocyten und die in Folge dessen im Blute stattfindenden amitotischen Theilungsvorgänge werden genaue, durch sehr überzeugende Abbildungen unterstützte Angaben gemacht. Die übrigen Abschnitte behandeln: Darstellung und chemische Reactionen von (proteïnhaltigen) Bacterienextracten; Chemotaxis durch Bacterienextracte; Leukocytose durch Bacterienextracte; Bacterienextracte als Lymphagoga; Fieber durch Bacterienextracte; Tuberculinreaction durch Bacterienextracte. Buchner.

434. G. Klemperer: **Die Beziehungen verschiedener Bacteriengifte zur Immunisirung und Heilung.**[1]) Verf. hat Untersuchungen über Bacterienproteïne und deren Wirkungen im Thierkörper angestellt. Dargestellt und verwendet wurden Proteïn aus Pneumococcen, B. pyocyaneus, prodigiosus, Bact. coli und Milzbrandbacillen. Am eingehendsten prüfte Verf. das nach den Methoden von Buchner und Roemer dargestellte Pyocyaneusproteïn. Dasselbe erzeugte bei Kaninchen in Gaben von 0,1—0,7 Grm. ein 6—14stündiges Fieber, das bis 41,2 steigen kann. Im Vergleich hiermit fand Verf., dass gesunde Kaninchen ebenfalls bei Dosen von 0,1—1,0 Grm. Tuberculin fieberten. Es konnte nun gezeigt werden, dass mehrere Thiere, welche 1 Grm. Tuberculin ohne Fieber vertragen, nach

[1]) Zeitschr. f. klin. Medic. **20**, 165—169.

Dosen von Pyocyaneusproteïn nicht fieberten, welche bei unbehandelten Thieren hohe Temperatursteigerungen hervorriefen. Andererseits vertragen Kaninchen, welche gegen Pyocyaneusproteïn fieberlos geworden sind, verhältnissmässig grosse Dosen von Tuberculin ohne Fieberreaction. Bei tuberculösen Meerschweinchen erzeugt Pyocyaneusproteïn eine dem Tuberculin analoge Reaction. Verf. hat Pyocyaneusproteïn bei Kaninchen injicirt, die in Folge Tuberkelbacillenimpfung in die vordere Augenkammer an Iristuberculose litten, und erhielt dabei «dieselbe allgemeine und locale Reaction mit all ihren frappanten Erscheinungen», wie sie ein zur Controle mit Tuberculin injicirtes Kaninchen mit Iristuberculose darbot. Dann wurde an mehreren Phthisikern die Reaction des Pyocyaneusproteïn beobachtet, welche ebenfalls mit derjenigen des Tuberculin übereinstimmte. Injicirt wurden 0,05 bis 0,12 Grm., gelöst in 0,5 bis 1,0 CC. Wasser. Als Schlussergebniss bezeichnet Verf.: die untersuchten Bacterienproteïne zeigten weitgehende Analogien mit dem Tuberculin. Die specifische Tuberculinreaction wurde auch durch andere Proteïne erhalten. Buchner.

435. **H. Buchner: Die neuen Gesichtspunkte in der Immunitätsfrage**[1]). In dieser wesentlich referirenden Abhandlung findet sich von neuen Versuchen Verf.'s und seiner Mitarbeiter (S. 364) folgendes: 6 tuberculös inficirte Meerschweinchen wurden, acht Tage nach der Impfung mit Tuberkelbacillen beginnend, mit subcutanen Injectionen von Alkalialbuminat aus Kalbsthymus behandelt, und zwar wurden $6^1/_2$ Wochen lang durchschnittlich jeden zweiten Tag 2 CC. einer 5 %igen Lösung des Albuminats injicirt. Ebenso wurden 3 andere tuberculös inficirte Meerschweinchen mit Injectionen von Alkaliproteïn von B. pyocyaneus[2]) 4—6 Wochen lang behandelt (jeden zweiten Tag 0,1 CC. einer 6 %igen Lösung subcutan). Die Behandlung bewirkte in keinem dieser Fälle ein Stillstehen des tuberculösen Processes, aber die, in allen Fällen im Wesentlichen

1) Fortschritte d. Med. 1892, **10**, No. 9 u. 10. — 2) Culturmasse von festem Nährboden abgestreift, in 0,5 %iger Kalilauge bis zur Lösung digerirt, filtrirt, mit Essigsäure gefällt, Niederschlag in Wasser mit etwas Soda gelöst.

übereinstimmenden Sectionsbefunde waren sehr merkwürdig: enorme Milzvergrösserung, ebenso Vergrösserung der Leber. Milz, Leber und Lunge fanden sich durchsetzt mit bis linsengrossen gelben erweichten Herden, welche massenhaft Tuberkelbacillen, meist im Stadium des körnigen Zerfalles, ausserdem aber mehrkernige Leukocyten in colossaler Menge enthielten. Die injicirten Substanzen hatten demnach chronische Leukocytose bewirkt, die neugebildeten Leukocyten waren an den Ansiedelungsstätten der Tuberkelbacillen zur Ablagerung gelangt und hatten zu einer Erweichung der Tuberkel geführt. — Der Aufsatz giebt im Uebrigen eine Darstellung der bisher über die Wirkungen der Bacterienproteïne erhaltenen Resultate. Buchner.

436. **M. Prudden und E. Hodenpyl: Studien über die Wirkung der todten Bacterien im lebenden Körper**[1]). In einem einleitenden Aufsatz werden die, auf den Forschungen von Pfeffer und Engelmann über chemotactische Bewegungen pflanzlicher Zellen basirenden Ergebnisse von Massart und Bordet, Gabritschevsky u. A. über die Chemotaxis der Leukocyten dargestellt. Genauere Schilderung erfahren dann die Resultate Buchner's, nach denen die chemotactische Wirkung der Bacterienzellen nicht sowohl den Ptomaïnen und Toxalbuminen zukommt, welche von den lebenden Bacterien erzeugt werden, als vielmehr den aus der plasmatischen Leibessubstanz der Bacterien selbst entstammenden Bacterienproteïnen, welche beim Absterben frei werden oder künstlich aus den Zellen extrahirt werden können. Dafür, dass der Bacterieninhalt wirksame und für die Genese der pathologisch-histologischen Veränderungen wichtige Stoffe enthält, haben nun die Verff. neuerdings interessante Beweise erbracht, indem sie zeigen, dass Injection abgetödteter Tuberkelbacillen (mehrstündiges Kochen) in den Kreislauf von Kaninchen Bildung von Knötchen zunächst in der Lunge, dann in der Leber hervorruft, welche den gewöhnlichen, durch lebende Tuberkelbacillen erzeugten Tuberkeln, histologisch vollkommen analog sind. Da die injicirten Tuberkel-

1) Studies on the action of dead bacteria in the living body. The New-York Med. Journ. June 6 and 20, 1891.

bacillen durch das anhaltende Kochen mit Wasser von Stoffwechselproducten völlig befreit waren, kann diese Wirkung nur von den in den färbbaren Bacillen selbst restirenden Inhaltssubstanzen hervorgerufen sein. Die Verff. sind überzeugt, dass es sich um die Bacterienproteïne des zerfallenden Zellleibes der Tuberkelbacillen handelt. Bei subcutaner Injection getödteter Tuberkelbacillen wirken letztere zunächst chemotactisch, erzeugen local keimfreie Eiterung und reizen ferner die Umgebung zur Bildung eines neuen Gewebes mit epithelioiden und Riesenzellen. Eben diese Reizung ist es, die bei intravenöser Injection in den inneren Organen, von dem Endothel der Haargefässe ausgehend, wo die Bacillen haften geblieben sind, zur Bildung der miliaren Knötchen führt. Von der Tuberculose durch lebende Bacillen unterscheidet sich dieser Process nur durch das Fehlen der Vermehrung der Bacillen, damit des progredienten Characters und der Infectiosität, endlich auch durch das Fehlen der käsigen Entartung. Letztere glauben die Verff. deshalb als eine Wirkung von Seiten anderer, durch den lebenden Bacillus gebildeter Stoffe auffassen zu müssen. Buchner.

437. **E. Pfuhl: Beitrag zur Behandlung tuberculöser Meerschweinchen mit Tuberculinum Kochii.**[1] (Aus dem Institut für Infectionskrankheiten.) Frisch angekaufte Meerschweinchen wurden mit einer etwa stecknadelknopfgrossen Menge einer Reincultur von Tuberkelbacillen unter die Bauchhaut geimpft. Ein Theil der Thiere wurde behandelt, ein Theil zur Controle unbehandelt gelassen. Die Tuberculinbehandlung beeinflusste die Impfwunde und die Tuberkel in Milz und Leber in günstigem Sinne, indem dieselben zu vernarben anfingen. Dagegen war ein hemmender Einfluss auf die Lungentuberculose der Meerschweinchen absolut nicht zu erkennen. Verf. zieht aus seinen Versuchen folgende Schlüsse: »1. Die Behandlung mit kleinen Dosen Tuberculin ist ohne besonderen Nutzen, desgl. die Combination solcher Dosen mit Calomel, Sublimat, Gold Silber, Arsenik, Kreosot und benzoësaurem Natron. 2. Sehr günstige Wirkungen werden dagegen erzielt, wenn man bis zu hohen Dosen aufsteigt und mit hohen Dosen in der Behandlung fortfährt. 3. Eine

[1] Zeitschr. f. Hyg. und Inf.-Krankh. **11**, 241—258.

Rückbildung der tuberculösen Veränderungen findet wahrscheinlich nur dann statt, wenn durch das Tuberculin locale Reactionen hervorgerufen werden.« Hierzu ist zu bemerken, dass die ad 2 erwähnten »sehr günstigen Wirkungen« durch die mitgetheilten Einzelresultate keineswegs erwiesen erscheinen, da von 7 behandelten Thieren 4 erlagen, bei den 3 übrigen seit Beginn der Behandlung aber erst in maximo 13½ Wochen verstrichen waren. Andererseits sind gerade die grossen Tuberculindosen für die Anwendung die gefährlichsten, und dennoch constatirt Pfuhl selbst die Unmöglichkeit der Heilung der Lungentuberculose bei den Meerschweinchen. Das Gesammtresultat ist daher ein für den practischen Werth des Tuberculin ungünstiges. Buchner.

438. **S. Kitasato: Ueber die Tuberculinbehandlung tuberculöser Meerschweinchen**[1]. (Aus dem Institut für Infectionskrankheiten zu Berlin.) Verf. geht von der als feststehend bezeichneten Thatsache aus, dass eine richtige Impfung von Meerschweinchen mit hochvirulenter Reincultur von Tuberkelbacillen ausnahmslos innerhalb ungefähr 11 Wochen nach der Impfung den Tod an Tuberculose zur Folge hat. Jede wesentliche Hinauszögerung der Todeszeit würde demnach einen günstigen Einfluss der eventuell stattgehabten Behandlung beweisen. Verf. begann die Behandlung in der zweiten Woche nach der Infection mit je 1 Mgrm. Tuberculin und stieg dann ziemlich rasch, je nach dem Allgemeinbefinden des betreffenden Thieres, hauptsächlich nach dem Verhalten des Körpergewichts. Die Versuche erstreckten sich auf 35 tuberculöse Meerschweinchen. Sämmtliche mit Tuberculin behandelte Thiere, abgesehen von den an intercurrenten Krankheiten erlegenen, überlebten die Controlthiere lange Zeit; somit erscheint der heilsame Einfluss des Tuberculin auf die Meerschweinchentuberculose als bewiesen. Microscopisch wurde bei mehreren der behandelten Thiere ein Schwinden der Bacillen und der Tuberkelknötchen und Narbenbildung nachgewiesen. Verf. behauptet auch (im Gegensatz zu Pfuhl, s. o.) einen günstigen Einfluss auf die Lungentuberculose der Meerschweinchen. Fünf der tuberculös inficirten Thiere gelang es, vor

---

[1]) Zeitschr. f. Hyg. u. Infect.-Krankh. 12, 321—327.

intercurrenten Krankheiten zu bewahren und dauernd zu heilen. Bei diesen blieb eine nochmalige erneute Impfung mit Tuberculose ohne jeden Erfolg, so dass für eine gewisse Zeit wenigstens, nach überstandener und durch Tuberculin geheilter Tuberculose auch eine Unempfänglichkeit für die gleiche Infection anzunehmen ist.

Buchner.

439. **K. Kresling: Ueber die Bereitung des Malleïns und seine Bestandtheile** [1]). Das als diagnostisches Mittel auf Rotz angewandte Malleïn wird bis jetzt, entweder durch Eindampfen der Bouillonculturen des Rotzbacillus, oder auch durch Extraction der Kartoffelculturen dargestellt. Verf. verwandte zu seinen Versuchen nur das Kartoffelculturenmalleïn. Die nach 10—14 tägigem Wachsen bei 36—37° C. abgenommenen Culturen wurden mit der 10 fachen Menge destillirten Wassers übergossen, bei 110° C. sterilisirt, am nächsten Tage durch das Chamberland'sche Filter filtrirt und so weit eingedampft, dass man 30% Glycerin zusetzen musste, um ein Drittel des ursprünglichen Volumens zu erhalten. Extraction mit verdünntem Glycerin erhöht die Wirkung des Malleïns nicht. Ebenso wenig auch eine Extraction bei höheren Temperaturen, die ausserdem eine Menge fremder Substanzen in Lösung bringt, so dass ein so dargestellter Auszug das gewöhnliche Malleïn etwa um das 10 fache an Trockensubstanz überragen kann, während die Intensität der Wirkung gar nicht erhöht wird. Mehrmaliges Erhitzen auf 110 bis 120° C. zerstört das wirksame Princip nicht. Dieses lässt sich aus der Bacillenmasse sehr leicht extrahiren, sogar ohne Anwendung von Wärme, indem man die mit Wasser verrührte Bacillenmasse sofort durch das Chamberland'sche Filter filtrirt. Zur Darstellung muss man immer virulentes Material nehmen und ein Auszug aus 0,25 bis 0,3 Grm. der Bacillenmasse genügt gewöhnlich, um bei rotzkranken Pferden die Reaction hervorzurufen, die in einer Temperatursteigerung um 2° C. und mehr und in einer mehrere Handflächen grossen Geschwulst an der Injectionsstelle besteht. Bei der Cultur ist zu beachten, dass die Reaction der Kartoffel immer eine schwachsaure sei und dass sie keinem Process unterworfen gewesen ist, der die Stärke

[1]) Archives des sciences biologiques. St. Petersbourg 1, 711—743.

in kupferreducirenden Zucker verwandelt, weil in diesem Falle der Bacillus viel Säure zu bilden im Stande ist, die der Vegetation dann ein Ziel setzt. Es ist ein bestimmter Säuregrad, der das Optimum des Wachsthums bedingt. Ganz reine Culturen bleiben auf künstlichen Nährböden sehr lange virulent. Verf. konnte mit der 23. Generation noch Meerschweinchen inficiren. Eine orientirende Analyse der Bacterienmasse selbst, ergab bei 110 ° C. 22,78 bis 24,86 % Trockensubstanz mit 6,67 % Asche, die sehr reich an Phosphorsäure war. Der gepulverte Trockenrückstand, mit Aether extrahirt, gab an diesen 2,84 % ab, worauf absoluter Alcohol noch 3,87 % aufnahm. Von dem Alcoholextract lösten sich noch 82,9 % in Aether auf, so dass im Ganzen 6,05 % in Aether lösliche und 0,664 % in absolutem Alcohol lösliche und in Aether unlösliche Substanzen erhalten wurden. Vom Wasser wurden darauf in der Wärme noch 25,57 % gelöst. Der ungelöste Rückstand hatte 1,51 % Asche. Das Aetherextract stellte ein gelbes, bei ca. 40 ° C. schmelzendes Fett dar, das Oelsäure, Lecithin und wahrscheinlich auch Cholesterin enthielt. Von flüchtigen Fettsäuren wurde nur Buttersäure nachgewiesen. Der Stickstoffgehalt der trockenen Bacterienmasse betrug 10,1—10,5 %. Der Gehalt des Malleïns an Trockensubstanz betrug nur 0,48 %, die wiederum 38,0 % Asche enthielt, so dass sein Gehalt an organischer Substanz nur 0,297 % ausmacht. Die anzuwendende Dosis (1 CC.) enthält somit nur gegen 0,003 Grm. organischer Substanz. Alcohol gibt mit Malleïn fast gar keine Fällung. Erst nach starker Concentration erhält man einen weissen, flockigen Niederschlag, der je nach dem Grade des Eindampfens 18—40 % Asche enthalten kann. Je mehr man nämlich das Extract vor dem Fällen concentrirt, um so grösser ist der Aschegehalt des Niederschlages, während der Stickstoffgehalt der aschenfreien Substanz stark, bis auf 1,9 %, zurückgeht. Ein Extract, das soweit eingedampft war, dass aus 50 Grm. Bacterienmasse 100 CC. erhalten wurden, gab mit der 10fachen Menge absoluten Alcohols einen Niederschlag, dessen aschenfreie Substanz im Mittel 12,33 % N, 47,46 % C und 7,72 % H enthielt. Dieser Niederschlag war in Dosen zu 0,02—0,04 Grm. physiologisch wirksam. Unterwirft man das Malleïn der Dialyse, so wirken sowohl das Dialysat, als auch der Rückstand. An eiweissartigen Körpern enthält das Malleïn Peptone, Albumosen, Globuline und in Alcohol

lösliche Eiweisskörper. An krystallinischen Körpern wurde isolirt: Leucin, Tyrosin. Hypoxanthin, Xanthin und Guanin. Das die Wirkung des Malleïns bedingende Princip wurde nicht ermittelt und es ist nicht unmöglich, dass es nicht von einem Körper, sondern von mehreren repräsentirt wird.

440. **H. Buchner: Untersuchungen über die bacterienfeindlichen Wirkungen des Blutes und Blutserums**[1]. Die wesentlichsten Resultate dieser, gemeinsam mit Fr. Voit, G. Sittmann und M. Orthenberger angestellten Untersuchungen sind folgende: Das defibrinirte Blut von Kaninchen und Hunden übt bei Körpertemperatur eine stark tödtende Wirkung auf Typhus- und Cholerabacterien, geringere Wirkung auf Milzbrand- und Schweinerothlaufbacillen, noch geringere auf den B. pyocyaneus. Die tödtende Wirkung zeigt sich von der Aussaatgrösse abhängig, indem sie bei grosser Aussaat viel rascher erlischt. Ebenso wie das defibrinirte, besitzt auch das Vollbut bacterientödtende Fähigkeit; ebenso Peptonblut vom Hunde; ebenso endlich das intravasculäre Blut. Die Wirksamkeit erlischt bei längerem Verweilen ausserhalb des Körpers allmählich, konnte jedoch in einem Falle bei 20 Tage altem, an kühlem Orte aufbewahrtem Blut noch nachgewiesen werden. Sofort wird die bacterientödtende Wirkung des Blutes dagegen zerstört durch einstündiges Erwärmen auf 55° C., oder durch Gefrieren und Wiederaufthauen des Blutes. Bezüglich des Blutserums wurde folgendes ermittelt: Das reine, aus Vollblut durch freiwillige Ausscheidung gewonnene Serum von Hunden und Kaninchen äusserte bei 37° C. in allen Fällen starke tödtende Wirkung auf Typhusbacillen, geringere auf Milzbrandbacillen, B. coli und Schweinerothlaufbacillen. Zur Vernichtung der Wirksamkeit des kräftigsten Serums genügt eine halbstündige Erwärmung auf 55° C., oder eine 6 stündige auf 52°. Damit ist zugleich bewiesen, dass die bacterientödtende Wirkung des Serums nicht auf Concentrationsdifferenzen beruhen kann, da ein auf 52—55° erwärmtes Serum einem nicht erwärmten in gewöhnlichem chemischen Sinne vollständig gleich ist. Durch das Gefrieren und Wiederaufthauen des Serums ferner bleibt dessen Wirksamkeit auf

---

[1]) Arch. f. Hyg. **10**, 84.

Bacterien — im stricten Gegensatz zum Verhalten des Blutes — völlig ungeändert. Dieser Unterschied beruht auf dem Zugrundegehen der Blutkörperchen, wodurch gute Nahrungsstoffe für Bacterien in Lösung übergehen, wesshalb die Vermehrung der Bacterien befördert und letztere befähigt werden, dem schädigenden Einflusse des Serums gegenüber Widerstand zu leisten. Das gleiche lässt sich durch künstlichen Zusatz von Bacterien-Nährstoffen zum Serum erreichen. Angesichts dieser Ergebnisse muss auch bei Infectionsprocessen im Organismus der Untergang von Blutkörperchen und anderen Zellen, oder die unter dem Einfluss krankhafter Reize erfolgende Ausscheidung bacteriennährender Stoffe aus den Zellen eine gefährliche, die Infection befördernde Bedeutung besitzen. Ueber die Natur der bacterientödtenden Substanz im Serum ergaben die Versuche folgendes: Zunächst ist jedenfalls die Betheiligung von Phagocyten bei der bacterientödtenden Wirkung des Serums auszuschliessen, wegen der Fortdauer der Wirkung beim Gefrieren und Wiederaufthauen, wodurch die Leukocyten zerstört werden. Die Wirkung muss daher von irgend einem gelösten Bestandtheil des Serums ausgeübt werden. Weder Neutralisiren des Serums, noch Zusatz von Pepsin, weder Entfernung der Kohlensäure, noch Behandlung mit Sauerstoff äussert einen Einfluss auf die bacterientödtende Wirkung. Dialyse des Serums gegen Wasser vernichtet die Wirksamkeit desselben, während bei Dialyse gegen 0,75 % Kochsalzlösung dieselbe erhalten bleibt. Im Diffusat ist kein bacterientödtender Stoff nachzuweisen. Es kann somit die Aufhebung der Wirksamkeit bei der Dialyse gegen Wasser nur durch den Verlust der Salze des Serums bedingt sein. Das nämliche beweist die ganz verschiedene Wirkung einer Verdünnung des Serums mit Wasser und andererseits mit 0,75 % Kochsalzlösung. Während im ersteren Falle die Wirksamkeit auf Bacterien erlischt, bleibt sie im letzteren fast ungeändert. Indess haben die Salze an und für sich zur Bacterienvernichtung ganz bestimmt keine Beziehung; dieselben wirken nur insofern, als ihr Vorhandensein eine unerlässliche Vorbedingung für die normale Beschaffenheit der Albuminate des wirksamen Serums darstellt. Die Eiweisskörper des Serums sind daher selbst als die Träger der Wirkung zu betrachten. Der Unterschied zwischen dem wirksamen

und dem auf 55° erwärmten, unwirksam gewordenen Serum beruht auf einem verschiedenen Zustand der Albuminate. Diese Verschiedenheit kann möglicherweise eine chemische sein, d. h. eine Veränderung innerhalb des chemischen Moleculs, oder sie kann auf dem veränderten micellaren Bau beruhen. Buchner.

441. L. Daremberg: **Ueber die globulicide Kraft des Blutserums**[1]). Die Eigenschaft des Blutserums, die rothen Körperchen fremder Species aufzulösen, war durch Creite, Landois u. A. seit geraumer Zeit bekannt. Verf. zeigt nun aber, dass diese »globulicide« Wirksamkeit in analoger Weise, wie die bacterienfeindliche Wirkung des Serums, durch höhere Temperaturen vernichtet wird. Bereits nach einer 5 Min. dauernden Erwärmung auf 50—60° verringert sich die globulicide Fähigkeit, nach einer halben Stunde ist sie völlig verschwunden, und die rothen Blutkörperchen bleiben nun in einem derartigen Serum ebenso unverändert, wie im Serum der gleichen Art. Ebenso zerstörend wie Temperaturerhöhung auf die Actionsfähigkeit des Serums wirkt längere Belichtung. Von chemischen Zusätzen sind Xylol, Dimethylamin, Aether, Amylalcohol u. s. w. ohne Einfluss auf die globulicide Wirkung, während ganz geringe Mengen von Sublimat, Schwefelkohlenstoff, Paraldehyd u. s. w. dieselbe verzögern. Die Alkalescenz ist beim wirksamen und unwirksamen Serum die gleiche. Buchner.

442. H. Buchner: **Die keimtödtende, die globulicide und die antitoxische Wirkung des Blutserums**[2]). Die keimtödtente Action des Serums erfährt eine neue Beleuchtung durch die gleichzeitig dem Serum innewohnende globulicide Wirkung, von der, in Bestätigung der Angaben von Daremberg, (s. o.) gezeigt wird, dass sie durch $^1/_2$stündiges Erwärmen auf 55° erlischt; letztere kann demnach nicht auf gröberen physikalischen Eigenschaften des Serums, sondern sie muss auf dem Vorhandensein gewisser activer Körper beruhen, wahrscheinlich der nämlichen, welche auch die bacterienfeindliche Action bedingen. Hundeserum zerstört übrigens nicht nur die rothen Blutkörperchen

---

1) Sur le pouvoir globulicide du serum sanguin. Sem. méd. 1891, No. 51. — 2) Münchener med. Wochenschr. 1892, No. 8.

fremder Species — bis auf das restirende Stroma — sondern tödtet auch die Leukocyten vom Menschen und Kaninchen fast augenblicklich; dieselben werden zwar nicht aufgelöst, aber sie verlieren beim Contact mit activem Serum für immer ihre Bewegungsfähigkeit, während inactivirtes (auf 55 ° erwärmtes) Hundeserum die Bewegungen nicht aufhebt. Bezüglich der keimtödtenden Action des Serums wird die schon früher beobachtete Erscheinung bestätigt, dass dieselbe bei 5 bis 10 facher Verdünnung des Serums mit physiologischer Kochsalzlösung nur wenig vermindert, bei gleicher Verdünnung mit destillirtem Wasser aber fast völlig vernichtet wird. Zweifellos üben demnach die Salze eine wichtige Function im Serum, was schon aus den früheren Resultaten über den Einfluss der Dialyse auf die Activität des Serums gefolgert worden war. Es erinnert dies an das analoge Salzbedürfniss der thierischen Zellen, speciell der rothen Blutkörperchen, die bei einem zu geringen Salzgehalt der umgebenden Lösung sofort zerfallen. Beim Serum existirt aber die weitere merkwürdige Thatsache, dass die in Folge Wasserverdünnung verloren gegangene Wirkung durch nachträglichen Zusatz von Kochsalz bis zum Normalbetrage von 0,7 % wieder hergestellt werden kann, und zwar sogar dann, wenn das Serum in wasserverdünntem, wirkungslosem Zustand bis zu 24 Stunden im Eisschrank aufbewahrt worden war. Die Annahme, dass es sich bei diesen Salzzusätzen um einen direct schädigenden Einfluss der Salze auf die Bacterien und eine dadurch nur vorgetäuschte bacterienfeindliche Activität handle, ist durch Controllversuche sicher ausgeschlossen. Nach diesen Ergebnissen kann unmöglich die Salzentziehung, d. h. die Wasserverdünnung des Serums, eine tiefer greifende Veränderung der Eiweisskörper desselben in ihrer Structur mit sich bringen; sonst wäre eine Wiederherstellung der Function durch nachträglichen Zusatz der Salze ausgeschlossen. Wenn die Molecül-Complexe (»Micelle« nach Naegeli), in denen die Eiweisskörper auftretend angenommen werden müssen, bei der Salzentziehung in ihre einzelnen Molecüle zerlegt würden, wäre eine Wiederkehr der Function undenkbar. Denn letztere muss jedenfalls von der höheren Structur jener Molecülcomplexe, nicht von den Eigenschaften der einzelnen Molecüle abhängig gedacht, sie muss als eine physiologische, nicht als eine rein chemische Wirkung aufgefasst

werden. Und diese eigenthümliche Wirkung erstreckt sich hauptsächlich nicht auf einfache moleculäre Verbindungen, sondern wiederum auf analoge, complicirter gebaute, labile Substanzen, ein Hauptgrund, wesshalb wir bisher so wenig von diesen Wirkungen wissen, weil es an entsprechend empfindlichen Reagentien fehlte. Als solche eignen sich namentlich lebende Zellen, Bacterien und rothe Blutkörperchen; es müssen aber auch andere labile Eiweisskörper, die nicht in Zellen eingeschlossen sind, unter Umständen beeinflusst werden können. Dies ist in der That der Fall, indem das zellenfreie Serum der einen Species zerstörend einwirkt auf die Alexine der anderen. Hundeserum vernichtet nicht bloss Kaninchenblutzellen, sondern es lähmt auch die keimtödtende Action des Kaninchenserums. Ein Gemisch aus Hundeserum und Kaninchenserum wirkt weniger stark tödtend auf Typhusbacillen, als jede der beiden Serumarten für sich. Hierin liegt eine wichtige Analogie für die Erklärung der antitoxischen Wirkung des Blutes und Serums immunisirter Thiere. Buchner.

443. **H. Buchner: Ueber die Schutzstoffe des Serums**[1]. Die keimtödtende Wirkung des Serums muss, wie Verf. bereits 1889 auf Grund seiner Versuchsergebnisse behauptete, auf gewisse Eiweisskörper desselben bezogen werden. Doch haben die bisherigen Versuche, durch getrennte Ausfällung der Globuline und Albumine zu einer Isolirung zu gelangen, noch nicht zu befriedigenden Resultaten geführt. Dagegen lieferten die Versuche über die Beziehungen der Mineralsalze zur Serumwirkung weitere Ergebnisse. Ausgehend von der Thatsache, dass Verdünnung mit Wasser die Wirkung des Serums aufhebt, Verdünnung mit physiologischer Kochsalzlösung dieselbe intact lässt, wurde gezeigt, dass im letzteren Falle das Natriumchlorid ebensogut durch Kalium- oder Lithiumchlorid ersetzt werden kann, in analoger Weise, wie die Salze der fixen Alkalien auch für Conservirung der Blutkörperchen gegenseitig stellvertretend wirken. Lösungen von Ammoniumsalzen, Ammoniumchlorid und -sulfat steigerten sogar die keimtödtende Action des Serums, im Verhältniss zu gleichgradiger Verdünnung mit physiologischer Kochsalzlösung, ein Ergebniss, das um so auffallender ist, als an sich die erwähnten Ammonium-

[1]) Berliner klin. Wochenschr. 1892, No. 19.

salze in der angewendeten Concentration für Bacterien gut nährend wirken und daher die keimtödtende Action eher beeinträchtigen sollten. — Die Frage, ob im Hundeserum die keimtödtende und die globulicide Substanz die nämliche ist, glaubt Verf. bejahen zu sollen. Temperaturerhöhung zerstört beide Wirkungen fast beim nämlichen Grad; ein 6—7 Stunden auf 45° erwärmtes Hundeserum löst weder empfindliche Blutkörperchen, noch vernichtet es Bacterien. Ebenso wirkt das Licht, und zwar diffuses Tageslicht, in viel höherem Maasse aber directes Sonnenlicht deletär auf die globulicide und parallel damit auf die keimtödtende Wirkung. Die Schädigung ist wesentlich geringer, wenn das Serum im sauerstoffleeren Raume dem Licht exponirt wird; das Licht wirkt also theilweise durch Anregung von Oxydationsvorgängen. — Ueber die gegenseitig zerstörende Action der Alexine des Hunde- und Kaninchenserums beim Contact werden genauere Angaben gemacht, aus denen hervorgeht, dass das Kaninchenserum durch das Hundeserum stärker in seiner Activität beeinträchtigt wird, als umgekehrt. Sehr einfach gestalten sich derartige Versuche mit Rücksicht auf die globulicide Action. Mischt man Hunde- und Kaninchenserum in verschiedenem Verhältniss und prüft sofort die lösende Wirkung dieser Gemische auf Meerschweinchenblutzellen, so erhält man, wie zu erwarten, Mittelwerthe zwischen der Wirkung des reinen Hunde- und des reinen Kaninchenserums. Lässt man jedoch den gemischten Serumarten genügend Zeit, um auf einander einzuwirken, dann wird die Wirkung eine durchaus andere. Das günstigste Mischungsverhältniss ist 1 Theil Hundeserum auf 3 Theile Kaninchenserum. Nach 4stündigem Contact findet sich die Lösungskraft für Meerschweinchenblutzellen bereits merklich herabgesetzt, nach 24stündiger Aufbewahrung des Gemisches bei Zimmertemperatur aber ist die Wirkung desselben vollständig erloschen, während die ungemischt daneben aufbewahrten Controlproben der beiden Serumarten eine ganz ungeminderte Wirksamkeit erkennen lassen. Buchner.

444. **H. Bitter; Ueber die bacterienfeindlichen Stoffe thierischer Organe**[1]. [Aus dem hygienischen Institut der Universität

[1]) Zeitschr. f. Hyg. und Infectionskrankh. **12**, 328—347.

Breslau.] Die Arbeit enthält eine Nachprüfung gewisser Versuche von Hankin und von de Christmas über bacterienfeindliche Stoffe aus thierischen Organen. Hankin suchte, ausgehend von der Vermuthung, dass das Zellglobulin β von Halliburton bacterienvernichtende Eigenschaften besitze, letzteres aus lymphatischen Drüsen. aus der Milz von Katzen und Hunden oder aus Kalbsthymus durch Extraction mit verdünnter Natriumsulfatlösung und Fällen des Extractes mit Alcohol, schliesslich Ausziehen der letzteren Fällung mit 2 % Natriumsulfatlösung (oder destillirtem Wasser oder 0,75 NaCl-Lösung) zu isoliren. Die so erhaltenen Lösungen verminderten in den Versuchen von Hankin die Zahl ausgesäter Milzbrandbacillen, während eine gekochte Lösung dies nicht that. Ebenso sank die bakterienfeindliche Wirkung des Niederschlags bei längerem Verweilen desselben unter Alcohol, da dann das Globulin unlöslich wird. Genau nach dieser Methode verfuhr Verf., es gelang ihm jedoch in keinem Falle, eine Zahlenabnahme der in die erhaltenen Lösungen ausgesäten Milzbrand- und Typhusbacillen zu beobachten, während das Blutserum der verwendeten Thiere die normale stark abtödtende Wirkung auf die genannten Bacterienarten äusserte. [Hankin suchte neuerdings den Widerspruch zwischen seinen und Bitter's Resultaten dadurch zu erklären, dass die bacterienfeindliche Wirkung der nach seinem Verfahren dargestellten Organextracte sehr schnell. schon innerhalb ½ Stunde erlösche, während Bitter seine Prüfungen auf Bacterien-Zunahme oder -Abnahme erst nach 1—4 Stunden ausführte. Jedenfalls sind Hankin's Versuche zu wenig zahlreich und ausgedehnt. Ref.] Christmas hatte angegeben, dass durch Fällen der Eiweisskörper von activem Serum durch Alkohol und Wiederauflösen eine Steigerung der bacterienfeindlichen Wirkung erzielt wurde, was Verf. nicht bestätigen konnte. Weiter hatte de Christmas nach einer besonderen Methode (Ann. de l'institut Pasteur, **5**, 487) bacterienfeindliche Extracte aus Organen dargestellt. Verf. gewann solche Extracte genau nach dem nämlichen Verfahren, fand auch eine feindliche Wirkung derselben auf ausgesäte Milzbrand- und Typhusbacillen, konnte aber darthun, dass diese Wirkung durch 1stündige Erhitzung auf 65° nicht zerstört wird. womit jede nähere Analogie mit den bacterienfeindlichen Wirkungen von Blut und Serum hinwegfällt.

Buchner.

445. **A. v. Székely und A. Szana: Experimentelle Untersuchungen über die Veränderungen der sogenannten mikrobiciden Kraft des Blutes während und nach der Infection des Organismus**[1]. Zunächst wurde durch Aussaat von Milzbrand- und Cholerabacterien, einerseits in sterile Nährbouillon, anderseits in defibrinirtes Kaninchenblut, verbunden mit stündlicher Anlage von Plattenculturen, gezeigt, dass zwar auch in Bouillon eine gewisse, jedoch nur geringfügige Abnahme der Keime erfolgt, im Vergleich zum Blute. Die Abnahme der Keimzahl in letzterem, die oftmals bis zu völliger Vernichtung geht, kann daher nicht, wie manche Forscher immer noch annehmen, durch einen blossen Wechsel im Nährmedium erklärt werden. Die weitere Frage ist jedoch, ob diese im extravasculären Blute zweifellos vorhandene mikrobentödtende Eigenschaft auch dem lebenden, circulirenden Blute zugeschrieben werden dürfe. Ausgehend von den theoretischen Vorstellungen Buchner's, wonach beim Infectionsprocess, mit steigender Vermehrung der inficirenden Keime im Organismus zunächst an begrenzten Stellen, dort wo die Infectionserreger sich vermehren, dann auch im gesammten Gefässsystem eine Vernichtung und Abnahme der Alexine Hand in Hand gehen muss, prüften die Verff. die eventuellen Veränderungen der keimtödtenden Wirkung des Blutes während und nach Ablauf einer Infection. — Zuerst wurde an Kaninchen experimentirt mit subcutaner Impfung von Milzbrand. Noch 18—24 Stunden nachher, wenn im Blute bereits vereinzelte Bacillen nachweisbar waren, blieb das daraus gewonnene Serum keimfrei und vermochte immer noch, die in dasselbe ausgesäten Milzbrandbacillen und grosse Mengen von Bacillus prodigiosus zu vernichten. In dem Serum dagegen, aus Blut gewonnen, welches 28—56 Stunden nach der Impfung entzogen war, kamen von selbst Milzbrandkeime zur Entwickelung, und die hier ausgesäten zeigten rasche Vermehrung. In diesem Serum war die keimtödtende Wirkung somit aufgehoben. Bei einer zweiten Versuchsreihe mit intravenöser Injection von Staphylococcus aureus, der die Kaninchen nach etwa 24 Stunden tödtete, zeigte das defibrinirte Blut noch 20 Stunden nach der Infection stark tödtende

[1]) Centralbl. f. Bact. und Parasitenk. **12**, 61—74 und 139—142.

Wirkung auf ausgesäten Staphylococcus, während das Blut der bereits moribunden Thiere keine so starke Wirkung zeigte, aber doch die Vermehrung 5—7 Stunden lang behinderte. Die Versuchsergebnisse bestätigten somit im Wesentlichen die theoretische Voraussetzung, wonach die Alexine während eines deletär verlaufenden Infectionsprocesses allmählich aus dem Blute verschwinden. — Um anderseits die Veränderungen zu erfahren, welche die keimtödtende Wirkung des Blutes nach überstandener Infection erfährt, injicirten die Verff. bei Kaninchen Choleravibrionen in den Kreislauf, welche mindestens noch 8 Stunden dortselbst nachweisbar blieben. Das innerhalb der letzteren Zeit, 3—7 $^1/_2$ Stunden nach der Infection, entnommene und defibrinirte Blut äusserte keine tödtende Wirkung auf ausgesäte Cholerabacterien, während umgekehrt das 24 Stunden bis 4 Tage nach der Infection entnommene Blut, aus welchem die injicirten Choleravibrionen völlig verschwunden waren, eine starke tödtende Wirkung auf ausgesäte Cholerabacterien zeigte, stärker als normales Blut. Ausserdem wurde ermittelt, dass auch der hydraemische Zustand in Folge wiederholter Blutentziehungen eine Steigerung der keimtödtenden Action des Blutes herbeiführen könne; ebenso ferner künstlich, durch Wuthgiftimpfung erzeugtes heftiges Fieber. Aus dem Umstand, dass in Serum und defibrinirtem Blut meist nur ein Theil der ausgesäten Keime vernichtet wird, und zwar bei grosser wie bei geringer Aussaat in analoger Weise, glauben die Verff. schliessen zu sollen, dass die keimtödtenden Stoffe im Blute nicht als solche fertig vorhanden sind, vielmehr sei ihre Wirkung abhängig von der Menge der ausgesäten Keime. Buchner.

446. **E. H. Hankin: Ueber den Ursprung und das Vorkommen von Alexinen im Organismus**[1]. Verf. hatte schon früher die Idee geäussert, dass die Alexine des normalen Blutserums aus den Leukocyten stammen, aus denen sie nach dem Tode oder auf einen geeigneten Reiz hin in die Flüssigkeit übertreten. Bei verschiedenartig modificirten Versuchen konnte sich jedoch Verf. von dem Eintritt eines postmortalen Leukocytenzerfalles nicht überzeugen, während andererseits Blutplasma, nach Blutegelextract-Injection gewonnen, genau das gleiche bacterientödtende Vermögen besass wie

[1]) Centralbl. f. Bact. und Parasitenk. **12**, 777—783 und 809—824.

gewöhnliches Serum, obwohl bekanntlich Blutegelextract den Zerfall zelliger Elemente behindert. Dagegen fand Hankin gemeinschaftlich mit Kanthack, dass bei Infusion sterilisirter Cultur von Vibrio Metschnikovi parallel der eintretenden Leukocytose nach 48 Stunden bedeutende Zunahme der bacterientödtenden Wirkung erfolgt. Da hier die Vermehrung der Leukocyten von den drei, im Kaninchenblut überhaupt vorkommenden Categorien sich ausschliesslich auf die eosinophilkörnchenhaltigen Zellen von Ehrlich bezieht, so gerieth Verf. auf die Idee, diese letzteren als die Quelle der Alexine anzusehen und glaubt in der That, den Beweis für diese Auffassung liefern zu können. Einerseits fand sich im Kaninchenblut bei frisch erzeugter Leukocytose nur ein geringfügiges Heraustreten von eosinophilen Körnchen aus den Zellen, und das Serum besass nur ein mässiges bacterientödtendes Vermögen, während bei älterer Leukocytose dies extravasculäre Heraustreten der Körnchen reichlich erfolgt, und eine sehr starke bacterientödtende Wirkung zu finden ist. Anderseits glaubt Verf. durch seine Versuche einen Zusammenhang zwischen künstlich erzeugter extravasculärer Absonderung der eosinophilen Körnchen und Zunahme des bacterientödtenden Vermögens nachweisen zu können. Nachdem alle möglichen Reizmittel vergeblich versucht worden waren, um jene Körnchenabsonderung extravasculär hervorzurufen, fand sich, dass dieselbe gewöhnlich von selbst eintritt, wenn Blutegelextractblut bei 38—40° während 4—7 Stunden gehalten wird. Eine Reihe gleichzeitig mitgetheilter Versuche zeigt ferner, dass wenigstens in mehreren Fällen das spätere, d. h. nach Austreten der Körnchen durch die Centrifuge gewonnene Plasma stärker bacterientödtend wirkte als das sofort gewonnene. Schliesslich theilt Verf. einen neuen Versuch mit, aus Milzleukocyten bacterientödtende Alexinlösung darzustellen und sucht bei dieser Gelegenheit die abweichenden Ergebnisse der Nachprüfungen Bitter's (s. o.) dadurch zu erklären, dass die aus Organen nach seiner Methode dargestellten Alexinlösungen ihre bacterientödtende Wirkung ungemein rasch, schon nach $^1/_2$ Stunde verlieren. Buchner.

447. **Behring und Frank: Experimentelle Beiträge zur Lehre von der Bekämpfung der Infectionskrankheiten. Ueber einige**

Eigenschaften des Tetanusheilserums[1]. Einem gegen Tetanus immunisirten Pferde wurde Blut entzogen, und das daraus gewonnene Serum zu Immunisirungsversuchen bei Mäusen verwendet, welche gleichzeitig die innerhalb 3—4 Tagen tödtliche Minimaldosis von 0,008 CC. einer Tetanusbouillon injicirt erhielten. Der Immunisirungswerth des Serums ergab sich hiernach zu 1 : 40000; d. h. der 40000. Theil vom Körpergewicht der Mäuse an Serum genügte, um die Thierchen gegen die tödliche Wirkung jener Dosis von Tetanusgift zu schützen. Dieser Immunisirungswerth des Serums hatte sich bei zwei Monate langer Aufbewahrung, unter Zusatz von 0,5 Proc. Carbolsäure, nicht nachweisbar geändert. Verdünnung des Serums mit destillirtem Wasser war auf dessen Wirkungswerth ohne Einfluss. Ebenso verursachte eine 25 Minuten lange Erhitzung des Serums auf 65° C. keine Aufhebung seiner Wirksamkeit. [Letztere beide Thatsachen unterscheiden das im Heilserum enthaltene Tetanus-Antitoxin zweifellos zunächst von den Alexinen. Doch kann damit die Frage nach den etwaigen gegenseitigen Beziehungen beider Categorien von activen Körpern noch nicht als entschieden betrachtet werden. Ref.] Buchner.

448. **Behring: Ueber Immunisirung und Heilung von Versuchsthieren beim Tetanus**[2]. Zum Theil gemeinschaftlich mit Kitasato und ferner mit Schütz wurden Immunisirungsversuche gegen Tetanus bei kleineren und dann bei grösseren Thieren, 3 Pferden und 2 Schafen, ausgeführt, letztere an der thierärztlichen Hochschule zu Berlin. Die Pferde und Hammel vertrugen nach zweimonatlicher Behandlung ein mehrfaches der für die Controlthiere tödtlichen Dosis von Tetanus-Bouilloncultur. Das Blut der so behandelten Thiere zeigte in verschiedenem Grade (1 : 100 — 1 : 1000) schützende Eigenschaften gegenüber dem Tetanusgift bei Mäusen. Als bestes Immunisirungsverfahren empfiehlt B. Injection von Tetanus-Bouillonculturen, welche durch allmählich verringerte Zusätze von Jodtrichlorid einen Theil ihrer Giftigkeit eingebüsst haben. Für die Immunisirung von Pferden wird eine specielle Vorschrift gegeben: 200 CC.

[1]) Deutsche med. Woch. 1892, No. 16, pag. 348. — [2]) Zeitschr. f. Hyg. 12, 45—57.

Tetanus-Bouilloncultur, mit 0,5 Proc. Carbolsäure versetzt behufs Conservirung, dienen als Ausgangsmaterial. Der Giftwerth dieser Cultur muss so hoch sein, dass 0,75 CC. genügen, um mit Sicherheit ein ausgewachsenes Kaninchen in 3 bis 4 Tagen zu tödten. Diese carbolsäurehaltige Cultur wird in 4 Portionen getheilt: 1. 20 CC. bleiben ohne weiteren Zusatz; 2. 40 CC. erhalten einen Zusatz von 0,125 % Jodtrichlorid; 3. 60 CC. erhalten 0,175 % Jodtrichlorid; 4. 80 CC. erhalten 0,25 % Jodtrichlorid. Zuerst wurden 10 CC. von Mischung No. 4 dem Pferde subcutan injicirt, nach 8 Tagen 20 CC., nach weiteren 8 Tagen wieder 20 CC., nach 3 Tagen der Rest. Allmählich wird dann mit geeigneten Intervallen zu den, mit geringeren Mengen von Jodtrichlorid versetzten Portionen, schliesslich zu reiner Tetanusbouillon übergegangen. Buchner.

449. **Behring und Wernicke: Ueber Immunisirung und Heilung von Versuchsthieren bei der Diphtherie**[1]. Während es nicht gelang, durch Blut von natürlich gegen Diphtherie immunen Thieren, Mäusen, Ratten oder Hunden, Heilwirkungen bei diphtherieinficirten Meerschweinchen zu erzielen, zeigten sich theilweise günstige Resultate bei Verwendung von Blut solcher Thiere, die durch Localbehandlung mit Jodtrichlorid und mit Goldnatriumchlorid von einer Diphtherieinfection geheilt und bis zu einem gewissen Grade immunisirt worden waren. Um die Resultate zu verbessern, handelte es sich um Auffindung einer besseren Immunisirungsmethode. Als geeignet in dieser Beziehung erwies sich die Behandlung der zu immunisirenden Thiere mit Diphtherieculturen, deren Giftigkeit durch Zusatz von Jodtrichlorid eine Abschwächung erfahren hatte. Zum Ausgang dienten, mindestens 4 Monate alte, durch Papier filtrirte, mit 0,5 % Carbolsäure versetzte Diphtherieculturen, die mit verschiedenen Jodtrichloridmengen (0,05—0,4 %) 2 Tage bis 4 Wochen in Contact gelassen waren. Durch allmählich steigende subcutane Anwendung solcher Culturen gelang es nicht nur bei Meerschweinchen, sondern namentlich auch bei neun Hammeln die Immunisirung ohne Gefährdung durchzuführen. Die Dosis des jodtrichloridbehandelten Diphtheriegiftes wird dabei jedesmal gerade so gross gewählt, dass sie eine deutliche locale

[1]) Zeitschr. f. Hyg. 12, 10—44.

und allgemeine Reaction auslöst; bei mangelnder Reaction ist der immunisirende Effect sehr gering, bei zu starker Reaction, die zu Abmagerung führen kann, wird die Immunisirung in der Regel vereitelt. Bei Kaninchen, bei denen dieses Verfahren sich nicht bewährte, gelang die Immunisirung durch Verimpfung des getrockneten, gepulverten und eine Stunde auf 77 ° erhitzten Kalkniederschlags aus giftigen, keimfreien Culturen, der nach Roux und Yersin durch Zusatz von Calciumchloridlösung aus letzteren gewonnen wurde. Eine ganz kleine Menge dieses Diphtherie-Kalkpulvers, in eine Hauttasche verimpft, erzeugt ausgedehnte phlegmonöse Entzündung, nach deren Abheilung erneute Impfungen nur noch geringe, immer mehr abnehmende Reactionen hervorrufen. Zur Bezeichnung des erlangten Immunitätsgrades benutzen die Verff., abweichend von Ehrlich's Vorgang, nicht mehr die Giftdosis, welche das Thier noch zu ertragen vermag; sondern als Maassstab dient ihnen nunmehr die Minimalquantität von Serum des immunisirten Thieres, welche zum Schutze eines anderen intacten Thieres gegen eine eben tödtliche Giftdosis erfordert wird, bezogen auf das Körpergewicht des letzteren Thieres. Zur Conservirung des Diphtherie-Heilserums wurde ebenfalls ein Zusatz von 0,5 % Carbolsäure als zweckmässig befunden. Die Versuche ergaben, dass die immunitätsverleihende Substanz der Hauptmenge nach bei der Gerinnung des Blutes im Serum ausgeschieden wird; der Blutkuchen enthält nur geringe Mengen davon. Bezüglich der Heilung von den Wirkungen einer vorausgegangenen Injection von Diphtheriegift stellte sich heraus, dass hierzu grössere Mengen von Serum erforderlich sind, als zur Immunisirung, umso grössere, je später die Behandlung eingeleitet wird. Die von den Verff. mitgetheilten Immunisirungs- und Heilversuche litten noch überdies zum Theil daran, dass das verwendete Diphtheriegift, wie die Wirkung auf die Controlthiere ergab, um das 3—4 fache stärker war, als vorausgesetzt wurde. Immerhin gelang es in den 50 mitgetheilten Versuchen wenigstens zu zeigen, dass die am höchsten immunisirten Meerschweinchen diese starke Injection ohne jede Reaction überstanden; ebenso besassen solche Versuchsthiere, die mit Kaninchenserum vor vier Monaten vorbehandelt waren und die ausserdem auch noch Diphtherieinfectionen überstanden hatten, hochgradige Immunität; endlich ergab

auch das Serum der immunisirten Hammel beträchtliche Immunisirungs- und Heilerfolge. Dass diese Resultate mit der Zeit, d. h. bei allmählich stärkerer Immunisirung der blutliefernden Thiere wesentlich verbessert werden können, ist nicht zu bezweifeln; und es ist sicher anzunehmen, dass beispielsweise bei Hammeln die Immunität über den bisher erreichten Grad wesentlich gesteigert werden kann. Hinsichtlich der immunisirenden und heilenden Leistungsfähigkeit des Serums zeigte sich die subcutane oder intraperitonale Injection bei noch nicht inficirten oder sofort nach der Infection in Behandlung genommenen Thieren ziemlich gleichwerthig. Bei bereits kranken Thieren jedoch war die intraperitonale Injection bei weitem überlegen. Schliesslich sei erwähnt, dass die Verff. eine neue vortheilhafte Immunisirungsmethode gegen Diphtherie darin gefunden haben, dass zuerst Diphtherie empfänglichen Thieren durch Heilserum ein gewisser geringerer Grad von Immunität ertheilt wird, der durch nachfolgende Infectionen mit immer grösseren Culturmengen in angemessenen Zeiträumen immer mehr verstärkt wird.

Buchner.

450. **Behring: Die practischen Ziele der Blutserumtherapie und die Immunisirungsmethoden zum Zweck der Gewinnung von Heilserum.**[1]) Die Publication beabsichtigt, Interesse und Verständniss für die Ziele der Blutserumtherapie in weiteren Kreisen zu erwecken. Sie soll in dieser Hinsicht als Einleitung für weiter folgende analoge Mittheilungen dienen. Nach Verf. muss die Immunisirung von grösseren Thieren behufs Gewinnung von Heilserum in umfangreicherem Maassstabe als bisher in Angriff genommen werden; umsomehr, als beispielsweise bei Diphtherie die Immunität bei grösseren Thieren nur sehr langsam, im Verlauf von Monaten, selbst Jahren auf eine erfolgversprechende Höhe gebracht werden kann. Für den Menschen ergibt sich die Anwendbarkeit der Serumtherapie insoferne, als subcutane Injectionen von Pferde- wie Hammelserum ohne schädliche Folgen gemacht werden können. Neu ist die Ausdehnung der Untersuchungen von Verf. auf die Streptococcenkrankheiten. Von dem hier zu gewinnenden Heilserum verspricht sich derselbe

---

1) Leipzig, G. Thieme, 1892. 66 pag.

nicht nur curative, sondern auch prophylactische Wirkungen. Im zweiten Theil werden die vom Verf. geübten, bereits aus seinen Publicationen (s. o.) bekannten Immunisirungsmethoden geschildert, indem zugleich der Beweis zu führen gesucht wird, dass andere Methoden, speciell das neuerdings von Brieger, Kitasato und Wassermann angegebene Verfahren weit weniger leisten. Als das Wesentliche an seiner eigenen Methode betrachtet Verf. nicht nur die Anwendung von durch Jodtrichlorid in ihrer Giftigkeit abgeschwächten Culturen, sondern vor Allem die später nachfolgende Verwendung vollvirulenter Culturen oder vollgiftiger Filtrate aus Culturen, weil nur dadurch ein hoher und für die practischen Zwecke brauchbarer Immunitätsgrad zu gewinnen sei. Zu dieser Vervollkommnung seines Verfahrens wurde Verf. geführt durch die Erfahrung, dass der Eintritt der Immunität »nicht wie ein kritisches Ereigniss, sondern sehr allmählich erfolgt«. Hieraus sei zu folgern, dass der Grad der Immunität einer unbegrenzten Steigerung fähig ist. (Der Vollständigkeit halber muss angemerkt werden, dass bereits Emmerich — den übrigens Verf. kurz citirt — im bewussten Gegensatz gegen das Pasteur'sche Verfahren und in der ausgesprochenen Ueberzeugung, dass nur auf diese Weise der höchste Grad von Immunität zu erreichen sei, seine Thiere mit vollvirulenten Culturen behandelte. Ferner, dass Vaillard Anfangs 1891 eine Methode der Immunisirung gegen Tetanus veröffentlichte, welche ganz entsprechend dem Verfahren von Behring, in Vorbehandlung mit abgeschwächten und folgender Nachbehandlung mit successive gesteigerten Dosen von vollvirulenten Culturen besteht. [Ann. de l'inst. Pasteur 1892, p. 224.] Ref.) Neue Angaben macht schliesslich Verf. über die Eigenschaften des Tetanus-Antitoxins. Nicht nur die Widerstandsfähigkeit gegen physikalische, chemische und atmosphärische Einflüsse erwies sich als eine auffallend grosse, sondern es wurde bei der Dialyse des Serums auch ein Uebergang des Antitoxins in's Dialysat nachgewiesen, und diese dialysirten Heilkörper »liessen die charakteristischen Eiweissreactionen durchaus vermissen«. (Die Dialysirbarkeit an sich spricht weder für noch gegen Eiweisskörper, während der negative Ausfall der Eiweissreationen wohl auch der geringen Menge von Substanz im Dialysat zugeschrieben werden kann. Ref.) Buchner.

451. **Behring: Blutserumtherapie II. Das Tetanus-Heilserum und seine Anwendung auf tetanuskranke Menschen.**[1]) Zunächst werden nähere Vorschriften für die Anwendung des Tetanus-Heilserums beim Menschen aufgestellt. Die als Voraussetzung erforderliche Steigerung der heilenden Fähigkeiten des Serums hält Verf. nunmehr beim Tetanus für erreicht. Die Erfahrung hat gezeigt, dass ein Serum, welches nicht im Stande ist, tetanuskranke Mäuse, Meerschweinchen u. s. w. zu heilen, auf den Tetanus beim Menschen keine Wirkung übt. Und ferner muss solches Serum in proportional entsprechender Quantität zur Anwendung kommen. Die zum Effect genügende Minimaldosis von Serum ist, wenn es sich um Heilung kranker Versuchsthiere handelt, nicht nur weit grösser, als bei Immunisirung gesunder, sondern sie ist in ersterem Falle auch unbestimmt, je nach Dauer und Intensität der Erkrankung. Desshalb bevorzugt Behring die Angabe des Immunisirungswerthes. Serum vom »Immunisirungswerth 1 : 1 Million« bedeutet dann, dass jeweils der millionte Theil vom Körpergewicht eines Thieres an Serum zur Immunisirung desselben genüge; z. B. für ein Pferd von 400 Kgrm. 0,25 Grm. Serum. Für den Menschen, bei dem es sich nicht um Immunisirung, sondern um Heilung bei schwerer Tetanuserkrankung handelt, betrachtet B. als anzuwendende Minimaldosis pro 100 Kgrm. Körpergewicht 100 CC. eines Heilserums vom Wirkungswerth 1 : 1 Million. Selbst das genüge voraussichtlich nur für einen Theil der Fälle. Um alle, auch die fortgeschrittensten Fälle noch zu heilen, wäre Serum von noch höherem Wirkungswerthe erforderlich, wenn man die zu injicirende Dosis von 100 CC. nicht wesentlich überschreiten will, was B. widerräth, schon wegen des Carbolsäurezusatzes von 0,5 %, der sich für die Conservirung des Heilserums am besten bewährt und daher stets zur Anwendung kommt. Zur Zeit verfügt B. übrigens bereits über Serum mit dem Wirkungswerth 1 : 10 Millionen. Die Hoffnung, noch wirksameres Serum zu erhalten, ist gegeben. (Bei fortgeschrittener Tetanuserkrankung, wie bei allen schweren Infectionen und Intoxicationen dürfte ausser dem im Körper circulirenden oder abgelagerten spe-

---

1) Leipzig, G. Thieme, 1892. 122 pag.

cifischen Gift noch ein Zweites in Betracht kommen, nämlich die durch dieses Gift bereits gesetzten Läsionen lebenswichtiger Organe, deren Vorhandensein eventuell den tödtlichen Ausgang der Erkrankung, trotz stattfindender, durch Antitoxine bewirkter Entgiftung, mit Nothwendigkeit zur Folge haben kann. Ref.) — Die Injectionen beim Menschen zu Heilzwecken sollen subcutan gemacht werden. Das Tetanus-Heilserum wirkt nicht local, sondern blos von der Blutbahn aus. Das carbolsäurehaltige Heilserum zeigt nie unerwünschte Nebenwirkungen; ähnlich günstig für Conservirung des Serums wirkt nur Chloroform. Ein von Rotter mit vom Verf. geliefertem Tetanus-Heilserum behandelter und geheilter Fall von Wundstarrkrampf beim Menschen wird genau beschrieben. Aus dem Schlusscapitel von Behring und Casper über Heilversuche bei tetanuskranken Pferden und Schafen verdient besonderes Interesse die erste beim Pferde constatirte Heilung bedrohlicher tetanischer Symptome (künstliche Infection) mittelst Heilserums, sowie die ersten Heilungen bei Schafen. Der Immunisirungsvorgang beim Pferd vollzieht sich, selbst wenn das Thier schon lange in Behandlung war und einen hohen Grad von Immunität bereits erreicht hat, stets in der Weise, dass auf erneute Injection von Tetanusgift zunächst eine (fieberhafte) Reaction eintritt, während welcher die bis dahin im Harn nachweisbaren immunisirenden Substanzen verschwinden und statt dessen sogar Tetanusgift enthaltender Harn producirt werden kann. Während dieser Periode kann daher dem Thiere selbstverständlich kein Blut zu Heilzwecken entnommen werden. Erst nach 8—10 Tagen erscheint regelmässig mindestens die alte Höhe des Immunisirungswerthes und von da ab beginnt dann ein langsames weiteres Steigen. Das Auftreten von fieberhafter Temperatursteigerung während dieser Reactionsperiode bezeichnen die Verff. nach ihrer Erfahrung als ein sehr günstiges, die entgiftenden Vorgänge im Körper anzeigendes Symptom, und sie protestiren entschieden gegen die eventuell beabsichtigte Anwendung von Antipyreticis in einem solchen Falle. Buchner.

452. **L. Brieger, S. Kitasato und A. Wassermann: Ueber Immunität und Giftfestigung.**[1] Die Begriffe »immun« und

[1]) Zeitschr. f. Hyg. **12**, 137—182.

»giftfest« müssen nach den Verff. scharf unterschieden werden. »Immun« bezeichnet den Zustand, wobei im Körper ein Fortleben der eingebrachten Keime nicht möglich ist, während »giftfest« die Widerstandsfähigkeit gegen die von den Bacterien producirten Gifte bedeutet; der Parasit wird in diesem Falle zu einem blossen unschädlichen Schmarotzer, der vielleicht noch local Reizungserscheinungen äussern, aber niemals mehr seine specifischen, bedrohlichen Allgemeinwirkungen entfalten kann. Ausgehend von der Erwägung, dass im menschlichen und thierischen Körper durch den normalen Stoffwechsel Zwischenproducte und Fermente von oft erheblicher Giftigkeit entstehen (Peptone, gewisse Fermente wie Trypsin, Pancreatin u. s. w.), die eine Zeit lang im Blute oder in den Lymphbahnen kreisen, bis sie zu ihren Endproducten verbrennen, gelangten die Verff. zu der Anschauung, dass die Unschädlichmachung dieser Stoffe noch innerhalb des Kreislaufes durch besondere Substanzen erfolge, deren Sitz sie in den Zellen blutreicher drüsiger Organe (Lymphdrüsen, Schilddrüse, Thyreoidea) vermutheten. Von den gleichen Substanzen war es dann wahrscheinlich, dass sie auch auf Bacteriengifte zerstörend wirken könnten. Die Verff. erheben daraufhin die Forderung, dass »in schonendster Weise« die vermutheten antitoxischen Substanzen aus den Drüsenzellen extrahirt werden müssten, um deren »lebendigen Zustand« möglichst zu wahren, bedienen sich aber dann zur Sterilisirung des aus zerkleinerter Thymus durch 12stündiges Stehen mit Wasser im Eisschrank gewonnenen Extractes einer 15 Minuten dauernden Erhitzung bei 100° im Dampf-Kochtopfe. (Ref. vermag nicht, diesen Widerspruch zwischen Theorie und Praxis zu lösen. Zum Kochen der Thymusauszüge wurden die Verff. anscheinend durch den Vorgang von Wooldridge veranlasst, der zuerst, in analoger Weise, wie dies jetzt die Verff. thun, in gekochten Auszügen von Kalbsthymus oder Hoden Milzbrandbacillen cultivirte und auf diese Weise Immunisirung erzielte. Allerdings konnten die Verff. bei Nachprüfung die Angaben von Wooldridge speciell für Milzbrand nicht bestätigen; allein principiell blieb das im Uebrigen beibehaltene, mit günstigem Erfolge angewandte Verfahren doch das nämliche.) Vor dem Kochen muss das Thymusextract, wie schon Wooldridge angegeben hatte, durch

Soda schwach alkalisch gemacht werden, um Coagulation zu vermeiden. In der sterilisirten »Thymusbouillon« wurden nun die verschiedenen Infectionserreger (Tetanus, Diphtherie, Typhus, Erysipel, Milzbrand, Schweinerothlauf) cultivirt, und es ergab sich, dass dieses Extract die Fähigkeit besitzt, die Giftentwickelung bei den genannten Bacterienarten ganz ausserordentlich herabzusetzen. Z. B. eine Thymus-Tetanus-Bouillon zeigte nur $^1/_{5000}$ bis $^1/_{8000}$ der gewöhnlichen Giftigkeit einer analogen Fleischpeptonbouillon, in welcher Tetanusbacillen gewachsen waren. Dabei handelt es sich aber nicht um mangelnde Giftbildung überhaupt, sondern gewisse Stoffe des Thymusauszuges besitzen nach den angestellten Versuchen die Fähigkeit, das bereits gebildete Gift zu vernichten. Sporenfreie giftige Tetanusculturen wurden nach Zusatz von Thymusextract bei einwöchentlichem Stehen im Eisschrank nahezu ungiftig. Mit derart ungiftig gewordenen Gemischen gelang es, durch Injection steigender Dosen 35 Kaninchen gegen Tetanus vollständig zu immunisiren; das Serum dieser Thiere wirkte stark immunisirend auf Mäuse, und die Immunität stieg nach Ablauf der Behandlung und war nach 4 Monaten noch eine vollständige. Ebenso günstige Ergebnisse zeigten sich bei weissen Mäusen und bei einem Hammel. — Choleravibrionen (frische Cultur aus Massaua) wachsen auf Thymusauszügen sehr rasch und üppig, die Culturen zeigten sich aber, im Gegensatz zum Tetanus, ziemlich giftig und mussten daher behufs Anwendung für Immunisirung 15 Minuten lang auf 65° C. erhitzt werden. Die Toxicität schwand hierdurch, aber die immunisirende Kraft blieb erhalten. Der Impfschutz hiermit lässt sich sogar ungemein rasch, binnen 24 Stunden, erzielen. Unter 66 Meerschweinchen gelang es bei 80%, die Thiere gegen eine, schon am nächsten Tage ausgeführte intraperitoneale Injection von 1 CC. virulenter Choleracultur zu immunisiren. Bei Diphtherie gelang die Immunisirung von Meerschweinchen nach dem nämlichen Princip, wie bei Cholera, durch 15 Minuten lange Erhitzung der an sich noch toxisch wirkenden Thymus-Diphtheriecultur und wiederholte Injectionen. Von 74 so behandelten Meerschweinchen erwiesen sich die allermeisten als specifisch giftfest; die Infection blieb local, die Bacillen blieben aber noch längere Zeit in loco lebend. Weisse Mäuse und Meerschwein-

chen gehen ausnahmslos an der intraperitonealen Injection von Typhusbacillen zu Grunde, was die Verff. mit anderen Autoren als Intoxication betrachten. Auch hier gelang es, mittelst 15 Minuten auf 60° erwärmter Thymus-Typhuscultur die Thiere gegen die 8 Tage später ausgeführte Intoxication zu festigen. Das Blutserum solcher Thiere erzeugte bei anderen Thieren sofort den gleichen Schutz. Die Giftfestigkeit hatte eine Dauer von mindestens 4 Monaten. — Im Gegensatz zu den genannten wesentlich toxischen Injectionen bezeichnen die Verff. als «Septicaemien» jene Processe, bei denen die Vermehrung der Infectionserreger im Blute vorwaltet, die Giftbildung dagegen relativ zurücktritt. Hiervon wurden geprüft Schweinerothlauf und Milzbrand. Bei ersterem gelang es durch combinirte, d. h. abwechselnde Vorbehandlung mit Thymuscultur und andererseits abgeschwächte gewöhnliche Cultur bei den sehr empfänglichen weissen Mäusen ebenfalls sichere Resultate zu erzielen, wobei die Immunität zugleich sehr lange anhielt. Dagegen glückte es nicht, bei Milzbrand trotz vielfach variirter Versuche ein gleich gutes Ergebniss zu erlangen. — Die Verff. ziehen aus allen ihren merkwürdigen Resultaten den Schluss, dass toxisches und immunisirendes Princip wesentlich verschiedene Dinge seien. Welches sind aber dann die immunisirenden und heilenden Stoffe? Ref. hatte in Uebereinstimmung mit Hüppe in seinem für den Hygiene-Congress zu London erstatteten Bericht bereits ausgesprochen, dass es die plasmatischen Substanzen des Bacterieninhalts, die im Allgemeinen als Bacterienproteïne bezeichneten Stoffe sein müssten. Die Verff. bestätigen dies nunmehr: Das immunisirende und somit heilende Princip ist nirgends sonst zu suchen als in der Bacterienzelle. »Alle bisher auf irgend eine Weise erzielten Impfschutzmassregeln (durch abgeschwächte Culturen u. s. w.) erklären sich allein durch die Einverleibung der Bacterienzellsubstanzen«. Dies wird durch Filtrationsversuche mit Typhusculturen noch besonders erwiesen. »Also nicht die Stoffwechselproducte, nicht die Toxalbumine verleihen die Schutzwirkung, sondern einzig die in den Bacterienleibern aufgespeicherten Substanzen. Zwischen der zeitlichen Bildung des Gegengiftes einerseits und der Menge der Bacterien-Zellsubstanzen andererseits besteht eine directe Proportion«. Buchner.

453. **A. Wassermann: Ueber Immunität und Giftfestigung**[1]). Die beiden Begriffe werden in Uebereinstimmung mit der vorhergehenden Arbeit definirt. Cholera, Typhus, Diphtherie, Tetanus, d. h. die für die menschliche Pathologie wichtigsten Infectionskrankheiten sind wesentlich toxischer Natur, wesshalb Giftfestigung, d. h. Zufuhr eines specifischen Gegengiftes anzustreben ist. Letzteres kann auf zweifache Art ermöglicht werden: entweder durch Einverleibung des bereits fertigen Gegengiftes, wie bei der Behring'schen Serumtherapie, oder der Organismus wird durch besondere Mittel veranlasst, die Gegengifte selbst zu bilden. Bezüglich des letzteren Punktes haben die Untersuchungen von Brieger, Kitasato und Verf. ergeben (s. o.), dass das specifische Gegengift aus zwei Componenten gebildet wird, einerseits aus Stoffen, welche der Zellsubstanz der Bacterien selbst entstammen, andererseits aus dem thierischen Organismus angehörenden Substanzen, welche ohne Zweifel in den Leukocyten enthalten sind und durch Zerfall derselben frei werden. Zur Heilung wäre also nöthig die Einverleibung von Bacterienzellen resp. aus ihnen gewonnener specifischer Substanzen, aus denen unter Mitwirkung der Leukocyten die Gegengifte dann gebildet werden könnten. Die den Bacterien innewohnende Giftigkeit muss vor der Anwendung beseitigt werden, was durch Behandlung der Culturen mit Kalbsthymus, eventuell mit nachfolgendem Erhitzen auf 65—80^0 (s. o.) erreicht werden kann.

Buchner.

454. **L. Brieger und A. Wassermann: Ueber künstliche Schutzimpfung von Thieren gegen Cholera asiatica**[2]). Zunächst wiederholten die Verff. die früher gemeinschaftlich mit Kitasato angestellten Versuche, Meerschweinchen gegen vollvirulente Cholera widerstandsfähig zu machen (s. o.) durch Injection von 24stündigen Thymus-Cholera-Bouillonculturen, die vor der Anwendung $^1/_4$ Stunde auf 65^0 oder 10 Minuten auf 80^0 erwärmt wurden. Hiervon genügten viermal an aufeinanderfolgenden Tagen wiederholte intraperitoneale Injectionen von je 4 CC., um die Thiere sogleich nach

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 17. — [2]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 31.

der letzten Injection für das 3fache der sonst tödtlichen Dosis widerstandsfähig zu machen. Da aber die Verarbeitung von Thymus gewisse Schwierigkeiten bietet, haben die Verff. bei den weiteren Versuchen den Thymusnährboden aufgegeben und sind zur blossen Erwärmung von Cholerabouillonculturen zurückgekehrt. Abweichend von G. Klemperer und anderen Autoren (s. u.) erwärmen die Verff. ihre 24stündigen Choleraculturen nur $^1/_4$ Stunde auf 65° C. Hiervon genügen 2 CC., um nach 48 Stunden einen Schutz von 2monatlicher Dauer zu erzeugen. Da nach diesen letzteren Resultaten der Anschein entstehen könnte, als ob bei den früheren Versuchen die Erwärmung allein gewirkt hätte, das Thymusextract dagegen wirkungslos gewesen wäre, so zeigen die Verff. schliesslich noch durch besondere Experimente, dass es auch unter ausschliesslicher Anwendung von Thymus, ohne Erwärmung, möglich sei, Choleraculturen zu entgiften und für Immunisirung brauchbar zu machen.

Buchner.

455. **P. Ehrlich: Ueber Immunität durch Vererbung und Säugung**[1]. Vererbung der specifischen Immunität ist bekannt bei Milzbrand, Ovine, Rauschbrand, Pneumonie u. s. w. Die Immunität der Nachkommen könnte in derartigen Fällen bedingt sein: 1. durch Vererbung im ontogenetischen Sinne, 2. durch eine Mitgabe des mütterlichen Antikörpers, 3. durch eine directe intrauterine Beeinflussung der fötalen Gewebe durch das immunisirende Agens. Verf. ist es nun gelungen, eine Versuchsanordnung zu finden, um in jedem einzelnen Falle die Art der überkommenen Immunität festzustellen. Zu den Versuchen dienten besonders die pflanzlichen Toxalbumine Abrin und Ricin, an denen Verf. die interessante Thatsache der Immunisirbarkeit für Mäuse unlängst erwiesen hat [J. Th. **21**, 491]. Zunächst ergab sich, dass Kinder von hochabrinimmunem Vater und normaler Mutter durchaus keine Abrin-Immunität ererbt hatten. Das Idioplasma des Sperma ist nicht fähig, die Immunität zu übertragen. Zweitens wurde die mütterliche Uebertragung geprüft bei vor der Gravidität bereits hochimmunen Müttern, und zwar für Ricin, Abrin und Robin (giftiges Princip der Akazienrinde). Bei

[1]) Zeitschr. f. Hyg. **12**, 183—203.

diesen letzteren Versuchen ergab sich gleichmässig positives Resultat, indem etwa 4 Wochen nach der Geburt eine ausgesprochene Immunität der Nachkommenschaft nachzuweisen war, die aber zu Beginn des 3. Monats wieder erlosch, was Verf. durch Wiederausscheidung des von der Mutter her vererbten Anti-Serums befriedigend erklärt. Würde die Immunität durch die Eizelle übertragen, so müsste sie andauern und auf die Enkel übergehen können, was durch Versuche widerlegt wird. Unentschieden bleibt somit nur die dritte Möglichkeit einer eventuellen directen Immunisirung des noch in Entwickelung begriffenen Fötus, worüber es nicht gelang, durch Versuche in's Klare zu kommen. Bei den vorstehenden Versuchen war es auffallend, dass die Nachkommen giftfester Thiere noch nach Ablauf von 6 bis 8 Wochen ausgesprochene Immunität besassen, während doch nach früheren Erfahrungen von Verf. die Ausscheidung des zugeführten Antiricins rascher sich vollzieht. Demnach mussten entweder die Antistoffe im jugendlichen Organismus sich besser conserviren oder durch neue Zufuhr von aussen her ergänzt werden. Dies führte auf die Milch und leitete Verf. zum sog. »Vertauschungs- oder Ammenversuch«, wobei nach erfolgtem Wurf einer hochimmunen und einer ungefähr gleichzeitig befruchteten Controlmaus die Mütter vertauscht werden, was ohne Störung sich ausführen lässt. Die Resultate dieser Versuche entsprachen der Erwartung: die von einer hochimmunen Maus abstammenden, aber von einem normalen Controlthiere gesäugten Jungen hatten schon nach 21 Tagen nur noch einen ausserordentlich niedrigen Immunitätsgrad, womit die Möglichkeit einer besseren Haltbarkeit des Antitoxins im jugendlichen Organismus widerlegt ist. Anderseits zeigte sich die Milch als solche fähig, den Antikörper bei der Säugung zuzuführen und eine hohe und wachsende Immunität zu verleihen. Diese Lactationsimmunität dauerte nach Aufhören der Lactation noch eine gewisse Zeit an, bis die Antikörper durch Ausscheidung aus dem Körper wieder verschwunden waren. Um die Frage zu entscheiden, ob die Milch in Folge einer durch die Immunisirung bedingten Aenderung der Drüsenfunction die Antikörper enthalte, wurden säugenden Thieren grössere Quantitäten von Serum hochimmuner Thiere zugeführt, wobei der typische Säugungsschutz ebenfalls eintrat. Das gleiche wurde

vom Verf. für die Tetanusimmunität erwiesen. Eine mit Tetanusheilserum vom 10. Tage nach dem Wurfe ab täglich während 11 Tagen injicirte Maus übertrug auf ihre Jungen eine hohe, mindestens 40fache Widerstandsfähigkeit gegen Tetanus. Die merkwürdige Erscheinung, dass die Antikörper hier vom Verdauungscanal aus unverändert resorbirt werden — während es nicht gelang, durch Verfütterung von Organtheilen immuner Thiere an andere eine Immunisirung zu bewirken — bringt Verf. in Zusammenhang mit der von Bunge nachgewiesenen äusserst genauen, sozusagen quantitativen Anpassung der Muttermilch an die Bedürfnisse des kindlichen Organismus, so dass beispielsweise von den Aschebestandtheilen nichts verloren geht. Wenn man letzteres in Betracht zieht, sowie die nunmehr neu gefundenen Functionen der Milch, so könne man, meint Verf., die jetzt herrschende Tendenz, die natürliche Kinderernährung durch die künstliche zu verdrängen, keineswegs billigen. Hiermit im Zusammenhang weist Verf. auf die Thatsache hin, dass eine ganze Reihe infectiöser Krankheiten (Parotitis epidemica, Scharlach, Masern) das erste Lebensjahr entweder ganz verschonen oder wesentlich seltener befallen, d. h. die Säuglinge zeigen während der Lactation relative oder absolute Immunität. Die Consequenz spricht auch dafür, dass die Milch von Müttern, die gegen Syphilis Immunität erworben haben, einen hohen therapeutischen Werth für die luetischen Säuglinge besitzen müsse. Verf. stellt Versuche an säugenden Ziegen, die gegen die verschiedensten Infectionen immunisirt werden sollen, in Aussicht. In einem Nachtrag berichtet derselbe noch über Versuche, wonach bei Mäusen Tetanus-Immunität schon nach 24stündiger Säugungsdauer übertragen wurde, und über andere, welche beweisen, dass der Grad der durch die Milch übertragenen Immunität ein sehr bedeutender sein kann. Buchner.

456. **L. Brieger und P. Ehrlich: Ueber die Uebertragung von Immunität durch Milch**[1]. Zu den Versuchen diente der Tetanus. Nachdem ermittelt war, dass Ziegen für Tetanus sehr empfänglich seien, wurde eine trächtige Ziege mittelst Thymus-Tetanus-Bouillonmischung (Verfahren von Brieger, Kitasato und Wasser-

[1]) Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 18.

mann, s. o.) in vorsichtiger Weise im Verlauf mehrerer Wochen immunisirt. Es zeigte sich, dass schon nach ca. fünfwöchentlicher Behandlung die Milch eine erhebliche Schutzkraft besass, so dass 0,2 CC. im Stande waren, Mäuse gegen die 24fache, sonst tödtliche Minimaldosis von giftiger Tetanusbouillon zu schützen. Bei Mäusen, die mit tetanussporenhaltigen Splittern inficirt waren, schützte vom 37. Tage der Behandlung ab die Milch bereits in der Menge von 0,1 CC. vor Erkrankung. Dagegen gelang es nicht, durch Verfüttern der Milch bei älteren Mäusen Immunität zu erzielen. Nach Ausscheidung des Caseïns aus der Milch besass die Molke die gleiche Schutzkraft; ferner gelang es, durch Eindampfen dieser Molke im Vacuum die Wirkungskraft entsprechend zu erhöhen. Schliesslich erwähnen die Verff., dass auch bei Typhus analoge Resultate erlangt wurden. Buchner.

457. G. Klemperer: **Untersuchungen über künstlichen Impfschutz gegen Choleraintoxication**[1]). Durch intraperitoneale Injection von 1 CC. Aufschwemmung von Choleravibrionen können Meerschweinchen in 6—12 Stunden unter stürmischen Erscheinungen, namentlich Absinken der Temperatur, getödtet werden (Hüppe, Pfeiffer, Gruber). Brieger, Kitasato und Wassermann erzielten Unempfänglichkeit gegen derartige Impfungen durch Choleravibrionen, die in Thymusextract cultivirt und nachher $^1/_4$ Stunde auf 65 ° erwärmt waren. Verf. dagegen gelang es ohne Anwendung von Thymusextract, blos durch intraperitoneale Injection von erwärmten Bouillonculturen der Choleravibrionen (am besten zwei Stunden bei 70 °) zu bewirken, dass die so behandelten Thiere die ein bis zwei Tage später gesetzte, sonst tödtliche Vergiftung überstanden. (Die Arbeiten von Gamaleïa, Zäslein u. A., die schon früher mit Choleraculturen Impfschutz erzielten, scheinen Verf. entgangen zu sein. Ref.) Mit Serum von Kaninchen, die durch intravenöse Injection von erwärmten Culturen immunisirt waren, konnten Meerschweinchen gegen Cholera unempfänglich gemacht werden. Die Kaninchen erhalten in zweitägigen Pausen 4 mal je 3 CC. von der zwei Stunden bei 70 ° erwärmten Cultur in die Ohr-

---

[1]) Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 32.

vene; nach 3 Tagen ist das Thier soweit immun, dass 2 CC. reines Serum ein 400 Grm. schweres Meerschweinchen gegen Injection virulenter Choleracultur schützen. Ferner gelang es, Meerschweinchen durch intraperitoneale Injection erwärmter Cultur gegen die Cholera-infection vom Magen aus (nach Koch'scher Methode) zu immunisiren. Doch bedarf es hierzu eines grösseren Grades von Immunität als gegen die intraperitoneale »Vergiftung«. Auf Grund weiterer Versuche hält Verf. auch die Zufuhr der immunisirenden Substanzen vom Magen aus für möglich. Schliesslich erwähnt Verf. ein von ihm gemeinschaftlich mit Dr. Krüger ausgearbeitetes Verfahren der Abschwächung giftiger Culturen zum Zweck der Immunisirung mittelst des constanten electrischen Stromes. Bei Cholera gelang durch 24stündige Einwirkung eines constanten Stromes von 20 Milliampère die Tödtung der Vibrionen, während die Cultur zur Immunisirung sich ausserordentlich geeignet erwies und dieselben Resultate ergab, wie die mit zweistündiger Erwärmung bei 70° behandelten Culturen.

Buchner.

458. **G. und F. Klemperer: Ueber die Heilung von Infectionskrankheiten durch nachträgliche Immunisirung**[1]. Den Verff. gelang es, Kaninchen gleichzeitig gegen zwei verschiedene Infectionskrankheiten, nämlich gegen Mäuseseptikämie und den Diplococcus der Pneumonie, anderseits gegen Mäuseseptikämie und den Pneumobacillus von Friedländer zu immunisiren. Mit dem Serum dieser Thiere liess sich bei Mäusen Schutz gegen die jeweiligen specifischen Infectionen erzielen. Ferner berichten die Verff. über neue Versuche, betreffend die Heilung bereits erfolgter Infectionen durch Einspritzung von Bacterien-Culturen. Bei Kaninchen, die zuvor mit Pneumonie-Diplococcus inficirt waren, injicirten die Verff. grössere Mengen auf 60° erhitzter Diplococcen-Bouillon, zum Theil nach vorhergehender Einengung auf $^1/_{10}$ Volum (bei 60° C.). Zwar konnte bei vollvirulenter Infection auf diese Weise kein Schutz erzielt werden, wohl aber bei Infection der Kaninchen mit einem 48 Stunden bei 40,5° C. cultivirten Diplococcus, der an und für sich eine subacute, binnen 4—6 Tagen tödtliche Infection hervorbringt. Buchner.

---

[1]) Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 18, pag. 421.

459. G. **Klemperer: Klinischer Bericht über 20 Fälle specifisch behandelter Pneumonie**[1]. Verf. berichtet über 20 Fälle von Pneumonie beim Menschen, von denen 12 mit Serum hoch immunisirter Kaninchen behandelt wurden. In 7 von diesen 12 Fällen glaubt K. durch die Seruminjectionen entschieden einen antitoxischen Effect erzielt zu haben. In 8 anderen Fällen wurde die Behandlung mit Injection eingeengter, auf 60° erwärmter Culturen von Pneumonie-Diplococcus durchgeführt. In allen diesen Fällen erfolgte 12 bis 24 Stunden nach der Injection Temperaturabfall; beim Wiederansteigen der Temperatur wurde die Injection wiederholt.

Buchner.

460. G. **Klemperer: Untersuchungen über Schutzimpfung des Menschen gegen asiatische Cholera**[2]. Auf Grund der Annahme, dass manche Menschen von Natur immun gegen Cholera sind, prüfte Verf. das menschliche Serum in 5 Fällen, wo zufällig Aderlassblut zur Verfügung stand, und fand zweimal, dass das betreffende Serum in Mengen von 1—2 CC. Meerschweinchen gegen intraperitoneale Einführung von Choleravibrionen schützte. Verf. stellte dann an sich und einigen Collegen Versuche über künstliche Immunisirung an mit subcutaner Einspritzung von 2stündig auf 70°, dann auch von vollgiftigen Choleraculturen. Durch Einverleibung von 3,6 CC. erwärmter Cultur wurde eine Versuchsperson bis zu dem Grade immun, dass 0,25 CC. ihres Blutserums ein Meerschweinchen gegen virulente Choleravibrionen schützten. Impfungen mit lebenden Choleraculturen wirkten wesentlich stärker immunisirend; beide Arten der Schutzimpfung waren ungefährlich, erzeugten indess Localreaction und gewisse Störungen des Allgemeinbefindens. (Die Schutzimpfung mit lebenden Choleraculturen beim Menschen war bekanntlich 1884 bereits durch Ferran in Spanien in grossem Maassstabe ausgeführt worden. Ref.) Buchner.

461. G. **Klemperer: Weitere Untersuchungen über Schutzimpfung des Menschen gegen asiatische Cholera**[3]. Von zwei

[1]) Verhandlungen des XI. Congr. f. innere Medic. zu Leipzig. 1892. Wiesbaden, Bergmann, pag. 244. — [2]) Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 39. — [3]) Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 50.

Patienten, welche in der diesjährigen Epidemie Cholera überstanden hatten und welche freiwillig Aderlassblut überliessen, prüfte Verf. die Wirkung des Serums mit dem Resultat, dass in dem einen Falle 0,01, in dem anderen 0,5 CC. des Blutserums ausreichend waren, um Meerschweinchen gegen tödtliche intraperitoneale Einführung von Choleravibrionen zu schützen. Noch kleinere Dosen erwiesen sich in beiden Fällen als unwirksam. Verf. glaubt hierin zugleich einen unantastbaren Beweis für die specifisch ätiologische Beziehung des Koch'schen Kommabacillus erblicken zu sollen. (Es wäre interessant, wie sich das Serum von Menschen verhält, welche einen schweren Anfall von sog. »Cholera nostras«, d. h. Cholera ohne Kommabacillen, durchgemacht haben. Ref.) Des Weiteren suchte Verf. zu ermitteln, wie weit sich beim Menschen durch künstliche Immunisirung die Immunität gegen Choleravibrionen steigern lasse. Die Versuchsperson, Cand. med. E., erhielt zu diesem Zwecke 3,1 CC. hochvirulenter Kommabacillencultur und 0,5 CC. abgeschwächte Cultur injicirt. Durch diese Behandlung erlangte das vorher sehr geringfügig antitoxisch wirkende Serum einen so hohen Grad von Wirksamkeit, dass 0,005 Grm. desselben zur Giftfestigung eines Meerschweinchens genügten. Gegen die practische Verwerthung dieses Verfahrens beim Menschen spricht, abgesehen von anderem, seine hochgradige Schmerzhaftigkeit. — Durch letzteren Uebelstand wurde Verf. auf die Idee geführt, die abgetödteten Choleraculturen behufs Immunisirung beim Menschen vom Magen aus einzuführen, nachdem er früher schon bewiesen hatte, dass dies beim Meerschweinchen mit positivem Erfolge möglich sei. Vorerst wurde festgestellt, dass Choleraculturen bei Zusatz von Pepsin und 2 $^0/_0$ iger Sodalösung im Brutschrank ihre immunisirende Wirkung nicht verlieren, während bei Anwesenheit von Salzsäure dieselbe verloren geht. Demnach nahm Verf. vor Einverleibung der abgetödteten Kommabacillencultur jedesmal 2 Grm. Natr. bicarbon. zu sich. Im Ganzen wurden in der Zeit vom 28. September bis 13. November 503 CC. Choleracultur aufgenommen, mit dem Effect, dass das schliesslich entnommene Blut resp. Serum den 25fachen antitoxischen Werth bei Meerschweinchen gegenüber dem Anfang des Versuches äusserte. Verf. erklärt auch dieses Resultat mit Rücksicht auf die lange und sehr

unangenehme Behandlung nicht als geeignet für Uebertragung in die Praxis. — Mehr schien die, im Anschluss an Ehrlich's Entdeckung von dem Uebergang antitoxischer Stoffe in die Milch, vom Verf. versuchte Immunisirung von Ziegen gegen Cholera zu versprechen. Eine 5 Monate lang, anfangs mit erwärmten, dann mit virulenten Choleraculturen behandelte Ziege lieferte schliesslich eine Milch, von der 0,05 CC. bei Meerschweinchen sicher schützten. Von dieser Milch wurden einer Versuchsperson 5 CC. subcutan injicirt, was keine Beschwerden verursacht. Das am folgenden Tage entnommene Blut resp. Serum dieser Versuchsperson zeigte einen gewissen, obwohl geringen Schutzwerth bei Meerschweinchen. Doch hält Verf. es für wohl möglich, auf diesem Wege zu practisch brauchbaren Resultaten zu kommen. Buchner.

462. **A. Lazarus: Ueber die antitoxische Wirksamkeit des Blutserums Cholerageheilter**[1]. Uebereinstimmend mit Klemperer (s. o.) findet auch Verf. für das normale menschliche Blutserum einen gewissen Schutzwerth gegenüber der intraperitonealen Cholerainfection der Meerschweinchen. Einen viel höheren Schutzwerth zeigte aber das Serum von Personen, die soeben einen Choleraanfall überstanden hatten. Als minimale schützende Dosis fand hier Verf. 0,0001 Grm. Serum! (Der höhere Schutzwerth gegenüber den Versuchen von Klemperer scheint damit zusammenzuhängen, dass die Fälle von Verf. sehr schwere, jene von Klemperer aber nur leichte Choleraanfälle durchgemacht hatten.) So hoch aber der Schutzwerth des Serums sich erwies, ebenso gering zeigte sich seine therapeutische Leistung, wenn die Behandlung erst nach Eintritt von Krankheitssymptomen begonnen wurde. Buchner.

463. **R. Stern: Ueber Immunität gegen Abdominaltyphus**[2]. Das defibrinirte Blut von fünf kurz nach dem Ablauf des Typhus untersuchten Personen zeigte nicht nur keine gesteigerte, sondern in der Mehrzahl der Fälle sogar eine auffallend geringe tödtende Wirkung auf Typhusbacillen; in einem Falle liess sich eine solche

[1] Berliner klin. Wochenschr. 1892, Nr. 43 u. 44. — [2] Deutsche medic. Wochenschr. 1892, Nr. 37.

überhaupt nicht nachweisen, während alle Controlversuche mit Blutserum Gesunder starke tödtende Wirkung auf Typhusbacillen ergaben. Dem gegenüber zeigte bei vier von sechs Typhusreconvalescenten das Blut die Eigenschaft, Mäuse vor der Wirkung von Typhusculturen zu schützen; in einem weiteren Falle wurde der Tod der Versuchsthiere wenigstens merklich verzögert. Da diese Schutzwirkung nach dem vorhergehenden nicht auf einer directen Abtödtung der Typhusbacillen im Thierkörper beruhen kann, so muss es sich um eine Aufhebung resp. Abschwächung ihrer Giftwirkung handeln, die Verf. durch gleichzeitige Injection von keimfreiem Typhusgift und Serum auch direct erweisen konnte. Buchner.

464. **L. Vaillard: Ueber einige die Immunität gegen den Tetanus betreffende Punkte**[1]. Gegenüber Brieger, Kitasato und Wassermann (s. o.) weist Verf. darauf hin, dass von ihm schon Anfangs 1891 eine Methode veröffentlicht wurde, um Kaninchen gegen Tetanus sicher zu immunisiren, durch Injection filtrirter und durch Erhitzen theilweise entgifteter Tetanusculturen in die Blutbahn. Anfangs werden auf 60° erhitzte, später vollvirulente Culturen resp. Filtrate angewendet, in gewissen zeitlichen Zwischenräumen. Die Steigerung der schon nach drei Injectionen nachweisbaren Immunität wird durch immer grössere Dosen filtrirter Culturen bewirkt. Die so erzielte Immunität ist sehr haltbar. Verf. schildert dann eine andere Methode der Immunisirung durch mittelst Jodlösung abgeschwächter Culturen, welche vortreffliche Resultate gibt. Jodwasser (1 Theil Jod auf 500 Wasser) wird mit gleichen Theilen filtrirter Cultur gemischt, und dieses Gemisch kann sofort subcutan oder intravenös injicirt werden. Allmählich wird die Menge der Culturflüssigkeit im Verhältniss gesteigert, schliesslich reine Tetanusbouillon angewendet. Verf. berichtet dann über seine Versuche an Hühnern, deren Blut keine antitoxische Wirkung gegen das Tetanusgift besitzt, obwohl die Hühner selbst gegen Tetanus unempfänglich sind. V. gelang es, dem Blut antitoxische Eigenschaften zu ertheilen durch Injection grosser Quantitäten filtrirter Tetanusbouillon in die Bauchhöhle, ein

---

[1] Sur quelques points concernant l'immunité contre le Tetanos. Ann. de l'inst. Pasteur 1892, Nr. 4

Sachverhalt, von dem sich neuerdings auch Kitasato unter Aufgabe seines früheren Widerspruches überzeugte, nachdem er Gelegenheit hatte, in Paris gemeinschaftlich mit Verf. die Versuche zu wiederholen. Buchner.

465. **R. Emmerich und Jiro Tsuboi: Die Natur der Schutz- und Heilsubstanz des Blutes**[1]. Die Versuche wurden mit Serum von Kaninchen, die gegen Schweinerothlauf immunisirt waren, in einigen Fällen auch von Kaninchen, die gegen den Diplococcus Pneumoniae immunisirt waren, angestellt, und zwar sollte durch getrennte Ausfällung der Globuline und Albumine des Serums ermittelt werden, welcher Kategorie von diesen Eiweisskörpern die schützenden Substanzen angehören. Zunächst wurden durch Verdünnen des Serums mit dem 10fachen Volum destillirten Wassers und Durchleiten von Kohlensäure bis zur Sättigung die Globuline aus Serum von schweinerothlaufimmunen Kaninchen ausgefällt. Es ergab sich die wichtige Thatsache, dass bei gleicher Ernährungsweise der Thiere der Globulingehalt des Blutes nicht immunisirter Thiere am grössten ist und dass derselbe proportional der zunehmenden Immunität abnimmt; das Serum complet immunisirter Thiere erwies sich als nahezu globulinfrei, wonach die immunisirende Substanz nicht an das Serumglobulin gebunden sein kann. Bei zahlreichen Versuchen an weissen Mäusen wurde dann constatirt, dass das Serumglobulin von theilweise immunisirten Kaninchen keinerlei schützende Wirkung besass, während anderseits das durch Dialyse vom Globulin befreite Serum seinen vollen Wirkungswerth behielt. Die im globulinfreien Serum noch enthaltenen Eiweisskörper, welche die Verff. insgesammt als »Serumalbumine« bezeichnen, sollten nun ausgefällt und auf Schutzwirkung geprüft werden. Dies gelang mit theilweise positivem Erfolg durch Ammoniumsulfat, besser mit Alcohol. Es ergab sich, dass der auf Alcoholzusatz entstehende Niederschlag von Serumalbumin im Serum immunisirter Kaninchen viel beträchtlicher war, als im Blutserum nicht immunisirter, aber auf gleiche

[1] Verhandlungen des XI. Congr. f. innere Medic. zu Leipzig, 1892. Wiesbaden, Bergmann, pag. 202.

Weise ernährter Thiere. Die Verff. bezeichnen es danach als gesetzmässiges Verhalten, dass im Blutserum complet immunisirter Kaninchen das Serumglobulin sehr beträchtlich vermindert ist oder ganz fehlt, während die Menge des Serumalbumins und des Muskelalbumins (es wurde viel mit ausgepresstem Gewebssaft immunisirter Thiere gearbeitet) eine bedeutende Vermehrung erfahren hat. Die Verff. glauben demnach, dass die immunisirende Substanz einzig und allein an das Serumalbumin gebunden ist. Letzteres konnte nach gänzlicher Befreiung von Alcohol mittelst Aether in Form eines schwach röthlichen, trockenen, körnigen Pulvers erhalten werden, welches sich leicht in 0,07 $^0/_0$ iger Natronlösung auflöste und entschiedene Heilwirkungen bei rothlaufinficirten Mäusen äusserte. Bei Kaninchen, welche gegen den Pneumonie-Diplococcus immunisirt waren, wurden im Ganzen ähnliche Resultate erlangt. Die Verff. schliessen mit einer Reihe ausführlicher theoretischer Betrachtungen.

Buchner.

Sachregister.

Autorenregister.

Druckfehler. pag. 38 11. Zeile von oben lies Hédon statt Hédow.
„ 372 lies Sundwik statt Sundwick.
„ 395 9. Zeile von unten lies S. Fubini statt T. Fubini.
„ 398 6. Zeile von unten lies Loewy statt Leowy.

Buchdruckerei von Carl Ritter in Wiesbaden.

